



دانشگاه صنعتی نوشهریانی بابل

بنچش های منتخب کتاب تصفیه فاضلاب

(ت. منزوى)

درس تصفیه آب و فاضلاب

استاد: دکتر سید مرتضی حسینی

فهرست مطالب

- 3 بخش اول: انواع و خواص فاضلاب
- 13 بخش دوم: اصول کلی تصفیه فاضلاب
- 48 بخش سوم: تصفیه طبیعی فاضلاب
- 74 بخش چهارم: یگان‌های تصفیه خانه

بخش اول

انواع و خواص فاضلاب

فاضلاب ها بسته به شکل پیدایش و خواص انها به سه گروه تقسیم میگردند:

فاضلاب خانگی و فاضلاب صنعتی و سرانجام فاضلاب سطحی

۱-۱- فاضلاب خانگی

فاضلاب های خانگی خالص از دستگاههای بهداشتی خانه ها مانند: توالت و دستشویی ها و حمام ها و ماشین های لباس شویی و پس اب اشپزخانه ها و یا فاضلاب بدست امده از شستشوی قسمت های گوناگون خانه تشکیل شده اند. خواص فاضلاب های خانگی در سطح یک کشور تقریباً یکسان و تنها غلظت انها بسته به مقدار مصرف سرانه ای اب در شهرها تغییر می کند.

انچه در شبکه های جمع اوری فاضلاب شهری به نام فاضلاب خانگی جریان دارد علاوه بر فاضلاب خانگی خالص دارای مقداری فاضلاب بدست امده از مغازه ها و فروشگاهها و تعمیر گاهها و کارگاهها و موسسه هایی مانند انها نیز می باشد که اجبارا در سطح شهر و به طور پراکنده وارد کانال های جمع اوری فاضلاب می گردند لذا با توجه به نوع و تعداد این گونه موسسه ها ممکن است نوع فاضلاب در شهر تغییر کند چنانی فاضلابی را فاضلاب خانگی نا خالص نیز می نامند.

رنگ فاضلاب: رنگ فاضلاب خانگی نشان دهنده عمر آن است فاضلاب تازه دارای رنگ خاکسری می باشد پس از مدتی که فاضلاب گندید و کهنه شد رنگ ان تیره و سیاه می گردد.

بوی فاضلاب: بوی فاضلاب ناشی از از گاز هایی است که در اثر متلاشی شدن مواد آلی موجود در فاضلاب است بوی فاضلاب تازه قابل تحمل تر از فاضلاب کهنه می باشد. بوی فاضلاب کهنه بیشتر ناشی از گاز هیدروژن سولفوره می باشد که در اثر فعالیت باکتری های بی هوایی و در نتیجه احیای سولفات ها به سولفیت ها تولید می گردد.

در صورتی که به فاضلاب هوا و اکسیژن کافی برسد باکتری های بی هوایی از فعالیت باز ایستاده و بجای آنها باکتری های هوایی مواد آلی فاضلاب را تجزیه می کنند و گاز کربنیک مهم ترین گازی است که از این کار باکتری ها تولید می شود . لذا مانند آنچه در تصفیه خانه های فاضلاب رخ می دهد اگر اکسیژن کافی به فاضلاب دمیده شود فاضلاب بی بو می گردد.

درجه ی اسیدی: فاضلاب های خانگی خالص و تازه معمولاً حالتی خنثی و یا متمایل به قلیایی دارند. تنها در اثر ماندن و شروع عمل گندیدگی گازهای اسیدی تولید گردیده و درجه ی اسیدی فاضلاب کاهش یافته خاصیت اسیدی پیدا می کند. هر چه درجه ی گرمای محیط بیشتر باشد عمل گندیدن تعفن زود رخ می دهد و در شرایط نسبتاً متعارفی عمل تعفن سه تا چهار ساعت پس از تولید فاضلاب شروع می شود.

دمای فاضلاب: به علت اعمال زیستی درجه ی گرمای فاضلاب معمولاً بیشتر از درجه ی گرمای آب در همان محیط می باشد. درجه ی گرمای فاضلاب در سرد ترین روز های زمستان غالباً از 10 درجه ی سانتی گراد کمتر نمی گردد.

مواد خارجی در فاضلاب: در فاضلاب همیشه مقداری مواد خارجی به صورت محلول و یا نا محلول و معلق وجود دارد مقدار مواد خارجی فاضلاب در حدود 1. درصد و بقیه ای آب را آب تشکیل می دهد حدود نیمی از مواد خارجی در فاضلاب مواد آلی و بقیه مواد معدنی می باشند و به دو صورت ته نشین پذیر و ته نشین نا پذیر تقسیم می شوند مواد معلق ته نشین پذیر بعد از حدود 2 ساعت توقف در ظرفی ته نشین می شوند.

وزن مخصوص فاضلاب: با توجه به سبک بودن مواد خارجی موجود در فاضلاب و نیز وجود برخی از گازهای محلول در آن وزن مخصوص فاضلاب کمی کمتر از وزن مخصوص آب است. به حدود 0.99 تن بر متر مکعب می رسد. در عمل وزن مخصوص فاضلاب و آب را برابر هم فرض می کنند.

موجودات زنده در فاضلاب: علاوه بر مواد خارجی نامبرده همیشه فاضلاب مقدار زیادی موجودات زنده‌ی ذره بینی مانند ویروس‌ها (باکتری‌ها) به همراه دارد. و تنها قسمتی از این موجودات ممکن است بیماری زا باشند.

جدول (1-1) – درجه آلودگی و مقدار از مقدار مواد خارجی فاضلاب‌های شهری با مصرف سرانه آب به مقدار 200 لیتر در شبانه روز

درجه آلودگی		مجموع مواد خارجی		موتد آلی 2		مواد معدنی 1		انواع مواد خارجی در فاضلاب
گرم	گرم	گرم	گرم	گرم	گرم	گرم	گرم	
روز نفر	مترمکعب	روز نفر	مترمکعب	روز نفر	مترمکعب	روز نفر	مترمکعب	
8	7	6	5	4	3	2	1	
20	100	40	200	30	150	10	50	مواد معلق و ته نشین پذیر
10	50	15	75	10	50	5	20	مواد معلق ته نشین ناپذیر
30	150	125	325	50	250	75	375	مواد خارجی محلول
60	300	180	900	90	450	90	450	جمع تمام مواد خارجی

فاضلاب های صنعتی

خواص فاضلاب های صنعتی و پساب کارخانه ها بستگی به نوع فرآورده های کارخانه دارد با توجه به این موضوع مهمترین تفاوتی که می تواند فاضلاب کارخانه ها با فاضلاب های خانگی داشته باشد عبارتند از :

الف : امکان وجود مواد و ترکیب های شیمیایی سمی در فاضلاب کارخانه ها بیشتر است .

ب: خاصیت خورنده بیشتری دارد .

ج: خاصیت قلیایی یا اسیدی زیادی دارد .

د: امکان وجود موجودات زنده در آنها کمتر می باشد.

بعنوان مثال می توان خاصیت اسیدی را در فاضلاب کارخانه چیت سازی تهران در جدول 2-1 مشاهده نمود . تنها قسمتی از فاضلاب کارخانه ها که تقریبا در تمام کارخانه ها خاصیت یکسان دارند فاضلاب بدست آمده از تشکیلات خنک کننده آنها است .

آلودگی این فاضلاب ها بسته به تعداد دفعه هایی که آب برای خنک کردن کارخانه بکار برد شده است ، متفاوت می باشد و معمولاً آلودگی آنها کمتر از فاضلاب های دیگر می باشد و بیشتر بصورت وجود مواد نفتی و روغن در آنها نمودار میشود .

در فاضلاب برخی از کارخانه ها مانند کارخانه های بهره برداری از معادن ، کارخانه های فولاد سازی و کارخانه های شیمیایی بیشتر موار خارجی یا مواد معدنی تشکیل می دهند . در صورتیکه در برخی دیگر از کارخانه ها مانند کارخانه های تهییه ی مواد غذایی و کارخانه های نشاسته سازی بیشتر مواد خارجی در فاضلاب مواد آلی هستند .

فاضلاب های سطحی

فاضلاب های سطحی ناشی از بارندگی و ذوب یخ ها و برفهای نقاط بلند هستند. این فاضلاب ها به علت جریان در سطح زمین و تماس با آشغال ها و کثافت های رویی زمین و شستن سطح خیابانها و پشت بام ها آلوده شده و مقداری مواد آلی و معدنی در آنها وجود دارد. لذا در شروع بارندگی درجه آلودگی فاضلاب های سطحی زیاد و پس از پاک شدن سطح های بارش مقدار آلودگی آنها کاسته می شود.

بیشترین قسمت مواد خارجی را در فاضلاب ها مواد معدنی مانند ماسه و شن تشكیل می دهند که در اثر شستشوی خیابان ها وارد فاضلاب می شود بعلاوه پسمانده ذرات گیاهی و حیوانی و مواد نفتی و دوده و قسمت ها یکدیگر از مواد خارجی موجود در فاضلاب آب های سطحی را تشکیل می دهند. چنانکه در جدول نمودار است آبهای سطحی که در برخی از جوی های سنتی تهران جریان دارد دارای درجه آلودگی زیادی و حتی بیش از فاضلابهای خانگی هستند

جدول 1-2 خواص برخی از فاضلاب های تهران .

شهر آرا	نازی آباد	نهر فیروزآباد در شهر ری	نهر فیروزآباد پیش از کارخانه چیت سازی	فاضلاب تصفیه شده صاحبقرانیه	فاضلاب خام صاحبقرانیه	خواص فاضلاب
7	6	5	4	3	2	1
620 تا 205	300 تا 700	100 تا 1100	162 تا 200	75 تا 60	200 تا 250	مواد معلق بر حسب میلی گرم در لیتر
900 تا 400	1000 تا 1900	900 تا 3500	1100 تا 3800	500 تا 600	700 تا 900	مجموع مواد جامد بر حسب میلی گرم در لیتر

750 تا 300	230 تا 550	300 تا 1800	276 تا 80	50 تا 35	150 تا 240	BOD برحسب میلی گرم در لیتر
120 تا 76	226 تا 90	110 تا 5500	70 تا 30	20 تا 15	65 تا 60	COD برحسب میلی گرم در لیتر
8.7 تا 6.5	9 تا 6	7.5 تا 6	8 تا 7.8	7.8	7.15 تا 7.80	درجه اسیدی pH

آزمایش فاضلاب ها :

آلودگی فاضلاب ها بیشتر به واسطه وجود مواد آلی در آنها نمودار میشود مواد آلی موجود در فاضلاب ها ناپایدار بوده و می توان انها را به کمک اکسیژن دهی و اکسیداسیون تبدیل به نیتریت ها و نیترات ها و فسفات ها و غیره کرده وسیس به صورت ته نشین کردن از فاضلاب جدا نمود. تبدیل نامبرده که در ضمن آن مواد ناپایدار آلی تبدیل به مواد پایدار معدنی میگردد. اساس کار و هدف ایجاد پالایشگاههای فاضلاب را در شهرها تشکیل میدهند. برای نشان دادن درجه آلودگی فاضلاب را اندازه گیری میکنند. در ازمایش های تعیین درجه ای آلودگی معمولاً به جای اینکه مقدار مواد آلی موجود در فاضلاب را اندازه گیری کنند مقدار اکسیژن لازم برای اکسیداسیون مواد نامبرده را اندازه گیری کنند. در آزمایشهای تعیین درجه آلودگی فاضلاب نمی توان تمام اکسیژن مورد نیاز برای اکسیداسیون مواد اکسیدپذیر در فاضلاب را اندازه گیری نمود و اجباراً از روش های تقریبی استفاده نمود.

مهمنترین روشهای تعیین درجه الودگی :

الف-تعیین مقدار BOD

از جمله موجودات زنده در فاضلاب دو گروه باکتری هستند که به تصفیه فاضلاب کمک می کنند. گروه نخست باکتری های هوایی هستند که اکسیژن محلول در فاضلاب را جذب میکنند و

مواد آلی را یا بصورت تغذیه و یا بوسیله ترشح دیاستازهایی اکسید نموده و به ترکیبات پایدار معدنی تبدیل میکنند. در این فعل و انفعالات گاز CO_2 تولید و باکتریها افزایش می‌یابند. گروه دوم باکتریهای بی‌هوایی هستند که اکسیژن مورد نیاز خود را از تجزیه نمکهای موجود در فاضلاب بدست آورده و آنها را احیا میکنند. کار این باکتریها توام با ایجاد گازهایی مانند اسید سولفوریک و متان بوده و لذا این فرایند همراه با تعفن میباشد.

تعیین BOD عبارتست از تعیین مقدار اکسیژن لازمی که باید به فاضلاب داده شود تا باکتریهای هوایی مواد آلی موجود در فاضلاب را اکسید نموده و به مواد پایدار نظیر نمکهای معدنی تبدیل سازند. لذا مقدار BOD فاضلاب در زمانهای مختلف تغییر میکند. این تغییرات نه فقط به غلظت مواد آلی فاضلاب به میزان فعالیت باکتریها، درجه گرما و شدت درهمی فاضلاب نیز بستگی دارد. منحنی تغییرات BOD از لحظه‌ای که فاضلاب در مجاورت اکسیژن قرار میگیرد جذب اکسیژن توسط و در دو مرحله مختلف به انجام میرسد.

مرحله اول: اکسیداسیون ترکیبات آلی کربن دار – این مرحله از نخستین لحظات کار باکتریها شروع شده و در 20 درجه گرما تا مدت 20 شبانه روز ادامه می‌یابد. در این مرحله کربن موجود در ترکیبات ناپایدار آلی تبدیل به ترکیبات پایدار نظیر CO_2 شده و از حوزه عمل خارج میگردد.

مرحله دوم: اکسیداسیون ترکیبات آلی ازت دار – این مرحله از حدود دهمین روز پس از شروع فعالیت باکتریها آغاز گردیده و مدت‌های زیاد ادامه دارد. در طی این مرحله مواد آلی ازت دار تبدیل به نیتریتها و نیتراتها میگردند. در شکل شماره 1 منحنی تغییرات BOD از تاریخ شروع فعالیت باکتریها تا 70 روز پس از آن برای 3 درجه گرمای 9.20 و 30 درجه کشیده شده است. چنانکه از منحنی های نامبرده نتیجه گیری میشود در گرمای 20 درجه قسمت بیشتر اکسیداسیون مربوط به مرحله یکم در پنج روز اول رخ میدهد و پس از 20 روز تقریباً به پایان میرسد. بدین جهت برای نشان دادن درجه آلودگی فاضلاب معمولاً BOD_5 را تعیین میکنند که بنابر تعریف عبارتست از :

مقدار میلی گرم اکسیژن که لازم است تا در پنج روز نخست باکتریهای هوایی مواد آلی موجود در یک لیتر فاضلاب را در گرمای 20 درجه اکسید نماید.

تغییرات BOD در مرحله یکم اکسیداسیون برای درجه گرماهای گوناگون و نسبت آنها به BOD5 در گرمای 20 درجه در منحنی های شگل شماره 1-2 نمایش داده شده است.

نمایش ریاضی تغییرات BOD آزمایش نشان میدهد که تغییرات BOD در مرحله یکم اکسیداسیون مواد آلی کربن دار تقریبا طبق رابطه شماره 1 انجام میگیرد.

$$BOD_t = L_0(1 - e^{-kt}) = L_0(1 - 10^{-k't}) \quad (1_1)$$

$$K' = 0.4343 * K \quad (2_1)$$

در رابطه 1-1 مقدار L_0 برابر تمام BOD فاضلاب در مرحله یکم اکسیداسیون و K' ضرایب ثابتی هستند که بستگی به درجه گرمای فاضلاب t داشته و از رابطه 1-2 و 1-3 بدست می آید

$$K_t = K_{20} * 1.047^{(t-20)K}$$

مقدار K در 20 درجه گرما با کمک آزمایش بدست می آید. مقدار K_{20} برای فاضلاب های مختلف بین 0.16 و 0.7 متغیر است که میانگین آن 0.39 می باشد.

ب- تعیین مقدار COD: در این روش برای اکسیداسیون مواد آلی و مواد اکسیدپذیر دیگری که در فاضلاب یافت میشود از اکسیدکننده های قوی مانند پرمنگنات پتابسیم و دی کرومات پتابسیم استفاده میشود. در صورتیکه از پرمنگنات پتابسیم استفاده شود وزن اکسیژن در حدود 0.25 وزن پرمنگنات پتابسیم میباشد. عمل اکسیداسیون در صورت استفاده از دی کرومات پتابسیم بعلت قویتر بودن آن بیشتر انجام میگیرد.

کاربرد مواد اکسیدکننده برای تعیین درجه آلودگی فاضلاب خیلی آسانتر از روش BOD میباشد ولی باید توجه نمود که بسته به نوع ماده اکسیدکننده مصرفی ممکن است تمام مواد آلی

فاضلاب بویژه موادپاک کننده صابونها با این روش کاملاً اکسید نشوند و لذا دقت این روش کم است و تنها برای مقایسه‌ی این فاضلاب در مراحله‌های گوناگون تصفیه بکار می‌روند. محلولی از دی‌کرومات پتاسیم و اسید سولفوریک نتایج دقیقتری را داده و خیلی نزدیکتر به مقادیر تئوری اکسیژن مورد لزوم می‌باشد.

علاوه بر مواد اکسید کننده نامبرده از کلر نیز می‌توان برای تعیین درجه آلودگی فاضلاب استفاده نمود. برای اکسیداسیون کامل فاضلاب‌های خانگی تازه مقدار کلر لازم حدود 2 تا 5 گرم برای هر نفر در شباهه روز می‌باشد.

ج- تعیین TOC: در این روش ترکیب‌های کربندار موجود در فاضلاب اندازه گیری می‌شود. برای اینکار باید فاضلاب را تا سرحد سرخ شدن سوزانید و گاز کربنیک تولید شده را اندازه گیری نمود. نتایج به دست آمده از اینرو شکه معمولاً در دستگاه‌های ویژه‌ای انجام می‌گیرد بسته به شکل و شرایط آزمایش کم دقت و متفاوت است.

د- تعیین مقدار مواد معلق در فاضلاب: مواد معلق در فاضلاب قسمتی از کل مواد خارجی موجود در آن می‌باشد که تعیین آن برای پیش‌بینی مقدار لجن حاصل از تصفیه‌ی فاضلاب اهمیت ویژه‌ای دارد. تفاوت بین تی او سی اساس مقدار مواد محلول در فاضلاب را نشان میدهد. همانگونه که پیش از این گفته شد و در جدول (1-1) دیده می‌شود، مقدار مواد معلق به دو صورت ته نشینی پذیر و ته نشینی ناپذیر در فاضلاب یافت می‌شوند. از نظر جنس نیز مواد معلق، یا دارای منشا آلی هستند و لذا ناپایدار می‌باشند و یامنشا معدنی داشته و پایدارند.

ه- تعیین اکسیژن محلول: مقدار اکسیژن محلول موجود در فاضلاب بشهری نمایشگر قدر تصفیه طبیعی و خودبخودی آن می‌باشد. وجود اکسیژن محلول در فاضلاب موجب فعالیت باکتریهای هوایی و جلوگیری از فعالیت باکتریهای بی‌هوایی و درنتیجه مانع از تولید بوهای ناخوشایند می‌گردد. لذا کوشش می‌شود که مقدار اکسیژن محلول در فاضلاب از 1.5 میلی گرم در لیتر کمتر نگردد. این موضوع در استخرهای هوادهی فاضلاب بسیار حائز اهمیت می‌باشد.

اندازه‌گیری اکسیژن محلول با کمک وارد نمودن برخی از ترکیبات منگنز که قدر تجزیه با اکسیژن آنها سریع و زیاد است در نمونه‌ی فاضلاب مورد آزمایش و اندازه‌گیری وزن اکسیژن جذب شده توسط آن انجام می‌گیرد.

مقایسه روش‌های تعیین درجه آلودگی فاضلاب

همچنان که در بیان هر یک از روش‌های تعیین درجه آلودگی فاضلاب اشاره شد مقادیر بدست آمده از این روشها نمیتوانند هیچگونه ارتباط دقیقی با هم داشته باشند. هر یک از سه آزمایش بی-او-دی، سی-او-دی، و تی-او-سی نمیتوانند به تنها یک تمام اکسیژن مورد نیاز فاضلاب را (تی-او-دی) تعیین نماید. بسته به نوع مواد خارجی موجود در فاضلاب نسبتاً اعداد بدست آمده از سه آزمایش نامبرده متفاوت خواهد بود. به ویژه در مورد تعیین روش سی-او-دی نوع ماده اکسیدکننده‌ی مصرفی نیز درنتیجه‌ی بدست آمده بسیار موثر است. مثلاً اعداد حاصله از مصرف دی‌کرومات پتابسیم برای تعیین سی-او-دی به مراتب بیشتر از اعداد حاصله از مصرف پرمنگنات پتابسیم میباشد. بطوری که مقدار عددی سی-او-دی میتواند بزرگتر و یا کوچکتر از بی-او-دی ۵ روزه باشد. در مورد فاضلابهای شهری به ویژه وقتی از دی‌کرومات پتابسیم استفاده شود، مقدار موادی که میتوانند توسط آن اکسیده شوند بیشتر از موادی است که قابلیت اکسیده شدن توسط باکتریها را دارند لذا غالباً مقدار سی-او-دی بزرگتر از بی-او-دی ۵ میباشد. در عمل میتوان بطور تقریبی نسبت سی-او-دی به بی-او-دی ۵ برای فاضلاب‌های خام ۰.۴ تا ۰.۸ است.

آلودگی فاضلاب‌های شهری در ایران

همانگونه که در پیشگفتار بدان اشاره شد، منظور از فاضلابهای شهری در این کتاب فاضلابهای خانگی ناخالص که به اختصار فاضلابهای خانگی نامیده میشود و همچنین فاضلابهای ناشی از بارندگی است. لذا بررسی آلودگی فاضلابهای صنعتی جزو برنامه این کتاب نمیباشد.

بخش ۵ و م

اصول کلی تصفیه‌ی فاضلاب (پالایش فاضلاب)

چنانکه در بخش گذشته ملاحظه شد، تفاوت اصلی فاضلاب با آب تمیز همان فراوانی مواد خارجی و به ویژه مواد آلی در آن است. لذا هدف از تصفیه فاضلاب عبارتست از:

الف - گرفتن مواد معلق و شناور از فاضلاب.

ب - اکسیداسیون مواد ناپایدار آلی موجود در فاضلاب و تبدیل آنها به موادی پایدار مانند نیترات‌ها، سولفات‌ها و فسفات‌ها و سپس ته نشین ساختن و جدا سازی مواد.

ج - جداسازی مواد سمی، محلول‌ها و نامحلول‌ها از فاضلاب نظیر ترکیب‌های فلز‌های سنگین.

د - گندزدائی و کشتن میکروب‌ها در فاضلاب.

تمام گازهای نامبرده در طبیعت و در مدت‌های نسبتاً طولانی و بالغ بر چندین روز خودبخود انجام می‌گیرند. هدف از ساختن تاسیسات تصفیه خانه (پالایشگاه) فاضلاب و تکامل دادن آن از یک سو سرعت بخشیدن به کارهای نامبرده و کوتاه نمودن مدت زمان پالایش تا بحدود چند ساعت است و از سوی دیگر جلوگیری از آلوده شدن منبع‌های طبیعی آب و محیط زیست می‌باشد.

تصفیه‌ی فاضلاب چه وقتی که به صورت مصنوعی و در تصفیه خانه انجام می‌گیرد و چه وقتی که به صورت طبیعی و خودبخودی رخ می‌دهد به سه گونه ممکن است انجام شود:

۱) اول - تصفیه‌ی مکانیکی یا تصفیه‌ی فیزیکی

2) دوم - تصفیه‌ی زیستی یا تصفیه‌ی بیولوژیکی

3) سوم - تصفیه‌ی شیمیائی

$$Re = \frac{V_s \times d}{v} \quad (1-2)$$

$$\eta = v \times \rho \quad (1-3)$$

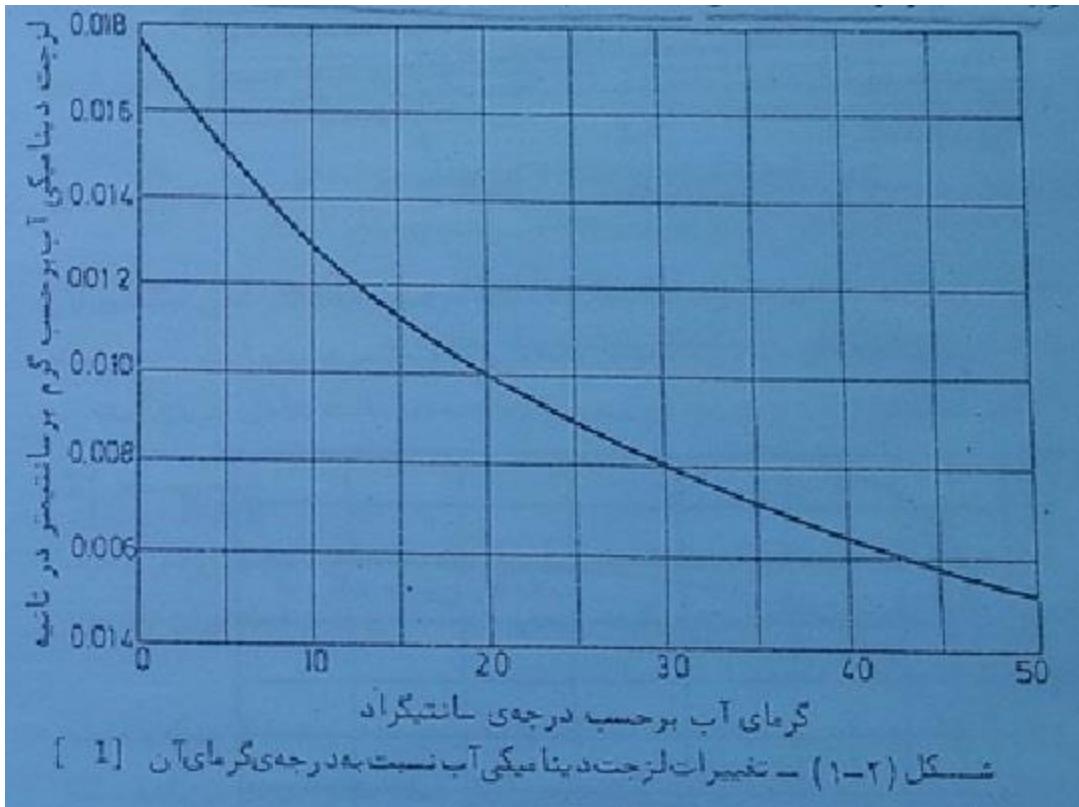
$$V_s = \frac{1}{18} \times \frac{\gamma_1 - \gamma}{\eta} \times d^2 \quad (1-4)$$

در رابطه‌های (1-2) تا (3-2) مقدار d قطر ذره بر حسب سانتیمتر، η لزجت سینماتیکی فاضلاب

بر حسب سانتیمتر مربع بر ثانیه، γ_1 وزن مخصوص فاضلاب و ذره بر حسب گرم نیرو بر

سانتیمتر مکعب، β جرم مخصوص فاضلاب بر حسب گرم جرم بر سانتیمتر مکعب و η نمایشگر

لزجت مکانیکی بر حسب گرم نیرو در ثانیه بر سانتیمتر مربع فاضلاب است.



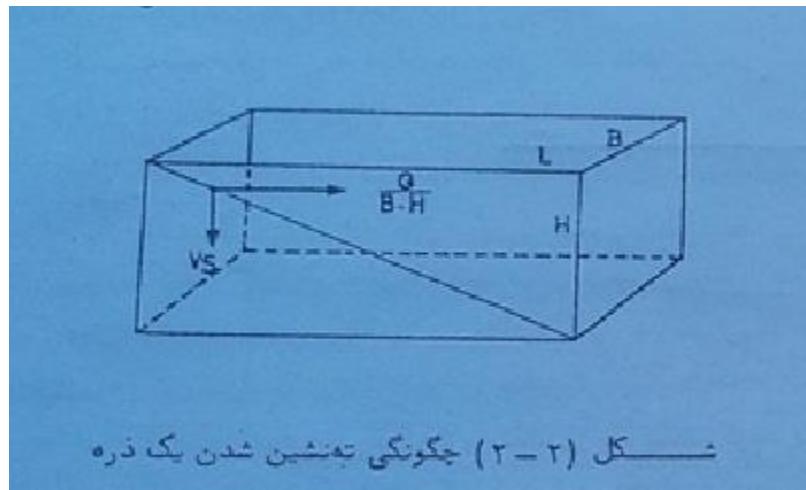
حال اگر چنین ذره ای همراه فاضلاب وارد استخری مستطیل به طول L ، پهنای B ، و عمق H گردد، تحت تأثیر دو سرعت افقی V_h و قائم V_s قرار می گیرد. برای رسیدن این ذره به کف استخر به کف استخر لازم است که مدت زمان رسیدن ذره ای معلق به کف استخر یعنی t_h برابر مدت زمان رسیدن آن به انتهای استخر یعنی t_s باشد و لذا خواهیم داشت:

$$T_s = \frac{H}{V_s}$$

$$T_h = \frac{L}{V_h}$$

$$\frac{H}{V_s} = \frac{L}{V_h} = \frac{L \times B \times H}{Q} = \frac{A \times H}{Q}$$

$$(4-2) V_s = \frac{Q}{A} = B_a [m/s]$$



در رابطه‌ی (4-2) مقدار Q نمایشگر دبی فاضلاب ورودی به استخر، A سطح افقی آن بوده و B_a بار سطحی نامیده می‌شود. رابطه‌ی نامبرده نشان می‌دهد که در صورت کروی و همگن بودن ذرات معلق در فاضلاب، سرعت سقوط آنها از رابطه‌ی شماره‌ی (3-2) برابر بار سطحی استخر می‌گردد. یعنی بار سطحی هیچگونه بستگی به عمق استخر ندارد. اما به علت اینکه در استخرهای ته نشینی عمل ته نشینی به صورت مداوم رخ می‌دهد، مدت جریان فاضلاب در استخر که به نام مدت زمان توقف فاضلاب معروف است نیز باید در طراحی دخالت داده شده و بقدرتی باشد که ذرات همگی به کف استخر برسند. لذا از یک سو خواهیم داشت :

$$R_t = \frac{H}{V_s} \quad (5-2)$$

از سوی دیگر اگر حجم استخر $V = A \times H$ باشد، خواهیم داشت:

$$R_t = \frac{V}{Q} \quad (6-2)$$

اما در عمل بجز در مورد استخراهای ماسه گیر که تا حدودی شرایط رابطه‌ی (3-2) در آنها برقرار است، در بقیه‌ی موارد به دلایل زیر نمی‌توان برای محاسبه‌ی سرعت سقوط و ته نشینی ذرات معلق از رابطه‌ی نامبرده استفاده نمود.

الف - ذرات معلق کروی نیستند و از نظر جنس همگن نمی‌باشند.

ب - ذرات معلق هر یک مستقل‌النفع نمی‌باشند بلکه در حین ته نشینی و به ویژه در اثر به هم چسبیدن و لخته شدن اثر متقابله بر هم می‌گذارند که در سرعت ته نشینی آنها اثر چشم گیری دارد.

ج - هر چه ذرات معلق به کف استخراج نزدیکتر می‌باشند، غلضت فاضلاب افزایش یافته و مقاومت در مقابل حرکت آنها افزوده می‌شود.

د - سرعت افقی v_h ذرات در تمام سطح مقطع استخراج یکسان نمی‌باشد. به عبارت دیگر در منطقه‌ی ته نشینی از استخراج، فاضلاب را می‌توان به لایه‌های زیر تقسیم نمود:

اول - لایه‌ی تصفیه شده پروتئین که تقریباً ذرات معلق قابل ته نشینی از آن بیرون آمده و لذا فاضلاب زلال‌تر گردیده است.

دوم - لایه‌ای که ذرات معلق فاضلاب در آن به صورت مستقل از هم در حالت ته نشینی هستند و عمل لخته شدن هنوز بین آنها رخ نداده است. در صورتی که عدد رینلذز از رابطه‌ی (1-2) کوچکتر از یک باشد می‌توان به طور تقریبی از رابطه‌ی (3-2) برای تعیین s_B و s_A استفاده نمود.

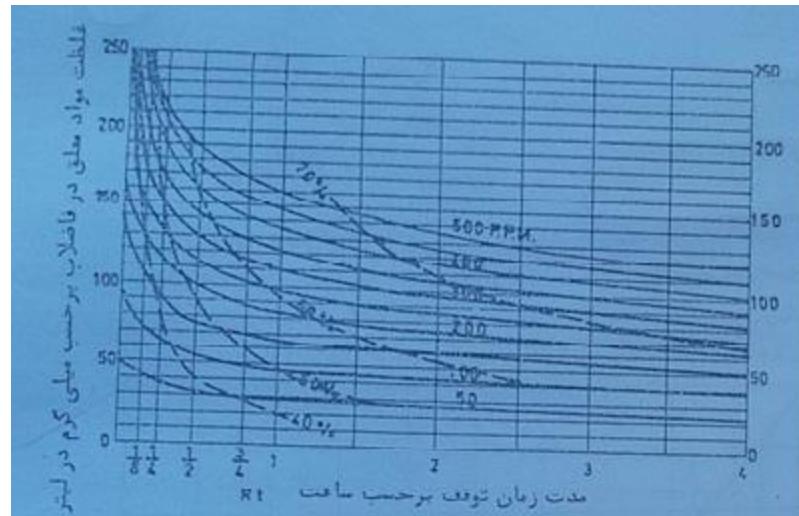
در صورتی که عدد رینلدر از یک بیشتر گردد باید با کمک ضریب تصحیحی اثر افزایش مقاومت در برابر حرکت ذره را در رابطه وارد نمود.

سوم – لایه ای که در آن از یک سو غلظت فاضلاب زیاد شده، ذرات معلق مستقلًا سقوط نکرده بلکه با یکدیگر تشکیل لخته هائی را می دهند و در سرعت سقوط یکدیگر تأثیر گذاشته و آن را کند می کنند و از سوی دیگر به علت بزرگتر و سنگین تر شدن ذرات سرعتشان افزوده می شود. محاسبه‌ی سرعت سقوط ذرات عملاً امکان پذیر نیست و تنها به صورت آزمایشی می توان آنرا اندازه گیری نمود.

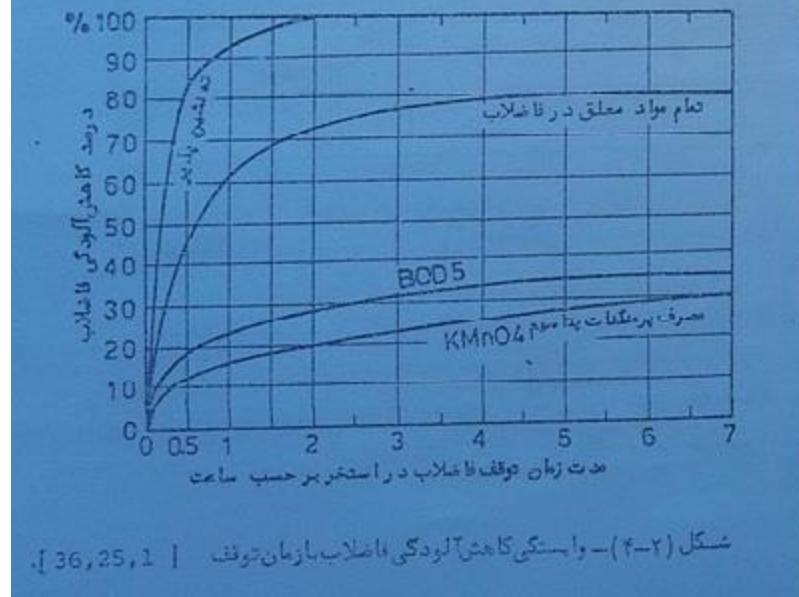
چهارم – لایه ای که در آن لخته ها به یکدیگر نزدیک شده و در اثر تراکم و افزایش غلظت مانع از سقوط آزاد یکدیگر شده و به شدت از سرعت ته نشینی آنها کاسته می شود.

با توجه به آنچه گفته شد نتیجه گیری می شود که برای یک مدت زمان ته نشینی مشخص، غلظت فاضلاب ورودی به استخر ته نشینی نسبت به مواد معلق در مقدار درصد مواد ته نشین شده بسیار مؤثر می باشد. منحنی های شکل شماره (2-3) ارتباط نامبرده را به صورت آزمایشی نشان داده است [45,29].

همچنین به صورت آزمایشی اثر مدت زمان توقف فاضلاب در استخراهای ته نشینی در کاهش مقدار مواد معلق قابل ته نشینی، مقدار کل مواد، کاهش درجه ی آلودگی فاضلاب بر حسب BOD_5 و سرانجام مقدار COD بر حسب پرمنگنات پتابسیم مصرفی اندازه گیری شده و در شکل شماره (2-4) وابستگی های نامبرده نشان داده شده اند [26,25,1].



شکل (۲-۲) - واسنگی مقدار ته نشینی با غلط فاصلاب پروردی
در استخرهای ته نشینی فاصلاب [45, 29]



شکل (۲-۴) - واسنگی کاهش آبودگی فاصلاب با زمان توقف [36, 25, 1]

بررسی هیدرولیکی نوع جریان در استخرهای ته نشینی - بررسی میزان درهمی (توربولانت) و سیلابی بودن جریان فاصلاب در استخرهای ته نشینی با محاسبه‌ی عدد رینلذ و عدد فرود انجام می‌گیرد.

عدد ریندلز طبق رابطه‌ی شماره‌ی (7-3) نشان دهنده‌ی درجه‌ی درهمی در استخر می‌باشد.

اگر استخر ته نشینی را به صورت مجرایی برای گذر فاضلاب در نظر بگیریم و با توجه به اینکه

سطح مقطع استخر عامل اصلی در عمل ته نشینی است، خواهیم داشت:

$$R_e = \frac{V_h \times R}{\gamma} \quad (7-2)$$

در رابطه‌ی (7-2) مقدار V_h سرعت جریان افقی در استخر بر حسب متر در ثانیه و γ برابر لزجت

سینماتیکی فاضلاب که در 10 درجه گرما برابر $10^6 \times 1/3$ متر در ثانیه به توان دو R برابر

شعاع هیدرولیکی سطح مقطع استخر بر حسب متر است که از رابطه‌ی شماره‌ی (8-2) به دست

می‌آید.

$$R = \frac{A}{U} = \frac{\text{سطح مقطع قائم جریان در استخر}}{\text{محیط تر شده‌ی مقطع استخر}} \quad (8-2)$$

کاهش عدد ریندلز موجب کم شدن درجه‌ی درهمی و نزدیکتر شدن حالت جریان به حالت

جریان آرام گردیده و لذا برای ته نشینی مواد بیشتر مناسب است. عدد فرود از رابطه‌ی شماره‌ی

(9-2) بدست می‌آید و نشان دهنده‌ی حالت تعادل جریان است.

$$F_r^2 = \frac{V^2}{R \times g} \quad (9-2)$$

هرچه عدد فرود بزرگ‌تر باشد، تغییرات کوچک در سطح فاضلاب زودتر برطرف گردیده و فاضلاب

به حالت تعادل برمی‌گردد. یعنی بزرگ شدن عدد فرود برای ته نشینی مواد بهتر و مناسب تر

است. [1]

با توجه به نکات نامبرده تنها راهی که بتوان همزمان دو عدد Re را کوچک و عدد Fr را بزرگ نمود، کاهش دادن شعاع هیدرولیکی سطح مقطع استخر می باشد. لذا در طرح استخرها و انتخاب ابعاد آنها باید توجه شود که شعاع هیدرولیکی کوچکتر، از نظر بهتر انجام گرفتن عمل ته نشینی مواد برشعاعی بزرگتر برتری دارد.

یگان هایی که در تصفیه خانه ها ویژه‌ی عمل ته نشینی می باشند عبارتند از حوض های دانه گیر، استخرهای ته نشینی نخستین و استخرهای ته نشینی نهائی.

در حوض های دانه گیر مواد معدنی و سختی از فاضلاب جدا می شوند که وجود آنها موجب مشکلاتی در کار تصفیه خانه مانند سائیدگی پمپها، سخت شدن لجن و فروزنی مقدار آن می گردد. در استخرهای ته نشینی نخستین، مواد معلقی از فاضلاب جدا می شوند که فساد پذیر بوده و باید حتماً لجن بدست آمده مورد تصفیه واقع گردد و سرانجام در استخرهای ته نشینی نهائی لجن هایی از فاضلاب جدا می شوند که بسته به نوع و درجه تصفیه ای که برای فاضلاب انجام گرفته ممکن است کاملاً تثبیت شده و یا قسمتی تثبیت شده و قسمتی فسادپذیر باشد.

3-1-2- شناورسازی مواد معلق

در فاضلاب های شهری همیشه مقداری از مواد معلق سبک بوده و دارای وزن مخصوصی کوچکتر از وزن مخصوص فاضلاب می باشند. برای جداسازی چنین موادی باید از روش شناورسازی و بالا آوردن آنها تا سطح فاضلاب در استخر استفاده نمود. چون در شناورسازی مواد نیز مانند ته نشین کردن آنها از نیروی ثقل کمک گرفته می شود. لذا قوانین آن مثلاً استفاده از رابطه‌ی استوکس

کاملاً مانند روش ته نشین کردن مواد معلق می باشد. مواد سبکی که ممکن است در فاضلاب های شهری یافت شوند عبارتند از چربی های حیوانی، روغن های نباتی و ترکیبات گوناگون نفتی. مقدار مواد نامبرده در فاضلاب های شهری کم و در حدود یک لیتر در شبانه روز برای هر هزار نفر می باشد. [1] و لذا در تصفیه خانه های فاضلاب شهری نیازی به استخر های ویژه ی چربی گیری نبوده و برای جداسازی مواد معلق سبک از استخرهای ته نشینی استفاده می شود. در صورتیکه بخواهیم استخرهای ته نشینی را از نظر برآورده کردن نیاز به شناورسازی مواد کنترل نمائیم کافیست در رابطه ی شماره ۰/۱۵ سانتیمتر فرض نموده و سرعت بالا رفتن مواد را محاسبه نمائیم. [1] چون سرعت بالا رفتن مواد چربی معمولاً بیشتر از سرعت ته نشینی مواد معلق در فاضلاب های شهری است، کنترل نامبرده لازم نبوده و تنها کافیست در استخرهای ته نشینی تصفیه خانه ها مانند شکل (۲۳-۴) دستگاه های کف آبگیر پیش بینی شود.

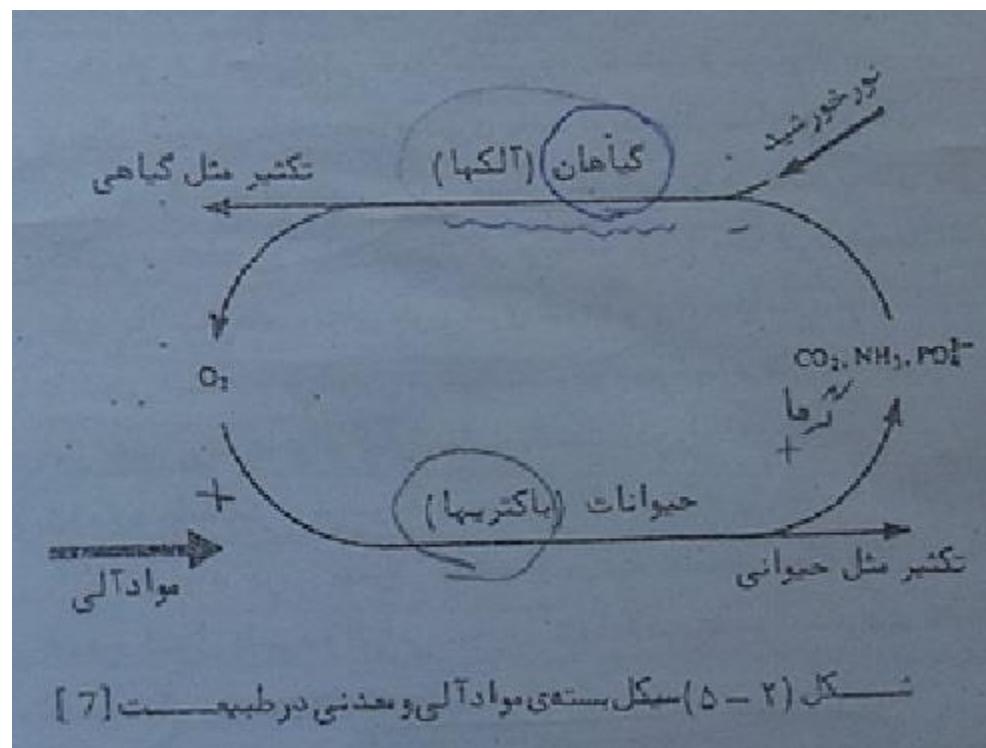
در فاضلاب های صنعتی، فاضلاب کشتارگاه ها و یا فاضلاب رستوران های بزرگ و نظایر آنها غالباً پیش بینی چربی گیر های ویژه لازم است. دمیدن هوا در فاضلاب و خنک کردن آن از عواملی هستند که جداسازی مواد چربی را تندتر می کنند. با توجه به آنچه گفته شد برای محاسبه و طراحی استخرهای شناورسازی مانند استخرهای ته نشینی از پارامترهای بار سطحی و مدت زمان توقف استفاده می شود.

2-2- تصفیه‌ی زیستی یا تصفیه‌ی بیولوژیکی

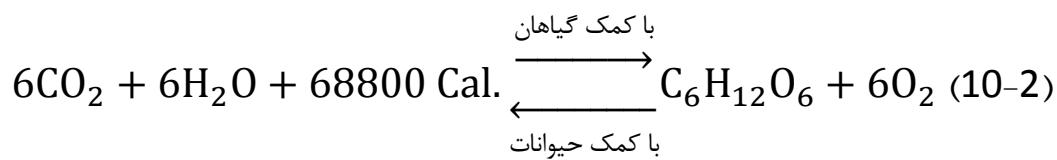
در طبیعت بین نمک‌های معدنی نظیر نیترات‌ها، فسفات‌ها، سولفات‌ها،... و ترکیب‌های آلی نظیر پروتئین، انواع اسید‌های آلی، الکل و غیره سیکل بسته‌ای به صورت زیر وجود دارد:

مواد معدنی برابر شکل شماره‌ی (2-5) با گرفتن گرمای ناشی از تابش خورشید توسط موجودات گیاهی جذب و تبدیل به مواد آلی می‌گردند. در این کنش و واکنش معمولاً گیاهان اکسیژن آزاد می‌سازند. این پدیده‌ی بنام، فتوسنتر نامیده می‌شود. در مقابل حیوانات و از جمله باکتری‌ها با جذب اکسیژن مواد آلی ناپایدار را تبدیل به مواد پایدار معدنی نموده و دوباره به طبیعت بازمی‌گردانند. در ضمن این اکسیداسیون گرما نیز تولید می‌گردد. در اینجا لازم به تذکر است که قسمتی از مواد آلی جذب شده از طرف حیوانات (باکتری‌ها) و همچنین قسمتی از مواد معدنی

جذب شده توسط گیاهان صرف خودسازی و تکثیر مثل آنها می گردد.



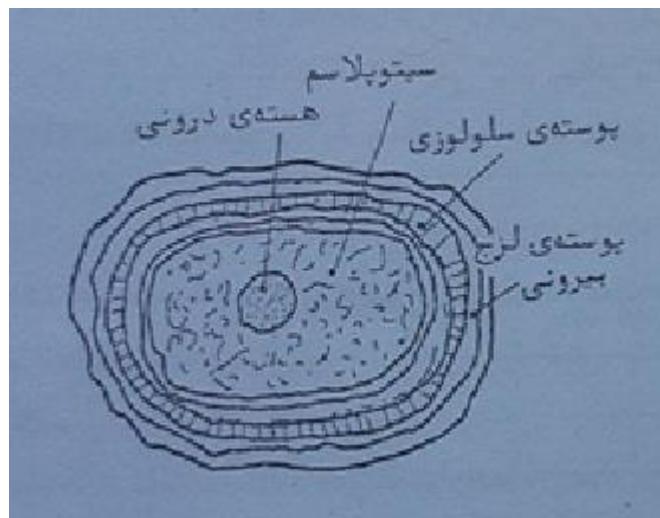
به عنوان مثال می توان رابطه‌ی شماره (2-10) که بطور تقریبی کنش و واکنش لازم برای تولید گلولکز را نشان می دهد نام برد [41,1]



در یک تصفیه خانه‌ی فاضلاب هرگاه تصفیه‌ی مکانیکی برای کاهش آلودگی فاضلاب کافی نباشد، از کار موجودات زنده‌ای بنام باکتریهای هوایی و یا بی هوایی برای ادامه‌ی تصفیه‌ی فاضلاب یاری می گیرند. کار یگان‌های تصفیه‌ی زیستی در تصفیه خانه همانا تشدید عملی است که به طور خود بخودی در طبیعت رخ می دهد. یعنی با ایجاد محیطی مناسب برای رشد و

افزایش تعداد باکتری های نامبرده، مدت زمان تصفیه ای طبیعی را که ممکن است به چندین روز بررسد به چند ساعت کاهش می دهد.

دو گروه باکتریهای هوازی و بی هوازی جزو گروه باکتریهای ساپروفیت هستند که مواد غذائی خود را برخلاف باکتریهای انگلی از اجساد و پس مانده ای موجودات زنده تامین می کنند و بهمین دلیل این دسته از باکتریها کارگران تصفیه خانه ای فاضلاب نامیده می شوند



شکل (2-6) – شکل عمومی سلول یک باکتری

سلول باکتریهای مورد گفتگو به بزرگی حدود یک تا پنج میکرون بوده و مانند شکل (2-6) از یک هسته و پلاسم که بوسیله ای پسته سلولزی احاطه شده تشکیل می شود. روی پسته ای نامبرده را پسته ای لزج مانند می پوشاند. حدود ۰/۸ بدن باکتری از آب و بقیه ای آن از مواد آلی و معدنی تشکیل شده است. [23,1]

همانند سایر میکروارگانیسم‌ها، درجه‌ی گرمای و درجه‌ی اسیدی (pH) فاضلاب و نیز مقدار اکسیژنی که به صورت مولکولی و محلولی و یا به صورت اتمی در ترکیبات گوناگون موجود در فاضلاب یافت می‌شوند. در مرگ و زندگی و شدت فعالیت این باکتریها نقش اساسی را ایفا می‌کنند. با افزایش درجه‌ی گرمای فعالیت باکتری‌ها فزونی یافته و به ازای هر ده درجه‌ی سانتیگراد این فعالیت تقریباً دو برابر می‌گردد. باکتریها محیط اسیدی پایین تر از pH=4 و محیط قلیایی بالاتر از pH=9.5 نمی‌توانند تحمل کنند. مناسبترین درجه‌ی اسیدی برای زندگی و رشد باکتری‌ها بین 6/5 تا 7/5 درجه است. در هر صورت تغییر ناگهانی درجه‌ی اسیدی فاضلاب در کاهش فعالیت و حتی مردن باکتری‌ها اثری چشم‌گیر دارد.

با توجه به آنچه که گفته شد برای بررسی بیشتر در تصفیه‌ی زیستی باید نخست آنرا به دو نوع زیر تقسیم نمود:

1) - تصفیه‌ی زیستی با کمک باکتریهای هوایی

2) - تصفیه‌ی زیستی با کمک باکتریهای بی هوایی

2-1-2 تصفیه‌ی زیستی با کمک باکتریهای هوازی

اساس کار در این روش تصفیه، رسانیدن اکسیژن به فاضلاب است. با اکسیژن محلول در فاضلاب تکثیر مثل باکتری‌های هوازی شدت یافته و این باکتری‌ها بر اطراف ذرات و قطعات کوچک تشکیل شده از مواد الی موجود در فاضلاب نشسته و تولید لخته‌هایی را می‌نماید.

این لخته‌ها که هزاران باکتری هوازی را با خود حمل می‌کنند در روش‌های گوناگون تصفیه

زیستی

نقش مهمی را ایفا می‌کنند. لخته‌های نامبرده یا به صورت معلق و شناور در فاضلاب می‌مانند (مانند استخر‌های هوارسانی) یا بر قطعات قلوه سنگ می‌نشینند (مانند صافی‌های چکنده).

در صورت هوارسانی کامل و رسیدن اکسیژن کافی به فاضلاب، تکثیر مثل و افزایش تعداد این باکترها تا حدی فزونی می‌یابد که مواد آلی موجود در فاضلاب کفاف تغذیه آنها را نداده، مرگ و میر در آنها بروز کرده و تعداد آنها بسته به مقدار مواد آلی در فاضلاب تقریباً ثابت مانده و یک نوع حالت تغادلی بوجود می‌آید. برای اینکه تمام مواد آلی موجود در فاضلاب به مصرف باکتری‌ها رسیده و تعداد آنها به حد اکثر ممکن بر سر لازم است که کمبود اکسیژن محلول در فاضلاب مرتباً برطرف شده و بازیابی اکسیژن توسط فاضلاب در مدتی کوتاه امکان پذیر باشد. برای رسیدن به این هدف باید سطح تماس فاضلاب با هوای افزایش شابد. این کار ممکن است با کمک دمیدن هوای فاضلاب و یا ایجاد تلاطم در سطح آن رخ دهد. اینگونه هوادهی در استخر‌های هوارسانی انجام می‌گیرد. یا اینکه یا چکانیدن فاضلاب روی قلوه سنگ‌های طبیعی و یا مصنوعی آنرا در مجاورت هوای

قرار داد. این روش در صافی چکنده مورد استفاده قرار میگیرد. همچنین می توان فاضلاب را به صورت لایه های روی بسترهای ماسه ای (مانند صافی ماسه) و سازمین های غیر کشاورزی و یا کشاورزی پخش نمود.

ضریب جذب اکسیژن (α)¹- یک متر مکعب هوا در صفر درجه گرما و فشار 760 میلیمتر جیوه (یک اتمسفر) وزنی برابر 1294 گرم دارد این حجم هوا دارای $209/4$ لیتر اکسیژن مولکولی به وزن 300 گرم می باشد. در شرایط متعارفی معمولاً وزن یک متر مکعب هوا را حدود 1250 گرم و وزن اکسیژن آنرا حدود 280 گرم فرض می کنند.

در یگانهای تصفیه زیستی نمی توان از تمام اکسیژن موجود در یک متر مکعب هوای داده شده به فاضلاب استفاده نمود و مقدار اکسیژن قابل استفاده در روش های گوناگون تفاوت می کند مقدار اکسیژنی که از یک متر مکعب هوا می تواند جذب فاضلا شود تابعی از مقدار اکسیژن فاضلاب نسبت به حالت اشباع آن و ضریب جذب اکسیژن سیستم یعنی α .

اگر وزن تمام اکسیژنی که در یک شبانه روز با کمک هوادهی به فاضلاب وارد می شود با O_v و مقدار کیلوگرم اکسیژن که توسط فاضلاب جذب می شود با O_c نشان داده شود خواهیم داشت:

$$O_v = \frac{C_s - C_x}{C_s} O_c \times \alpha \times f$$

در رابطه i (2-11) مقدار C نشان دهنده i میلی گرم در لیتر اکسیژن محلول در فاضلاب در حالت اشباع خود و C_x میلی گرم در لیتر اکسیژن محلول و موجود در فاضلاب در حالت هوادهی و

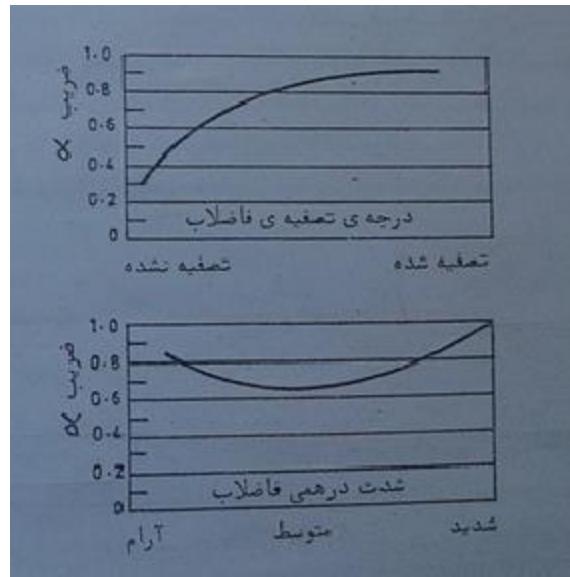
α ضریب جذب اکسیژن به وسیله فاضلاب است. بنابراین اکن فیلدر² به وسیله رابطه شماره ۱۲-۲) نمایش داده شده و تابعی است از نوع فاضلاب و روش هواده‌ی و نوع هواده مورد استفاده و مقدار آن بین ۰/۵ تا یک متغیر است.

$$\alpha = \frac{\text{قدرت جذب اکسیژن توسط فاضلاب}}{\text{قدرت جذب اکسیژن توسط آب خالص}}$$

منحنی های شکل شماره ۷-۲) وابستگی α را به نوع فاضلاب و شدت درهمی آن نشان می دهد. ضریبی است که نشان دهنده ی فشار اتمسفری است.

مقدار آن برای سطح دریای آزاد برابر یک و به ازاء هر یکهزار متر افزایش ارتفاع ۰/۱ از آن کاسته می شود.

۱) مواد غذایی باکتری های-باکتری های هوازی برای بدست آوردن انرژی لازم جهت ادامه ی زندگی خود علاوه بر اکسیژن و مواد الی کربن دار که با BOD مشخص می شوند نیاز به مواد آلی ازت دار و فسفردار نیز دارند. مقدار ازت و فسفر مورد نیاز باکتریها به ترتیب حدود ۵ و ۱/۶ درصد مقدار BOD می باشد. نیاز باکتری ها به مواد دیگری مانند سدیم، کلسیم، پتاسیم و منیزیم کمتر بوده و مقدار آنها به ترتیب ۰/۳، ۰/۴، ۰/۴، ۰/۲ و ۰/۱ درصد مقدار BOD می باشد [۴]



در فاضلاب ها ب شهری مقدار مواد آلی کربن دار از نسبته های نامبرده بیشتر ولی غالباً در فاضلاب کار خانه ها، بر عکس مقدار ترکیبات ازت دار و فسفر دار از نسبتهای نامبرده کمتر می باشند. لذا برای بالا بردن بازده یگانهای تصفیه زیستی فاضلاب کارخانه ها، افزودن مواد ازت دار و فسفردار و حتی گاهی مخلوط نمودن آنها با فاضلاب خانگی بسیار با فایده می باشد، اما این کار باید مبتنی بر نتایج آزمایشگاهی باشد.

در اینجا لازم به ذکر است که هدف از تصفیه ای فاضلاب تنها تبدیل مواد آلی ناپایدار به مواد ثابت شده ای معدنی نیست. بلکه باید این مواد را از آن جدا نمود. چنانکه بعداً خواهیم دید جدا نکردن موادی که خاصیت کودی دارند موجب می شوند تا منابع طبیعی که فاضلاب تصفیه شده به انها وارد می گردند. محل مناسبی برای رشد گیاهان آبزی مانند آلکها و جلبکها گردیده و دوباره آلوده کردند.

با توجه به مرحله های دو گانه به اکسیداسیون ترکیبات هالی مه در موقع شناسایی BOD در بخش اول به آن اشاره شد، ملاحظه می شود که تولیدات مواد کودی (نیتریتها، نیتراتها، فسفات ها و ...) بیشتر در مرحله ی دوم رخ می دهد ولذا برای جداسازی انا در تصفیه خانه ها لازم است لجن حاصل را حتی اگر ثبیت هم شده باشد از فاضلاب جدا نمود.

2) بار حجمی- بار حجمی عبارتست از مقدار فاضلابی که در واحد زمان بر یک متر مکعب از حجم یک واحد تصفیه خانه وارد می آید. حجم یگانهای تصفیه زیستی باید به اندازه ای باشد که هوا بتواند به خوی بین لخته های دارنده ی باکتریها جریان یابد. یعنی بار حجمی یک واحد تصفیه زیستی اولین عددی است که در طرح باید به آن توجه نمود.

با توجه به به اینکه برای تعیین بار حجمی، تکیه بر مقدار فاضلاب، به علت نوسانهایی که دارد و نیز به علت تغییر غلت و درجه ی آلودگی آن در ساعت عای گوناگون مشکل می باشد، معمولاً برای تعیین بار حجمی یک واحد تصفیه ی زیستی از مقدار کل BOD موجود در فاضلاب شهر استفاده می شود. البته باید اثر یگانهای دیگر تصفیه خانه را که پیش از واحد تصفیه ی زیستی قرار دارند در این محاسبه دخالت داد.

3) روش‌های تصفیه زیستی: با کمک باکتریهای هوایی را می توان به سه گروه تقسیم نمود:

الف - روش‌های طبیعی تصفیه زیستی - این روشها براساس استفاده از قدرت تصفیه ی خودبه خودی منابع طبیعی نشده به دریاها، دریاچه ها، رودخانه ها و سرانجام منابع آب زیرزمینی. چون

در این روشه همزمان از تصفیه های فیزیکی و زیستی استفاده می شود و خود از اهمیت ویژه ای برخوردار است لذا گفتگو درباره ای آن به بعد موکول می گردد.

ب — روشهای نیمه مصنوعی تغذیه ای زیستی — این روشهای که معمولاً جاگیری زیاد و مساحت بزرگی از زمین را جهت تصفیه ای زیستی لازم دارند، گسترش همان تصفیه ای طبیعی هستند. روشهایی را که می توان جزو این گروه دانست عبارتنداز: پخش فاضلاب در زمینهای کشاورزی، پخش فاضلاب در زمینهای نفوذ پذیر و ایجاد دریاچه های مصنوعی کم عمق که فاضلاب در اثر توقف در آنها و در مجاورت هوا کم کم مورد تصفیه طبیعی قرار می گیرد. حالت خاصی از این گونه دریاچه ها آنهایی هستند که برای تربیت و تولید ماهی بکار می روند.

ج — روشهای مصنوعی تصفیه زیستی — در این روشهای با کمک وسایل مکانیکی و ایجاد ساختمان های ویژه ای مقدار کافی هوا و اکسیژن در فاضلاب وارد می سازند تا تصفیه ای زیستی سرعت بیشتری یافته و در نتیجه، نیاز به زمان و جای کمتری باشد. مهم ترین روش های مصنوعی تصفیه زیستی فاضلاب عبارتنداز: استفاده از استخر های هوا رسانی و یا تصفیه با کمک لجن فعال و کاربرد صافی های چکنده، بسته به مقدار بارگذاری روی واحد حجم دستگاه و بازده سیستم تصفیه زیستی یعنی درصد کاهش آلودگی فاضلاب، تمام روشهای نامبرده در بند ب و ج می توانند بصورت تصفیه ای کامل یعنی با بازدهی 80 تا 90 درصد کاهش BOD_5 و یا بصورت تصفیه ای ناقص یعنی با بازدهی کمتر از 80 درصد کار کنند.

4) استفاده از اکسیژن خالص — روش استفاده از اکسیژن خالص یک روش مصنوعی تصفیه‌ی زیستی است که در آن به جای دمیدن هوا به فاضلاب، مستقیماً اکسیژن خالص در آن دمیده می‌شود. اکسیژن خالص نخست به صورت مایع در ظرفی نگهداری شده و در موقع کاربرد به صورت گاز در فاضلاب دمیده می‌شود. استفاده از اکسیژن خالص بسیار موثرتر از هوا بود، از حجم سیستم کاسته و سرعت رشد و فعالیت باکتریها را می‌افزاید. در مقابل تهییه‌ی اکسیژن خالص و کاربرد آن در تکنولوژی برتر و دقیقتری را ایجاب کرده و اداره‌ی تصفیه خانه افراد ماهر بیشتری را نیاز دارد.

2-2-2- تصفیه‌ی زیستی با کمک باکتریهای بی‌هوایی

در صورتی که به فاضلاب اکسیژن نرسد باکتریهای هوایی فعالیت و رشد و نمو خود را از دست داده و در عوض باکتریهای بی‌هوایی فعالیت خود را شروع می‌کنند.

کار این باکتریها بر این اساس است که اکسیژن مورد نیاز خود را از تجزیه‌ی مواد آلی و معدنی موجود در فاضلاب بدست آورند و به عبارت دیگر این باکتریها بر خلاف باکتریهای هوایی مواد نامبرده را احیا می‌کنند. در نتیجه این فعالیت تجزیه‌ی مواد آلی ناپایدار و تیدیل آنها به نمک های معدنی پایدار و نیز گازهایی از قبیل هیدروژن سولفوره، گاز متان، گاز کربنیک و گاز ازت می‌باشد.

تولید گازهای نامبرده به ویژه گاز هیدروژن سولفور موجب می‌شود که بوی ناخوشایند آنها محیط زیست را به شدت آلوده سازد. لذا این روش را به نام روش تعفن نیز می‌نامند. به همین

جهت موارد استفاده از باکتریها بی هوازی برای تصفیه فاضلاب برای حاوگیری از آلوده شدن محیط زیست تصفیه خانه ها محدود است. مهم ترین کاربرد روش استفاده از باکتریهای بی هوازی در مخزنهای سربسته‌ی هضم لجن می باشد و تنها در تصفیه خانه های بسیار کوچک مانند انباره های تعفن (سپتیک تانک و ایعهف تانک) از روش تعفن برای تصفیه‌ی فاضلاب هم استفاده می شود. گذشته از موارد نامبرده همیشه در تصفیه خانه ها کوشش می شود تا با رسانیدن هوا و اکسیژن به فاضلاب خانگی رخ می دهد و نیز در لجن ته نشین شده در کف دریاچه ها نیز باکتریهای بی هوازی فعالیت بی هوازی فعالیت می کنند.

هضم لجن — لجن تازه از نظر حجمی حدود یک درصد کل فاضلاب را در بر می گیرد ولی
تصفیه‌ی آن بسیار پر هزینه و پیچیده است. هزینه‌ی تاسیسات هضم لجن گاهی حدود نصف تمام هزینه‌ی یک تصفیه خانه را در بر می گیرد. غلیظ نمودن لجن و گرفتن آب اضافی آن کار تصفیه را آسان می سازد. هضم لجن که در اثر تعفن و کار باکتری های بی هوازی است در دو مرحله‌ی تخمیر اسیدی و تخمیر مtanی انجام می گیرد.

مرحله اول — تخمیر اسیدی — در مرحله‌ی اول لجن تازه که دارای رنگی زرد مایل به خاکستری و از نظر درجه‌ی اسیدی تقریباً حالت خشندی دارد شروع به تعفن نموده، درجه‌ی اسید ی ان به 5 و حتی به 4 می رسد و محیط آن به شدت اسیدی می شود. انجام دهنده‌ی این واکنش و واکنش‌ها گروهی از باکتریها بی هوازی هستند که به نام باکتریهای بی هوازی اسیدی نامیده می شوند. در این مرحله بیشتر ترکیبات آلی کربن دار مورد تجزیه فرار می گیرند و

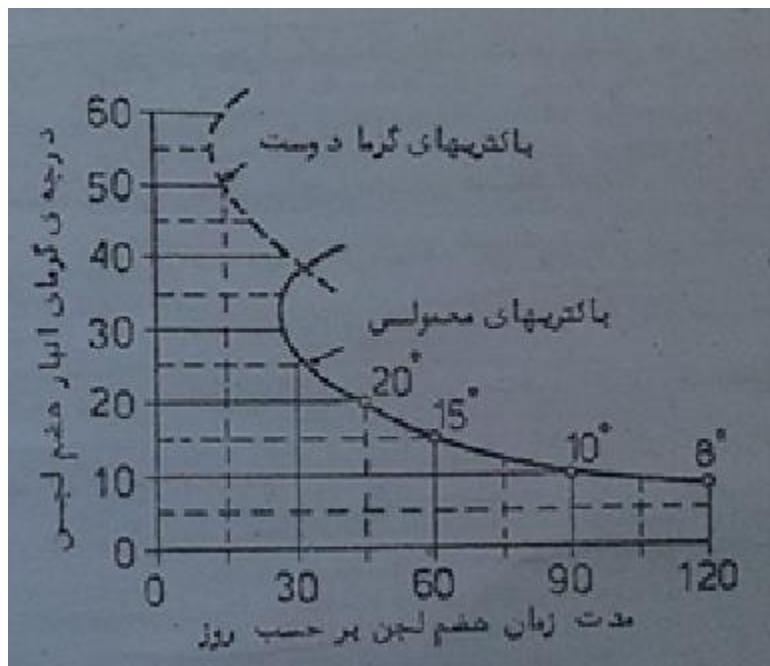
بر مواد آلی ازت دار کمتر تاثیر گذارده می شود لذا از این نظر شباهتی بین این دو مرحله با دو مرحله تصفیه زیستی با کمک باکتریهای هوازی موجود است. همچنین در ضمن این فعل و انفعال برخی مواد پروتئینی تبدیل به اسید های آلی و گاز h_2S می شوند.

لجن حاصل از این مرحله بسیار بدبو و چسبنده است، به سختی ته نشین می شود به سختی آب خود را از دست می دهد. اگر این به حال خود گذارده شود، در گرمای 15 درجه مدت 6 ماه طول می کشد تا مرحله ی دوم هضم لجن شروع شود. افزایش درجه ی گرما مدت زمان نامبرده را بشدت کاهش می دهد.

مرحله دوم — تخمیر متانی یا تخمیر قلیایی — این مرحله با فعالیت گروه دیگری از باکتری های بی هوازی که بنام باکتری های بی هوازی متانی نامیده می شوند شروع می گردد. لجن در این مرحله حالت خنثی تا کمی قلیایی با درجه اسیدی 7 تا 7/5 و این محیطی است که باکتریها تولید کننده ی گاز متان به خوبی در آن زندگی می کنند. در مرحله ی دوم هضم لجن علاوه بر ترکیبهاي آلی كربن دار ترکيبيهاي آلی ازت دار نيز تجزيه می شوند و مقدار زيادي گاز متان (CO₂)، گاز كربنيك (CH₄) و کمی گاز ازت (N₂) توليد می گردد.^[17] مقدار کل گازی که از تجزيه های نامبرده بدست می آید بستگی به درجه ی گرمای لجن دارد. شکل شماره ی (47-4) اين وابستگي را نشان می دهد. نسبت گاز متان بدست آمده از هضم لجن فاضلاب شهری 65 تا 70 درصد و گاز كربينك 35 تا 30 درصد کل گاز توليد شده می باشد.^[10, 17]

منحنی شکل (4-47) نشان می دهد که یک کیلوگرم ماده ای خشک آلی که به صورت لجن وارد منبع هضم لجن می شود چند لیتر گاز تولد می کند [10, 6] چنانکه ملاحظه می شود افزایش درجه ای گرما علاوه بر کوتاه کردن مدت زمان هضم لجن بر مقدار گاز تولید شده نیز می افزاید.

باکتریهای بی هوایی که در فرآیند هضم لجن فعالیت دارند از نقطه نظر گرمای مناسب جهت زندگی آنها به دو گروه تقسیم می شوند. باکتریهای گرمای دوست که درجه ای گرمای 40 تا 60 درجه ای برای زندگی آنها مناسب است و باکتریهای معمولی که در گرمای 20 تا 40 درجه بهتر زندگی میکنند. منحنی های شکل شماره ۲-۸) تغییرات زمان هضم لجن را با درجه ای گرمای مناسب برای این دو گروه باکتری نشان می دهد.



در تکنیک هضم لجن کوشش می شود که مرحله اسیدی زود گذر باشد و فرآیند هضم لجن بیشتر به صورت متانی و در حالت قلیائی انجام گیرد. برای این کار باید به لجن خام وارد مقداری

لجن هضم شده اضافه نمود. باکتریهای متنانی خیلی در برابر تغییر ناگهانی درجهٔ گرما حساسند. در صورت کاهش ناگهانی گرمای منبع هضم لجن، اختلال برگشت حالت متنانی به حالت اسیدی و کاهش مقدار گاز تولیدی زیاد است. همچنین وجود مواد سمی ناشی از نمک‌های برخی فلزها تمرکز آمونیاک و یا منیزیم در لجن نیز ممکن است موجب برگشت به حالت اسیدی شود.

گاز متنان بدست آمده از هضم لجن دارای خاصیت سوزندگی زیاد و حتی کمی بیشتر از قدرت سوزندگی گاز طبیعی ویژهٔ ای سوخت در شبکه‌های پخش گاز شهری می‌باشد. لذا از این گاز در تصفیه خانه‌های کوچک و متوسط برای گرمایش تصفیه خانه و به ویژه گرم نمودن منبعهای هضم لجن استفاده می‌شود.

لجنی که مرحلهٔ هضم متنانی آن انجام شده باشد دارای رنگ قهوه‌ای مایل به سیاه است، بوئی شبیه بُوی خاک مرطوب را می‌دهد و لذا تولید ناراحتی نمی‌کند، به خوبی آب خود را از دست می‌دهد و حجم آن به صورت چشم‌گیری کم گشته و خاصیت چسبندگی آن ناچیز و مقدار موجودات زنده در آن کاسته شده است.

همانگونه که در شناسائی BOD میان شد، اکسیداسیون مواد آلی فاضلاب در حالت هوایی در دو مرحله انجام می‌گیرد. مرحلهٔ اول مربوط به اکسیداسیون مواد آلی کربن دار بوده که از نخستین لحظهٔ قرار گرفتن فاضلاب در مجاورت اکسیژن شروع و تا روز بیستم ادامه دارد و

مرحله‌ی دوم مربوز به اکسیداسیون مواد آلی ازت دار است که از حدود روز دهم شروع شده و مدت‌ها (حدود دو سه ماه) ادامه خواهد یافت.

نتیجه‌ی کار باکتریها در مرحله‌ی دوم اکسیداسیون تولید نمکهای معدنی نیتریتها و نیترات‌ها می‌باشد و لذا این مرحله به نام نیترات سازی نامیده می‌شود. باکتریهایی که در مرحله‌ی دوم روی مواد آلی ازت دار تاثیر می‌کنند یک خانواده‌ی ویژه‌ای از باکتریهای بی‌هوایی می‌باشند.

وجود ترکیبات نیترات‌ها در فاضلاب تصفیه شده گرچه به علت پایدار بودن انها دلیل آلدگی فاضلاب تصفیه شده نمی‌باشند ولی به علت اینکه خاصیت عذایی زیادی دارند موجب می‌شوند که ورود آنها به منبع‌های طبیعی آب، رشد و تکثیر گیاهان آبزی مانند جلبکها و آلکلها به شدت افزایش یابند. به عبارت دیگر با کمک نور خورشید و عمل فتوسنتز و فعالیت میکرو ارگانیسم‌های مختلف، مواد معدنی نامبرده دوباره تبدیل به مواد آلی گیاهی می‌گردند. مرگ نابودی این گیاهان آبزی موجب آلدگی دوباره می‌شود. لذا در تصفیه خانه‌های فاضلاب شهری نباید تنها به تبدیل مواد آلی ازت دار به مواد معدنی (نیترات سازی) اکتفا نمود بلکه باید به گونه‌ای این ترکیبات ازت دار را از فاضلاب دور ساخت. این کار به نام نیترات زدائی نامیده می‌شود. در تصفیه خانه‌های فاضلاب که با روش هوادهی کار می‌کنند معمولاً حدود 5 تا 10 درصد از کل ترکیبات ازت دار موجود در فاضلاب توسط لجنی که از استخرهای ته نشینی نخستین برداشت می‌شود و حدود 10 تا 20 درصد توسط لجن بدست آمده از استخرهای ته نشینی نهائی کاسته می‌شود. [4]

در صورتی که وجود ترکیبات ازتی باقی مانده در فاضلاب از نظر حساسیت منبع های طبیعی آب زیان بخش تشخیص داده شود. با توجه به محلول بودن آنها باید با کمک استخرهای ویژه ای کار نیترات زدائی انجام گیرد. در این استخرها با کمک خانواده‌ی ویژه ای از باکتریهای بی‌هوازی و با احیاهای پی‌درپی، نخست نیترات به نیتریت و سپس ته گاز ازت تبدیل شده از حوزه‌ی عمل بیرون می‌رود. (ازت زدائی) این فرآیند ممکن است گاهی در استخرهای ته نشینی نهائی که مدت زمان توقف فاضلاب در آنها زیاد انتخاب شده باشد نیز خود به خود رخ دهد. در این صورت بیرون آمدن گاز ازت موجب بالا آمدن دوباره‌ی لخته‌های لجن به سطح استخر شده، عمل ته نشینی را مختل می‌سازد.

علاوه بر روش زیستی نامبرده می‌توان با روش‌های شیمیائی و تعویض بن نیز گاز ازت را از فاضلاب بیرون آورد ولی کلیه‌ی این روشها به علت پیچیدگی و هزینه‌ی فراوان در تصفیه خانه‌های فاضلاب شهری به ندرت مورد استفاده قرار می‌گیرند. همچنین می‌توان طبق رابطه‌ی (2-16) با کمک کلر و رسیدن به نقطه‌ی شکست آن طبق منحنی شکل شماره‌ی (2-10) 80 تا 95 درصد کل ازت موجود در فاضلاب را به صورت گاز ازت از حوزه‌ی عمل بیرون نمود [2]

3-2- تصفیه‌ی شیمیائی

اساس کار در تصفیه‌ی شیمیائی بر کاربرد مواد شیمیائی در تصفیه فاضلاب قرار دارد در تصفیه خانه‌های فاضلاب مواد شیمیائی را می‌توان برای تاثیر گذاردن روی مواد خارجی نامحلول، کل شدی، یا مواد محلول در فاضلاب بکاربرد علاوه بر این می‌توان از مواد شیمیائی برای گند زدائی و

کشتن میکروبهای موجود در فاضلاب استفاده نمود. تا کنون روش‌های متداول در تصفیه شیمیائی بجز روش گند زدایی کمتر در تصفیه خانه‌های فاضلاب شهری مورد استفاده قرار می‌گرفته است و بیشتر این روشها در تصفیه‌ی فاضلاب‌های صنعتی بکار رفته است. اما به علت استفاده‌ی روز افزون از مواد شیمیائی در زندگی روزمره و ورود این مواد به فاضلاب‌های شهری مساله تصفیه‌ی شیمیائی در تصفیه خانه‌های فاضلاب شهری نیز کم کم مورد توجه قرار می‌گیرد.

2-3-1- استفاده از مواد شیمیائی برای تاثیر روی مواد خارجی محلول در فاضلاب

مهم‌ترین مواردی که از مواد شیمیائی برای تاثیر روی مواد خارجی محلول در فاضلاب استفاده می‌شود عبارتند از:

الف – خنثی سازی – همچنانکه در تصفیه زیستی ملاحظه شد. درجه‌ی اسیدی فاضلاب در میزان فعالیت باکتریها اثری چشم گیر دارد. در صورتی که فاضلاب در موقع ورود به تصفیه خانه‌ی درجه‌ی اسیدی کمتر از ۶/۵ و یا بیشتر ۸/۵ داشته باید نخست با افزودن اسید یا باز به فاضلاب حالت خنثی دهنده. فاضلاب‌های شهری بر خلاف فاضلاب‌های صنعتی به علت اینکه حالتی تقریباً خنثی دارند نماز به عمل خنثی سازی ندارند.

ب – اکسیداسیون – گاهی از مواد شیمیائی اکسید کننده برای پایدار نمودن و جداسازی مواد خارجی محلول در فاضلاب استفاده می شود. در تصفیه خانه های فاضلاب شهری معمولاً این کار به عهده ی باکتریهای هوایی گذارده می شود. تنها در مورد کاربرد کلر چنان که بعدا خواهیم دید. از آن برای جداسازی ازت نیز استفاده می شود.

ج – احیا – برای تجزیه مواد خارجی محلول در فاضلاب مانند آنچه در قسمت نیترات زدائی گفته شد می توان از مواد شیمیائی و روش تعویض سن بجای باکتریها برای احیا و جدا سازی ازت و نظایر آن استفاده نمود.

د – تعویض سن – برای تبدیل مواد خارجی محلول به مواد خارجی نامحلول و آماده سازی آن مواد برای ته نشینی می توان از مواد شیمیائی کمک گرفت.

2-3-2 استفاده از مواد شیمیائی باری تاثیر مواد خارجی نامحلول در فاضلاب

مهم ترین روشهایی که با کمک مواد شیمیایی برای جداسازی مواد معلق موجود در فاضلاب استفاده می شئذ عبارتنداز:

الف – انعقاد یا لخته سازی – هدف از انعقاد یا لخته کردن عبارتست از اینکه با کمک مواد شیمیائی، مواد معلق سبک و به ویژه مواد نیمه محلول و کلرئیدی شکل را به صورت لخته ها و قطعات بزرگی درآورده تا دز اثر وزن خود ته نشین شوند. به عبارت دیگر انعقاد عملی است تشدید کننده‌ی عمل ته نشینی در تصفیه مکانیکی، مهم‌ترین مواد منعقد کننده در فاضلاب عبارتند از پلی الکترولیتها، سولفات و هیدارت آلومینیوم، سولفات، کلرور و هیدارت دو و سه ظرفیتی آهن، خاک رس و آب آهک، افزودن مواد منعقد کننده به فاضلاب مقدار لجن بدست آمده در استخراهای ته نشینی را دو تا سه برابر افزایش می‌دهد و در نتیجه حجم منبع‌های هضم لجم افزایش می‌یابند. به علاوه لجنی که با کمک مواد شیمیائی تهیه می‌شود گاز بیشتری تولید می‌کند. به عبارت دیگر افزودن مواد منعقد کننده درجه‌ی تصفیه‌ی فاضلاب را افزایش داده و مانند آنست که یک تصفیه زیستی ناقص نیز انجام گرفته باشد.

دستگاه‌های اضافه کننده‌ی مواد شیمیائی به فاضلاب — نخست محلول رقیق شده از ماده‌ی مورد نظر را با آب تهیه کرده و سپس آن را طبق نتایج آزمایشگاهی با نسبت از پیش تعیین شده به فاضلاب می‌افزایند. چون مقدار مصرف مواد منعقد کننده با درجه‌ی اسیدی (pH) فاضلاب بستگی دارد، دستگاه‌های خود کاری ساخته شده که پس از تعیین مداوم درجه‌ی اسیدی فاضلاب مقدار ماده‌ی منعقد کننده‌ی مصرفی را تغییر می‌دهد. استفاده از مواد منعقد کننده بیشتر برای فاضلاب‌های صنعتی و یا فاضلاب شهرهایی که موسسات صنعتی فراوانی در خود دارند مناسب است و در این صورت گاهی از تصفیه زیستی نیز صرف نظر می‌گردد.

ب) — شناور سازی — بر عکس عمل لخته سازی می توان برای تشدید عمل جداسازی مواد سبک موجود در فاضلاب از مواد شیمیایی استفاده نمود. این مواد شیمیایی موجب می شوند که ذرات هوا متعلق فاضلاب چسبنده، وزن مخصوص آنها را کاهش داده و موجب افزایش سرعت بالا روندگی آنها شود. در این روش معمولاً مواد متعلق در فاضلاب به صورت کف در سطح استخراج مودار می گردد.

روش شناور سازی نیز در فاضلاب های صنعتی بکار می رود و استفاده از اینگونه مواد شیمیادی در فاضلاب شهری معمول نمی باشد. گاهی از این روش برای بازیابی دوباره ای مواد با ارزشی که همراه پساب کارخانه ها تلف می شوند نیز استفاده می شود.

ج — جذب سطحی — برخی از مواد شیمیایی مانند کربن فعال به علت خاصیت جذب سطحی زیاد می توانند ذرات معلق و کلوئیدی موجود در فاضلاب را جذب کنند. استفاده از اینگونه مواد در صافی های ماسه ای به ویژه باری رنگ زدائی پساب برخی از کارخانه ها مفید می باشد.

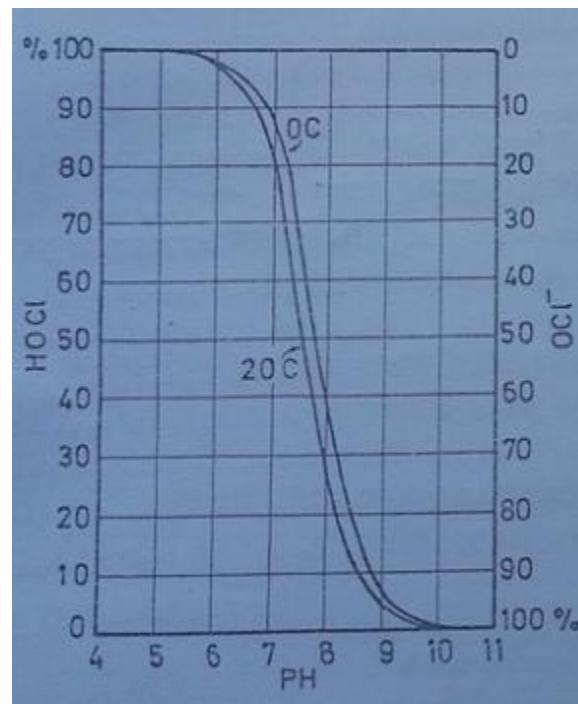
3-3-2- گند زدائی

برای گند زائی تقریباً تنها روش اقتصادی استفاده از کلر است. کلر بلا فاصله پس از ورد به آل تجزیه شده و آسید هیپوکلروس و بین اکسید کلر تولید می نماید





خاصیت گند زدائی اسید هیپو کلروس بیشتر از این اکسید کلر می باشد. نسبت تبدیل کلر به اسید هیپو کلروس و یعنی اکسید کلر تابعی است از درجه ای اسیدی و درجه ای گرمای فاضلاب این وابستگی در منحنی های شکل شماره ۹-۲ نمایش داده شده است پس از تجزیه ای



نامبرده و به علت وجود موادی اکسید پذیر مانند آهن ، منگنز ، اسید سولفوریک (H_2S) و مواد آلی در فاضلاب، نخست قسمتی از کلر صرف اکسیداسیون مواد نامبرده شده ، تولید کلرورهای گوناگونی را میکند که اثر کشنده ای بر باکتریها نداشته و به علت ثبات آنها کلر آنها آزاد نمی

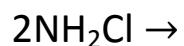
باشد. سپس کلر روی ترکیبات ازتی به ویژه آمونیاک تاثیر گذاشته و به تدریج و بسته به درجه ی اسیدی فاضلاب کلرامینهای مختلفی را تولید می نماید.



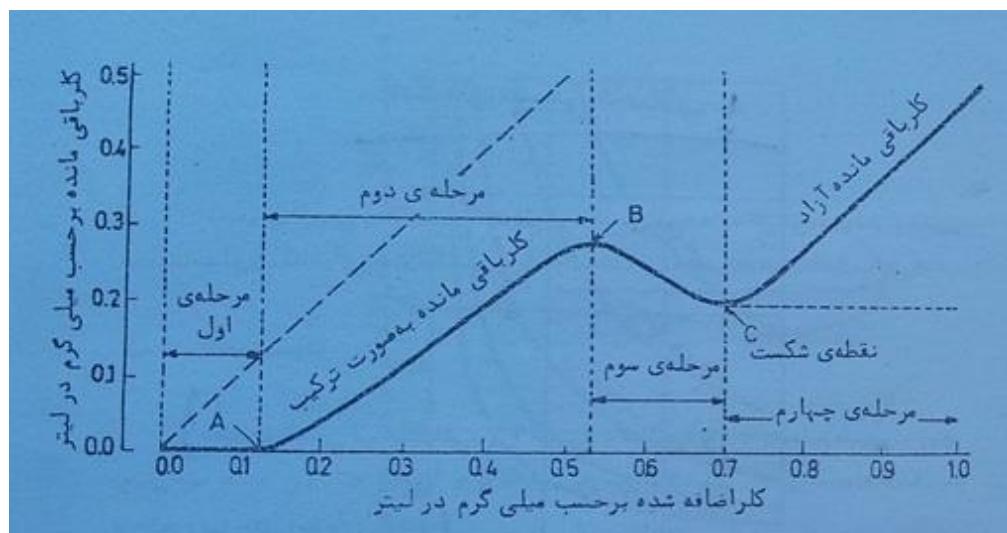
برابر رابطه های تعادلی نامبرده کلرامین ها می توانند دوباره تبدیل به اسید هیپوکلروس شده و لذا قادرند به کنده بر باکتریها اثر کرده آنها را نابود سازند. پس از این اگر بازهم کلر به فاضلاب افزوده شود قسمتی از آن باقی مانده که بر آنزیم موجودات زنده اثر کرده، آنها را می کشد.

منحنی شکل شماره (2-10) مرحله های گوناگون تاثیر کلر را در فاضلاب نشان می دهد. قسمت OA مقدار کلری را نشان می دهد که صرف تولید کلرور ها شده و از حوزه ی عمل بیرون رفته است AB نمایشگر کلری است که به مصرف تولید کلرامینها می رسد. در فاصله B تا C کلر در اثر خاصیت اکسید کنندگی خود طبق رابطه هاس (2-15) و (2-16) بر قسمتی از کلرامین اثر

کرده آنرا اکسید می کند و لذا از مقدار کلر موثر در فاضلاب کاسته می شود و منحنی این کاهش را نشان می دهد.



چنانکه در شکل نامبرده نشان داده شده است. سرانجام در مرحله ی چهارم یعنی پس از نقطه شکست C ، کلر اضافه شده موجب بوجود آمدن کلذ آراد و ترکیبات آلی کلردار می گردد. این کلر آزاد در فاضلاب باقی مانده و به مصرف گند زدائی آن می رسد. نقطه C که بنام نقطه شکست^۱ معروف است بسته به مقدار اکسید پذیر و آمونیاک موجود در فاضلاب متغیر بوده و مشخصات فاضلاب بحساب می آید.



با توجه به آنچه گفته شد برای گند زدائی قطعی و اطمینان از تاثیر کامل کلر بر باکتریهای موجود در فاضلاب باید مدت زمان تماس کلر با فاضلاب 15 تا 30 دقیقه گردد. از نظر مصرف کلر نتیجه می شود که هرچه فاضلاب خاصیت قلیای بیشتری داشته و یا مواد اکسید پذیر آن بیشتر باشد، مقدار کلر لازم برای گند زدائی فاضلاب بیشتر می باشد.

کاربرد کلر علاوه بر گند زدائی، موجب کاهش بوی فاضلاب، سبب کاهش مواد روغنی و درجه ی کدری فاضلاب می شود. همچنین بوی کلر حشرات را از فاضلاب دور می سازد.

جدول شماره ۱۹ (4) مقدار کلر مورد نیاز را برای موارد گوناگون نشان می دهد. و در محاسبات تقریبی می توان مقدار کلر لازم برای گند زدائی فاضلاب خانگی خام را حدود ۲ تا ۵ گرم برای هر نفر در شبانه روز پیش بینی نمود. در موقع راهبری تصفیه خانه، کلر زنی باید به اندازه ای باشد که پس از ۱۰ دقیقه هنوز حداقل $0/3$ میلی گرم در لیتر کلر در فاضلاب باقی مانده باشد. [6]

بخش سوم

تصفیه طبیعی فاضلاب

تصفیه طبیعی به فرایندی گفته می شود که در طبیعت به طور خود به خودی و بدون دخالت انسان و استفاده از وسایل مکانیکی و یا مواد شیمیایی موجب تصفیه فاضلاب می شود.

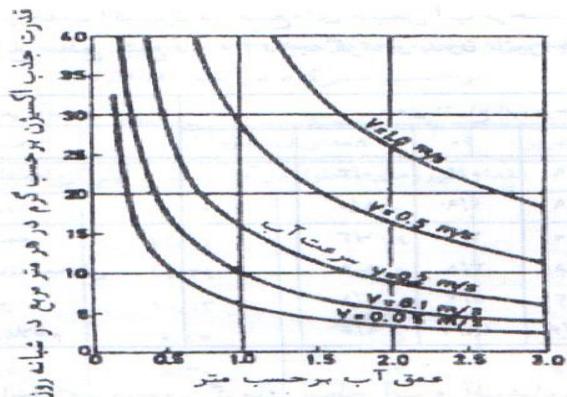
تصفیه فاضلاب در حالت هایی ممکن است رخ دهد که فاضلاب به منابع طبیعی آب در روی زمین مانند رودخانه و دریا و یا با نفوذ به زمین به منابع زیرزمینی آب وارد گردد.

در تصفیه طبیعی غالبا تمام انواع تصفیه به کار برده می شود. شامل تصفیه زیستی به صورت هوایی در رودخانه ها و دریاهای و تصفیه بی هوایی در چاههای فاضلاب و تصفیه شیمیایی به صورت اکسیداسیون یا گند زدایی.

مهمترین نوع تصفیه طبیعی ، تصفیه زیستی با کمک باکتری های هوایی و بی هوایی است. علاوه بر این باکتری ها برخی از باکتری های کوچک تک سلولی و پر سلولی مانند جلبک و قارچ در تصفیه طبیعی کمک می کنند.

تصفیه فاضلاب با کمک باکتری های هوایی در دو مرحله، اول اکسیداسیون مواد کربن دارو سپس اکسیداسیون مواد آلی ازت دار صورت می گیرد. در هر دو مرحله اکسیژن محلول در فاضلاب کاهش می یابد.

هرچه مقدار اکسیژن محلول در آب کمتر باشد قدرت اکسیژن گیری آنها در تماس با هوا به منظور جبران کمبود اکسیژن برای رسیدن به حالت اشباع کمتر می شود. سرعت جذب اکسیژن و مدت زمانی که برای رفع کمبود اکسیژن لازم است بسته به نوع جريان آب و سطح تماس آن با هوا تغییر می کند. همچنان وجود گیاهان آبزی مانند جلبک ها و در نتيجه عمل فتوسنتر و تاثير نور خورشید در بازیابی اکسیژن محلول در آب تاثیر می گذارد.



هرچه عمق منبع طبیعی آب بیشتر باشد امکان جذب اکسیژن کاهش می یابد. منحنی های شکل شماره (1-3) وابستگی نامبرده را در گرمای 20 درجه و برای حالت صد درصد کمبود اکسیژن نسبت به حالت اشباع نشان می دهد.

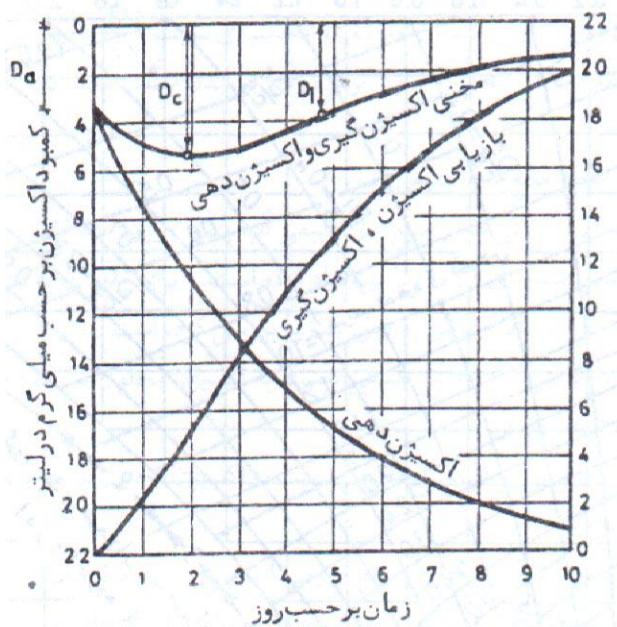
کمترین مقدار اکسیژن محلول لازم در آب برای ادامه زندگی حیوان های آبزی به ویژه ماهی ها
برابر 3 تا 4 میلی گرم در لیتر است.

با توجه به اینکه منبع های آبی روی زمینی معمولاً مقدار اکسیژن محلولی که دارند بیش از
مقداریست که برای زندگی حیوان های آبزی و ماهی ها لازم است، این منبع ها می توانند با کمک
این اکسیژن اضافی و بدون وارد آمدن زیانی به زندگی ماهی ها موجب تکثیر مثل باکتری های
هوایی موجود در فاضلاب وارد شده به منبع طبیعی گردیده، فاضلاب توسط باکتری های نامبرده
تصفیه شود.

البته با توجه به نکات نامبرده و برای سالم نگهداری محیط زیست ماهی ها و پاک نگهداری محیط
زیست انسان اسنفاده از این تصفیه طبیعی و خود به خودی باید با احتیاط و به صورت محدود
انجام گیرد.

تصفیه طبیعی نامبرده شامل اکسیداسیون مواد ناپایدار آلی تا حد نیترات سازی و ته نشینی مواد معلق در بستر طبیعی می باشد. بجز آن وجود اکسیژن محلول در آب و اشعه ماوراء بنفش ناشی از نور خورشید سبب گند زدایی فاضلاب می گردد.

تصفیه طبیعی موجب کاهش اکسیژن محلول در آب می شود. این کمبود اکسیژن در اثر تماس با هوا دوباره بازیابی می گردد. مدت زمانی که لازم است تا اکسیژن کاسته شده دوباره بازیابی شود بسته به عوامل طبیعی ممکن است تا چند روز ادامه یابد. جریان باد که در سطح آب ها تولید موج می کند، شیب زمینی که سبب جریان آب رودخانه می شود، ناهمواری های بستر رودخانه که موجب تلاطم آب می گردند و سرانجام درجه گرما و عمق آب در منبع طبیعی همگی بر سرعت بازیابی اکسیژن تاثیر می گذارند. وجود مواد روغنی و نفتی در سطح آب و یا یخ بندان سطح آن جذب اکسیژن را به شدت می کاهد.



منحنی شکل شماره (3-2) نمایش روند اکسیژن گیری و اکسیژن دهی آب رودخانه ها را پس از نقطه ورود فاضلاب در روزهای گوناگون نشان می دهد. چنانچه ملاحظه می شود منحنی مذبور دارای یک نقطه آغاز (زمان ورود فاضلاب) و یک نقطه می نیمم یعنی زمانی که اکسیژن محلول در آب به کمترین مقدار خود می رسد و سرانجام نقطه عطفی که از آن به بعد از سرعت بازیابی اکسیژن کاسته می شود، می باشد.

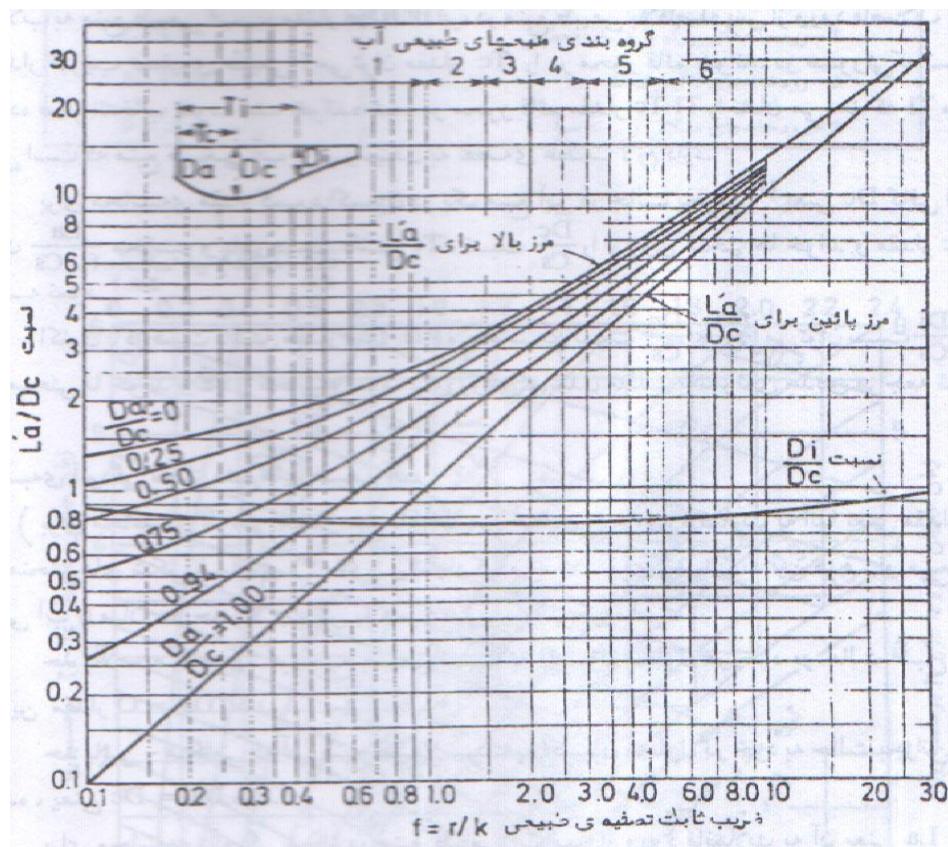
شناخت این دو نقطه می نیمم و عطف برای انتخاب نقطه ورود فاضلاب به رودخانه و نیز برای تعیین کیفیت و درجه تصفیه فاضلابی که می تواند وارد منبع آبی گردد، بسیار مهم است.

منبع آبی طبق رابطه f یعنی حالت بحرانی رودخانه نسبت به ضریب ثابت تصفیه طبیعی T_C وضع نقطه می نیمم و مدت زمان شماره (3-1) تغییر می کند.

$$f = \frac{R}{K} = \frac{\text{ضریب اکسیژن گیری منبع آبی}}{\text{ضریب اکسیژن دهی منبع آبی}}$$

هرچه عدد f بزرگتر باشد، مدت زمان T_C کوتاهتر می گردد. میزان تلاطم در سطح آب ، وجود جریان هوا ، شبیب زیاد و ناهمواری های بستر رودخانه و درجه گرمای محیط در مدت زمان T_C تاثیر دارند.

محاسبه آلدگی مجاز منبع های طبیعی آب:



برای محاسبه آلدگی مجاز منبع های طبیعی آب پس از ورود فاضلاب به آنها یعنی مقدار L_a فایر منحنی های شکل شماره (3-4) را پیشنهاد کرده است.

برای رسیدن به این هدف او منبع های طبیعی آب را میان دو حد بالا و پایین به صورت زیر بررسی کرده است:

حد بالا-هنگامی که آب منبع طبیعی نسبت به اکسیژن محلول در خود به حالت اشباع بوده بنابراین مقدار $D_a = 0$ باشد.

حد پایین-هنگامی که آب منبع طبیعی نسبت به اکسیژن محلول در خود به حالت بحرانی رسیده، یعنی $D_a = D_c$ باشد.

برای محاسبه آلودگی مجاز در منبع طبیعی آب پس از ورود فاضلاب به آن یعنی L_a' کافی است با توجه به نیاز حیوان های آبزی به اکسیژن محلول مقدار D_c را انتخاب و سپس با انتخاب ضریب تصفیه ای طبیعی یعنی f و استفاده از منحنی های شکل (3-4) نسبت $\frac{L_a'}{D_c}$ را خوانده و مقدار BOD_{20} را بر حسب BOD_5 محاسبه نمود.

برای تبدیل BOD_{20} به BOD_5 میتوان از جدول شماره (1-3) استفاده نمود.
به جز آن می توان با کمک منحنی شکل شماره (3-4) مقدار کمبود اکسیژن در نقطه عطف را نیز محاسبه نمود.

برای تمام منبع های طبیعی آب ، کمبود اکسیژن در نقطه عطف تقریبا برابر 0.75 کمبود اکسیژن در حالت بحرانی است.

وارد نمودن فاضلاب به رودخانه:

رودخانه ها بسته به دبی و سرعت جریان آب در آنها، میزان تلاطم و درجه گرمای آب آنها ، قدرت تصفیه ای محدودی را دارا می باشند.

در صورتی که بدون توجه و محاسبه ئی ظرفیت تصفیه ای رودخانه ، فاضلابی را وارد نمایند ممکن است موجب آلودگی محیط زیست، کاهش بی رویه اکسیژن محلول در آب رودخانه و در نتیجه به خطر افتادن زندگی ماهی ها در آن گرددند.

به جز روش نامبرده ، روش های تقریبی دیگری نیز پیشنهاد گردیده است که با کمک آنها می توان مقدار دبی آب رودخانه را برای اینکه بتواند فاضلاب مورد نظری را تصفیه کند محاسبه نمود. فایر دانشمند آمریکائی رابطه شماره (2-3) را برای این منظور پیشنهاد کرده است .

$$Q = 11.57 \frac{L_o'}{L_a'}$$

مقدار Q برابر است با دبی لازم در رودخانه بر حسب لیتر در ثانیه.

مقدار BOD_{20} تولید شده از هر نفر از ساکنان شهر است بر حسب گرم در شبانه روز و L'_0 مقدار BOD_{20} مجاز آب رودخانه پس از ورود فاضلاب بر حسب میلی گرم در لیتر می باشد.

وارد نمودن فاضلاب به دریا:

در دیدگاه نخستین چنین به نظر می رسد که دریاها و اقیانوس ها به علت بزرگی خود قادرند هر نوع و هر مقدار فاضلابی را جذب و با استفاده از روش تصفیه طبیعی ، تصفیه نمایند. ولی با وجود درستی دیدگاه نامبرده، در صورتی که در چگونگی استفاده از این قدرت تصفیه بررسی کامل نشده، پیش بینی های لازم انجام نگیرد، وارد نمودن فاضلاب شهر به دریا موجب آلوده شدن کرانه ها، شهرهای ساحلی، جاهای شنا و ماهیگیری می گردد. همچنین این کار سبب کاهش اکسیژن محلول در منطقه ای از دریا و در نتیجه موجب مردن و از میان رفتن حیوانات آبزی به ویژه ماهی های آن منطقه گردیده، تولید بوهای ناخوشایند نموده حتی احتمال گسترش بیماری های گوناگون گشته است.

برای وارد نمودن فاضلاب به دریاچه ها و دریاها باید به تفاوت های موجود میان شرایط حاکم در دریا نسبت به رودخانه و به ویژه به نکات زیر توجه نمود:

الف- غلظت آب دریا و دریاچه ها نسبت به مقدار کلرورهای محلول در آن خیلی بیشتر است. افزایش شوری آب موجب کم شدن اکسیژن محلول در آن و در نتیجه کاهش قدرت تصفیه طبیعی آن می شود.

ب- وزن مخصوص آب دریاهای آزاد نزدیک به 1.03 و فاضلاب پیرامون 0.99 گرم بر سانتیمتر مکعب است، این تفاوت موجب می شود که فاضلاب در سطح دریا قرار گرفته، به راحتی با آب آن

آمیخته نشود. از این رو تزریق فاضلاب در دریا باید در اعماق آن انجام گیرد. این عمق دست کم باید 3 تا 4 متر انتخاب گردد.

ج- جهت جریان باد و شدت آن در روزهای مختلف سال و در نتیجه جهت حرکت امواج و حرکت آب دریا نسبت به کرانه های مجاور باید دقیقاً بر مبنای آمار های چندین ساله مد نظر قرار گیرد.

د- شدت و جهت حرکت جریان های دریایی ، که از ویژگی های هر دریایی می باشد و موجب جابه جا شدن فاضلاب وارد شده به آن می گردد، باید دقیقاً بررسی و مشخص شود.

ه- در مورد دریاچه ها بجز نکات نامبرده باید بیلان آبی و تغییرات احتمالی در کیفیت آب دریاچه ها بررسی شود.

برای محاسبه سطحی از دریا که با فاضلاب آلوده می شود می توان آنگونه که در مورد رودخانه ها به عمل آمد ، با استفاده از مقدار اکسیژن محلول در آب دریا ، کمترین میزان اکسیژن محلول لازم بر ادامه زندگی ماهی ها و با انتخاب ضریب تصفیه طبیعی از جدول شماره (3-3) و بالاخره با کمک منحنی های شکل (3-4) مقدار آلودگی مجاز آب دریا را پس از ورود فاضلاب محاسبه نمود.

سپس با اندازه گیری مقدار آلودگی آب دریا پیش از ورود فاضلاب نخست حجم آلوده شده و سپس با انتخاب عمقی که فاضلاب وارد دریا می شود مقدار سطح آلوده شده را در دریا محاسبه نمود.

می توان سطح آلوده شده توسط فاضلاب یک شهر را محاسبه نمود.

$$A = 0.405 \times P \times (11.5 - 3.50 \log P)$$

در این رابطه مقدار P برابر جمعیت شهر بر حسب هزار نفر و A سطح آلوده شده ای دریا بر حسب هکتار می باشد.

فاضلاب باید به صورت نامتمرکز و در چندین نقطه از دریا وارد گردد. هنگام ورود فاضلاب به دریا باید جریان آن همراه با سرعت زیادی باشد که آمیختگی با آب دریا به خوبی انجام گرفته و برای رسیدن به سطح آب دریا فاصله‌ی بیشتری را طی نماید.

وارد نمودن فاضلاب به مرداب‌های طبیعی:

مرداب‌های طبیعی معمولاً به دریاچه‌های کم عمقی گفته می‌شود که گیاهان آبزی در آنها رشد می‌کنند.

در ایران می‌توان به عنوان نمونه از مرداب انزلی در گیلان نام برد. رشد گیاهانی مانند سنبل آبی و عدسی آبی و انواع نی و خزه موجب می‌شود که باکتری‌های هوایی در روی ساق و بدن‌های آنها جمع شده و مواد آلی فاضلاب را تجزیه نمایند. با توجه به اینکه غالباً از مرداب‌های طبیعی برای حفظ محیط زیست پرندگان و حیوان‌های آبزی استفاده می‌شود، قدرت تصفیه‌ی طبیعی آنها بسیار محدود می‌باشد.

پخش فاضلاب در زمین:

پخش فاضلاب در زمین با دو دیدگاه گوناگون ممکن است انجام گیرد. نخست آنکه هدف اصلی از این کار تصفیه فاضلاب باشد. دوم حالتی است که هدف اصلی در آن استفاده از فاضلاب جهت آبیاری کشاورزی در نظر گرفته شده باشد. در این بخش تنها حالت اول مورد بررسی قرار می‌گیرد.

اساس کار در این روش تصفیه طبیعی آن است که فاضلاب در لایه‌های نازکی در سطح زمین های بایر پخش گردد و در نتیجه‌ی تماس با هوا و نور خورشید، باکتری‌های هوایی تصفیه

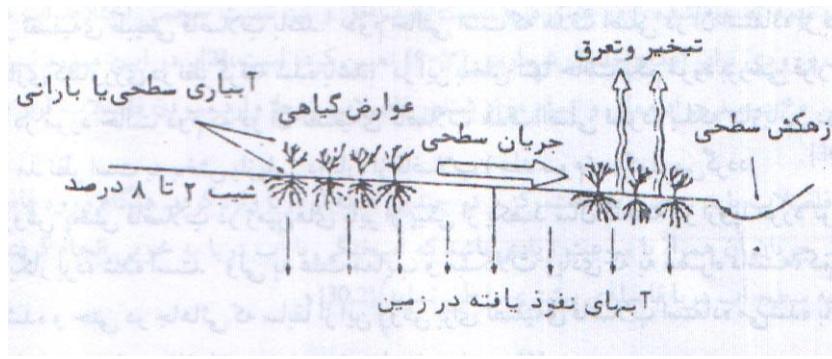
زیستی لازم را انجام داده و آب باقی مانده از تبخیر پس از این تصفیه به زمین فرو رفته و به سفره های آب زیر زمینی بپیوندد.

شرط لازم برای عملی بودن این روش همانا سست و نفوذپذیر بودن زمین ، پایین بودن سفره آب زیرزمینی(دست کم 3متر)، کم بودن میزان بارندگی در منطقه و فراوان بودن زمین بایر در نزدیکی شهر می باشد. دور بودن زمین موجب افزایش هزینه ای انتقال فاضلاب میگردد.

مهمنترین عیب این روش تصفیه طبیعی ، آلودگی محیط زیست ،آلودگی احتمالی آب های زیر زمینی و خطر گسترش بیماری های گوناگون می باشد. خطرهای نامبرده وقتی افزایش می یابند که جهت کاهش هزینه ای انتقال فاضلاب ، زمین ها در نزدیکی شهر پیش بینی شود.

روش های متداول در پخش فاضلاب در زمین بایر عبارتند از:

1-پخش فاضلاب در سطح زمین :در این روش مانند شکل شماره (3-5) فاضلاب به صورت لایه ای نازک (دست بالا 15 تا 10 سانتیمتر) روی سطح گستردگی از زمین شیبداری جریان می یابد و در انتهای شیب ، باقی مانده ای فاضلاب وارد کanal گرد آوری کننده ای می گردد. شیب زمین 2 تا 8 درصد



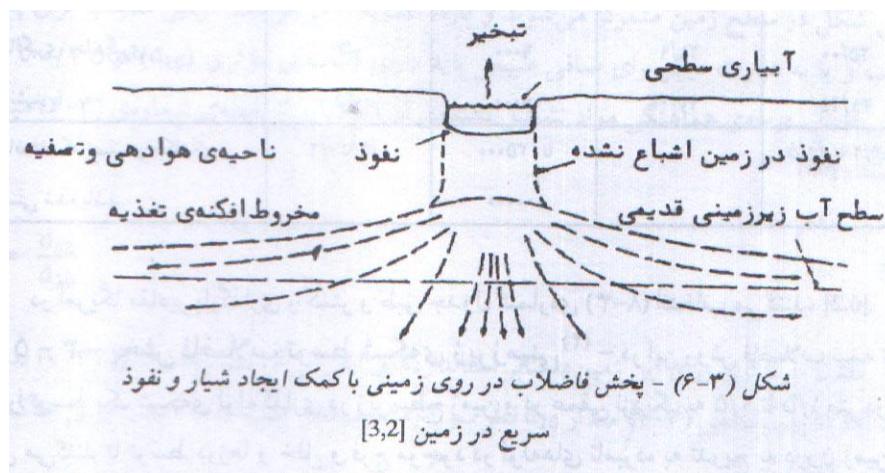
در این روش باید کوشش شود که هوای کافی به فاضلاب برسد تا از کار باکتری های بی هوایی و در نتیجه ایجاد بوی ناخوشایند جلوگیری شود. برای رسیدن به این هدف پخش فاضلاب را در

سطح زمین به صورت متناوب انجام می دهند. یعنی پس از پخش فاضلاب تا ارتفاع گفته شده جریان آنرا قطع کرده و بسته به نفوذپذیری زمین و درجه رطوبت محیط پس از 8 تا 24 ساعت دوباره پخش فاضلاب را انجام می دهنند. فاضلاب باید در مدتی کمتر از 4 ساعت در زمین فرو رود. در صورتی که پس از این مدت فاضلاب کاملا در زمین نفوذ نکرده باشد، نشان دهنده‌ی آن است که خلل و فرج زمین گرفته شده و باید قشری نازک از روی آنرا برداشت و پس از شست و شو دوباره روی زمین پخش نمود.

چند هفته پس از شروع پخش فاضلاب در روی زمین بایر، باکتری های هوایی در لایه ای ژلاتینی شکل در سطح زمین متتمرکز می شوند و بازده تصفیه را می افزایند. زمین مناسب برای پخش فاضلاب و یا به عبارت دیگر برای صافی طبیعی باید دارای دانه بندی موثری (d_{10}) میان 0.2 تا 0.5 میلیمتر باشد.

مقدار d_{10} قطر سوراخ های سرندی است که 10 درصد وزنی خاک را از خود عبور دهد.

2-پخش فاضلاب در شیارها:



با کندن جوی هایی در زمین مانند شکل (3-6) فاضلاب در این جوی ها جاری شده و به تدریج در زمین نفوذ می کند. این روش خود بسته به درجه نفوذپذیری زمین به دو صورت نفوذ سریع و نفوذ آرام ممکن است انجام گیرد. شبیب نامبرده کمتر از 5 درصد انتخاب می گردد. در صورتی که نفوذپذیری کم و یا نیاز به فاضلاب تصفیه شده باشد می توان با قرار دادن لوله های زهکش فاضلاب تصفیه شده را دوباره جهت آبیاری کشاورزی بdst آورد.

شکل (3-6) این روش را در حالت نفوذ سریع نشان می دهد.

3- پخش فاضلاب توسط شبکه زیرزمینی:

در این روش فاضلاب نیمه تصفیه شده را توسط یک شبکه لوله گذاری در زیر سطح زمین و در عمقی نزدیک به 0.5 تا 1.5 متر در زمین پخش می کنند تا توسط درز ها و خلل و فرج موجود در لوله های نامبرده به تدریج به درون زمین نفوذ کند. این روش برای مقادیر بسیار کمی از فاضلاب مناسب است و معمولاً پس از استفاده از سپتیک تانک در زمین هایی که نفوذپذیری کم و یا عمق سطح آب زیرزمینی کم باشد بکار می رود. امتیاز این روش در این است که از تولید بوی ناخوشایند جلوگیری می شود.

وارد نمودن فاضلاب در چاه:

این روش تصفیه طبیعی، روش سنتی است که تا کنون در بیشتر نقاط کشور ایران و برخی از کشورهای دیگر جهان مورد استفاده قرار می گرفته است. اساس کار چاه های جذب کننده ای فاضلاب بر این پایه نهاده شده که فاضلاب خانگی و در برخی موارد همراه با فاضلاب ناشی از بارندگی توسط شبکه ای لوله کشی فاضلاب درون ساختمان گردآوری و بدون تصفیه ای به یک یا چند چاه نسبتاً گودی هدایت می گردد.

فاضلاب پس از ورود به چاه، زیر تصفیه‌ی باکتری‌های بی‌هوایی هضم شده و حجم مواد معلق آن به مقدار چشم‌گیری کاهش می‌یابد. آب اضافی فاضلاب به درون زمین نفوذ کرده، به سفره‌های آب زیرزمینی می‌پیوندد. نتیجه‌ی کار باکتری‌های نامبرده ایجاد گازهای بدبو از یکسو و ته نشینی شدن مواد معدنی در کف چاه از سوی دیگر می‌باشد.

محاسن و معایب:

در صورتی که مقدار فاضلاب کم و محدود به چند خانواده باشد، زمین در عمق های نسبتاً کمی یعنی دست بالا تا 20 متری به لایه‌های آبرفتی نفوذپذیری برسرد و بالاخره سفره‌ی آب زیرزمینی دست کم 3 متر تا 4 متر پایین تر از لایه نامبرده قرار گرفته باشد و یا اینکه اصولاً از سفره‌ی آب زیرزمینی هیچگونه برداشتی برای مصرف‌های روزانه نشود، روش استفاده از چاه جذب کننده‌ی فاضلاب ساده‌ترین، ارزان‌ترین و بی‌ضررترین روش تصفیه طبیعی است.

استفاده از این روش با توجه به شرط‌های نامبرده برای روستاهای و شهرهای کوچک و حتی شهرهای متواتر نیز ممکن است قابل قبول باشد. از این رو این روش سنتی تقریباً تا پیش از سال 1300 شمسی کم و بیش جوابگوی نیاز شهرهای ایران بوده است. اما در 60 سال گذشته به علت افزایش شهرنشینی و گسترش شهرها و فزوئی جمعیت آنها، مشکلات ناشی از کاربرد این روش روز به روز نمایان‌تر شده و دامنگیر شهرهای بزرگ ایران شده است. به عنوان نمونه می‌توان در این مورد مشکلاتی از قبیل آلوده شدن شدید سفره‌های آب زیرزمینی و بالا آمدن سطح این سفره‌ها را نام برد.

محاسبه‌ی چاه‌های جذب کننده‌ی فاضلاب:

هدف از محاسبه‌ی چاه فاضلاب تعیین سطح لازم از چاه در لایه‌ی نفوذ پذیر برای فاضلاب هر نفر می‌باشد. این سطح تابعی است از درجه‌ی نفوذپذیری زمین که باید با کمک آزمایش در محل تعیین گردد. طبق استاندارد انگلستان تعیین نفوذ پذیری زمین برای این منظور به صورت زیر انجام می‌گیرد:

- 1-در لایه نفوذپذیر موردنظر چاله ای به قطر 100 میلیمتر و عمق 600 میلیمتر کنده و در آن برای مدت 24 ساعت آب می ریزند.
- 2-پس از 24 ساعت دوباره تا ارتفاع 225 میلیمتر در آن آب میریزند و مدت زمانی که تمام آب در زمین فرو رود را بحسب دقیقه تعیین می کنند.
- 3-میانگین مدت زمانی که لازم است تا از 225 میلیمتر ارتفاع آب در چاه 25 میلیمتر کاسته شود را تعیین می کنند.
- 4-با استفاده از جدول تنظیم شده سطح لازم در چاه برای هر نفر را مشخص می کنند.

جدول (۳-۹) - تعیین سطح لازم در چاه جذبکننده‌ی فاضلاب، [21]

ساقلان غیر دائمی (خانه)	سطح مؤثر لازم در قسمت نفوذپذیر زمین برای هر نفر	زمان لازم برای افت 25 میلیمتر از سطح آب در چاهی آزمایشی
۵/۰ متر مربع	۱/۸ متر مربع	۲ دقیقه و کمتر از آن
۶/۰ متر مربع	۲/۲ متر مربع	۲ تا ۳ دقیقه
۷/۰ متر مربع	۲/۴ متر مربع	۳ تا ۴ دقیقه
۸/۰ متر مربع	۲/۸ متر مربع	۴ تا ۵ دقیقه
۹/۰ متر مربع	۳/۷ متر مربع	۵ تا ۱۵ دقیقه
۱/۰ متر مربع	۴/۶ متر مربع	۱۰ تا ۱۵ دقیقه
۱/۷ متر مربع	۶/۳ متر مربع	۱۵ تا ۳۰ دقیقه
۲/۲ متر مربع	۸/۴ متر مربع	۳۰ تا ۶۰ دقیقه

دریاچه های تصفیه‌ی فاضلاب :

شناسایی:

دریاچه های تصفیه فاضلاب تشکیل شده اند از گودال های طبیعی یا مصنوعی که فاضلاب در آنها فرستاده می شود تا در مدت زمانی نسبتا طولانی در مجاورت هوا و نور خورشید به صورت طبیعی تصفیه گردد.

اکسیژن مورد نیاز باکتری ها در این دریاچه ها از چهار منبع تامین می گردد:

1- اکسیژن محلول در فاضلاب

2- اکسیژن موجود در هوای آزاد

3- اکسیژن موجود در ترکیبات آلی

4- اکسیژن به دست آمده از عمل فتوسنتر گیاهان آبزی در اثر تابش نور خورشید.

محاسن و معایب استفاده از دریاچه‌ی تصفیه فاضلاب:

برتری های این روش نسبت به روش های دیگر:

1- بی نیاز بودن از کاربرد وسایل مکانیکی و بی نیاز بودن به افراد متخصص

2- مصرف نکردن انرژی برق و مواد سوختی و استفاده بیشتر از انرژی تابشی از نور خورشید

3- ارزانتر بودن هزینه‌ی ایجاد تاسیسات دریاچه های تصفیه فاضلاب

عيوب های این روش در مقایسه با روش‌های دیگر:

1- خطر آلودگی محیط زیست مانند پخش بیماری مalaria

2- استفاده از این روش نیاز به زمین فراوان دارد.

3- لزوم انتقال فاضلاب به فاصله‌ای دست کم یک و نیم تا 4 کیلومتر از شهرکه هزینه زیادی به همراه دارد.

انواع دریاچه های تصفیه فاضلاب و محاسبه آن ها:

الف- دریاچه های تصفیه هوایی

ب- دریاچه های تصفیه هوایی - بی هوایی یا دوزیستی

ج- دریاچه های تصفیه بی هوایی

د- دریاچه های تصفیه تکمیلی

ه- دریاچه تصفیه مقدماتی

و- دریاچه های هوایی

الف- دریاچه های تصفیه هوایی:

این دریاچه ها با گودی کم 0.3 تا 1.5 متر ساخته می شوند. باکتری های هوایی امکان فعالیت داشته و نور خورشید به اندازه کافی به کف دریاچه رسیده و موجب رشد گیاهان آبزی می گردد که نتیجه آن تولید اکسیژن و کمک به باکتری های هوایی می باشد.

تنها در لایه نازکی از لجن که در کف دریاچه جمع می شود ممکن است باکتری های بی هوایی فعالیت نمایند.

برای تماس کافی هوای سطح دریاچه و رسیدن نور خورشید به کف آن باید این گیاهان مرتبا چیده شوند. نچیدن گیاهان نامبرده موجب می شود که در اثر مرگ و نابودی آنها محیط دریاچه دوباره با مواد آلی گیاهی ناپایدار آلوده شود. مقدار اکسیژن محلول در فاضلاب بهتر است به اندازه ای باشد که حیوان های آبزی بتوانند در آن زندگی کنند.

این دریاچه ها را بسته به مقدار بارگذاری بر هر هکتار از سطح آنها به سه گروه پربار، معمولی، کم بار تقسیم می کنند.

گرمای مناسب 20 درجه و تولیدات آن گاز کربنیک، گیاهان آبزی و باکتری می باشد. در نوع کم بار عمل نیترات سازی انجام می گیرد و نیترات ها هم به تولیدات دریاچه افزوده می شود.

جدول (۳-۱۰)- پارامترهای مبنای طراحی دریاچه‌های تصفیه‌ی هوازی فاضلاب [2].

پارامترهای طراحی	حالات پر بار (۲)	حالات معمولی (۳)	حالات کم بار (۴)
دستگاه های فاضلاب	۴ نما / ۲۵	۴ کوچکتر از	۴ نما
مدت زمان توقف فاضلاب بر حسب روز	۶ نما	۱۰ نما	۲۰ نما
گودی دریاچه بر حسب متر	۳۰ نما	۱/۵ نما	۱/۵ نما
درجه اسیدی محیط دریاچه (pH)	۱۰/۵ نما	۱۰/۵ نما	۱۰/۵ نما
نفیرات گرمایی دریاچه بر حسب درجه سانینگراد	۵ نما	۱ نما	۱/۵ نما
مقدار بازگذاری بر حسب کیلوگرم BOD ₅ بر هکتار در شباه روز	۱۶۰ نما / ۸۰	۱۲۰ نما / ۴۰	۱۵ کوچکتر از
درصد نبدبای BOD ₅	۹۵ نما / ۸۰	۹۵ نما / ۸۰	۸۰ نما
تراکم مواد گیاهی تولید شده (آلکها) بر حسب میلی گرم در لیتر	۱۰۰ نما / ۴۰	۱۰۰ نما / ۴۰	۱۰ نما
غلهنخ مواد معنی در فاضلاب خروجی بر حسب میلی گرم در لیتر	۳۰۰ نما / ۱۵۰	۱۴۰ نما / ۸۰	۲۰ نما / ۱۰

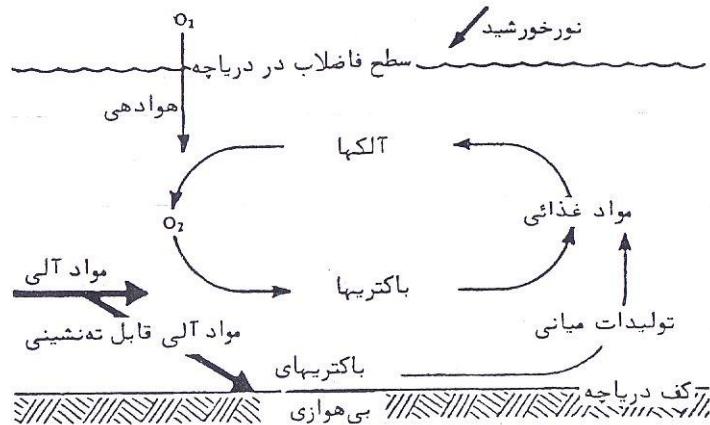
ب- دریاچه‌های تصفیه‌ی هوازی - بی‌هوازی یا دوزیستی:

گودی این دریاچه‌ها یک تا 2.5 متر می‌باشد. در قسمت رویین باکتری‌های هوازی فعالیت می‌کنند که اکسیژن مورد نیاز خود را از اکسیژنی که توسط هوای روی دریاچه و عمل فتوسنترز گیاهان آبزی در دریاچه حل می‌شود به دست می‌آورند.

در قسمت زیرین و در مجاورت کف آن و بویژه در قسمت لجن، باکتری‌های بی‌هوازی فعالیت می‌کنند.

در قسمت میانی باکتری‌های دوزیستی کار تصفیه را انجام می‌دهند. آنها می‌توانند با کمک اکسیژن محلول در ئب به زندگی خود ادامه دهندو در صورت نبودن اکسیژن محلول قادرند

باکتری های بی هوایی اکسیژن موجود در ترکیبات آلی را جذب کرده ، موجب تجزیه و احیای آن شوند.



شکل (۳-۸) - نمایش روند تصفیه‌ی فاضلاب در دریاچه‌های
هوایی + بی‌هوایی (دوزیستی) فاضلاب

رابطه ای برای طراحی و محاسبه ابعاد دریاچه های هوایی - بی هوایی:

$$\frac{L_e}{L_i} = \frac{1}{K_t \times R_t + 1}$$

L_e : آلودگی خروجی دریاچه بر حسب میلی گرم در لیتر

L_i : آلودگی ورودی دریاچه بر حسب میلی گرم در لیتر

t : میانگین درجه گرمای فاضلاب در دریاچه در زمستان

R_t : مدت زمان توقف فاضلاب در دریاچه

K_t : ضریب کار دریاچه

جدول (۱۱-۳) - ضرایب کار دریاچه‌ها در ارتباط با گرمای حاکم در آنها، [۲۲, ۱۴].

گرمای دریاچه بر حسب درجی سانیگراد	۲۵	۳۰	۲۵	۲۰	۱۵	۱۰	۵
ضریب کار Kt بر حسب معکوس روز	۱/۲	۰/۸۰	۰/۵۳	۰/۲۵	۰/۲۴	۰/۱۲	۰/۱۰۳

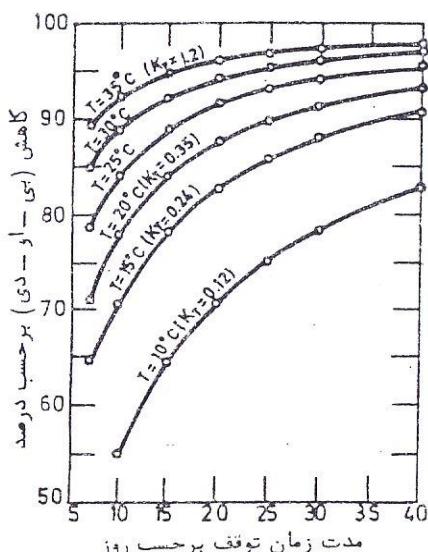
ج- دریاچه‌های تصفیه بی‌هوازی:

به علت گودی زیاد که بین ۲.۵ تا ۵ می باشد، فعالیت باکتری‌های بی‌هوازی شدید است. انتخاب عمق زیاد به این دلیل است که از ورود اکسیژن به فاضلاب از راه هوا و یا رشد گیاهان جلوگیری شود تا باکتری‌های بی‌هوازی بتوانند کار خود را خوب انجام دهند.

عیب اصلی تولید بوی شدید آنهاست. زیرا تنها در صورتی که محیط دریاچه قلیایی بوده و تخمیر به صورت متنانی صورت گیرد، بوی تولیدشده کم خواهد بود.

تغییر ناگهانی در درجه گرما و یا مقدار نمک‌های موجود در فاضلاب و سرانجام وجود مواد سمی در فاضلاب می‌تواند موجب برگشت حالت قلیایی به حالت اسیدی شده و در نتیجه بوی شدید و ناخوشایند تولید گردد. این دریاچه‌ها بیشتر برای تصفیه لجن استفاده می‌شود. اگر برای استفاده فاضلاب استفاده شود بهتر است پس از این دریاچه‌ها فاضلاب وارد دریاچه‌های دوزیستی شود و سرانجام فاضلاب با کمک دریاچه‌های هوازی کم بار تصفیه نهایی شود. بیشتر مواد معلق موجود در فاضلاب دریاچه‌های هوازی ته نشین شده و لجن بدست آمده پس از گذشت چندین ماه

تصفیه و ثابت می‌گردد.



شکل (۷۹-۳) - درصد کاهش ابودمی در دریاچه‌های تصفیه‌ی

رابطه محاسبه ابعاد دریاچه های بی هوازی:

$$\frac{L_e}{L_i} = \frac{1}{K_n \times R_t \left(\frac{L_e}{L_i} \right)^{4.8} + 1}$$

R_t : مدت زمان توقف فاضلاب در دریاچه بر حسب روز. در عمل مقدار آن برابر یک تا ۵ روز انتخاب می کنند.

L_e : آلودگی خروجی دریاچه بر حسب میلی گرم در لیتر

L_i : آلودگی ورودی دریاچه بر حسب میلی گرم در لیتر

K_n : در 22 درجه گرما برابر 6 می باشد.

تولیدات این دریاچه گاز کربنیک ، گاز متان و باکتری می باشد. مناسبترین درجه گرما 30 می باشد. بهترین مدت زمان توقف 5 روز می باشد

د- دریاچه های تصفیه تکمیلی:

اینگونه دریاچه ها را برای تصفیه تکمیلی و زلال سازی فاضلاب هائی بکار می بند که پیشتر تصفیه مقدماتی و ثانوی درباره آنها انجام گرفته است. عمق آنها 1.5 متر و مدت زمان توقف فاضلاب 5 تا 20 روز انتخاب می کنند.

ه- دریاچه تصفیه مقدماتی:

هدف فقط یک تصفیه مقدماتی می باشد و غالباً تصفیه در این دریاچه ها با یک عمل ته نشینی ساده خاتمه می یابد. بنابراین فاضلاب بیرون آمده از آنها باید در دریاچه های بعدی دوباره مورد تصفیه قرار بگیرد.

جدول (۱۲-۳)- پارگذاری دریاچه های دوزیستی در مناطق گوناگون . [4] .

وضعیت انتیمی	مدت زمان توقف بر حسب روز	فاضلاب جمعیت بر بکه کنار از دریاچه	فاضلاب جمعیت بر بر حسب نفر	بارگذاری سطحی بر حسب کیلوگرم BOD در روز بیکم مکار
۱- مناطق بسیار سردسیر با زمستان های طوفانی و روزهای یخیندان زیاد(پرای نمره سفر)	۲۰۰	کمتر از ۲۰۰	بیش از ۲۰۰	کمتر از ۱۵
۲- مناطق سردسیر با زمستان های متوجه دارای روزهای یخیندان(مانند بخشی از شهرهای کردستان و آذربایجان)	۲۰۰ تا ۱۰۰	۱۰۰۰ تا ۲۰۰	۱۰۰۰ تا ۱۰۰	۱۰ تا ۵
۳- مناطق معتدل که روزهای یخیندان آن کم است مانند پیشتر شهرهای ایران	۱۰۰ تا ۳۳	۳۰۰۰ تا ۱۰۰۰	۱۰۰۰ تا ۳۳	۱۵ تا ۵
۴- مناطق گرمسیر که روزهای یخیندان نداشتند و ناسیان های آن گرم و آفتابی است (مانند شهرهای جنوبی ایران و پرخی از شهرهای پلرچستان)	۳۳ تا ۱۷	۷۰۰۰ تا ۳۰۰۰	۷۰۰۰ تا ۳۰۰۰	۳۵ تا ۱۵

و- دریاچه های هوادهی :

با استفاده از هواده های مکانیکی و یا دمیدن هوادا در فاضلاب ، عمل تصفیه فاضلاب را تشدید می نمایند.

مدت زمان توقف از رابطه زیر بدست می آید:

$$\frac{L_e}{L_i} = \frac{1}{K_t \times R_t + 1}$$

برابر ۰.۲۵ تا یک انتخاب می شود.

عمق دریاچه را می توان ۲ تا ۴ متر انتخاب نمود.

جهت اختلاط کامل فاضلاب در این دریاچه ها مانند استخرهای هوادهی نزدیک به ۱۵ تا ۳۰ وات قدرت برای هر مترمکعب از حجم آنها لازم است. قسمت بیشتر این توان صرف در هم آمیختن کامل فاضلاب می شود و تنها جزء کوچکی از آن صرف اعمال بیولوژیکی می شود.

جزئیات ساختمانی دریاچه های تصفیه فاضلاب :

الف- شمار دریاچه ها

ب- نوع دریاچه ها

ج- ابعاد هندسی دریاچه ها

د - ورودی و خروجی دریاچه ها

الف- شمار دریاچه ها :

چند دریاچه کوچک و پشت سر هم تصفیه بیشتری از یک دریاچه بزرگ و معادل آن چند دریاچه انجام می دهند. بهره برداری از چند دریاچه موازی آسانتر از یک دریاچه معادل آنها می باشد. شمار مناسب برای دریاچه ها بسته به مقدار دبی فاضلاب ، وضعیت زمین، امکانات نیروی انسانی نگهدارنده ای تاسیسات متفاوت می باشد.

ب- نوع دریاچه ها :

استفاده از دریاچه های هوازی به تنها یی به علت جمع شدن لجن در کف آن که عملا تعفن به همراه دارد امکان پذیر نیست. در مناطق گرمسیر هم استفاده از دریاچه های دوزیستی به تنها یی بازده خوبی ندارد.

(مارا) روش استخر بی هوازی برای گردآوری و تصفیه لجن ، استخر بی هوازی + هوازی و چند استخر هوازی کم بار را مناسبین روش می داند.

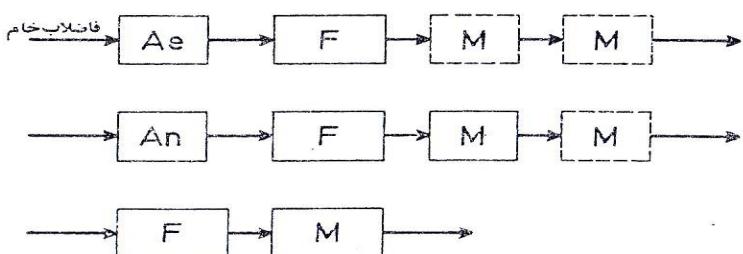
وجود دریاچه های هوازی کم بار به ویژه برای کشن ویروس ها و میکروب های بیماری زا بسیار موثر است .

ج- ابعاد هندسی دریاچه ها:

گودی مفید دریاچه بسته به نوع آنها انتخاب می شود. در انتخاب ارتفاع کف دریاچه نسبت به زمین طبیعی مجاور باید به گونه ای عمل شود که خاکبرداری و خاکریزی مینیمم گردد. کف دریاچه باید متراکم و نفوذناپذیر باشد. در صورتی که مقدار نفوذ فاضلاب در زمین از 10 درصد

دبی ورودی بیشتر باید نسبت به آب بندی کف دریاچه و پوشش آن اقدام نمود. شیب دیواره دریاچه، ۱ در افق ارتفاع و ۳ در افق انتخاب می شود. این شیب نباید از ۱ به ۶ کمتر گردد.

خاکریزی های میان دو دریاچه باید با لایه های کاملاً متراکم شده ای ایجاد گردند تا نفوذ آب به درون آن به کمترین مقدار خود برسد. قسمت بالای خاکریزی باید حداقل ۲.۵ متر پهنا داشته باشد تا در راهبری تاسیسات وسایل نقلیه بتوانند از روی آن بگذرند. ارتفاع خاکریزها بهتر است ۱ متر بیشتر از سطح آزاد فاضلاب در دریاچه پیش بینی شود. این اختلاف ارتفاع هیچگاه نباید از ۰.۶ متر کمتر گردد.

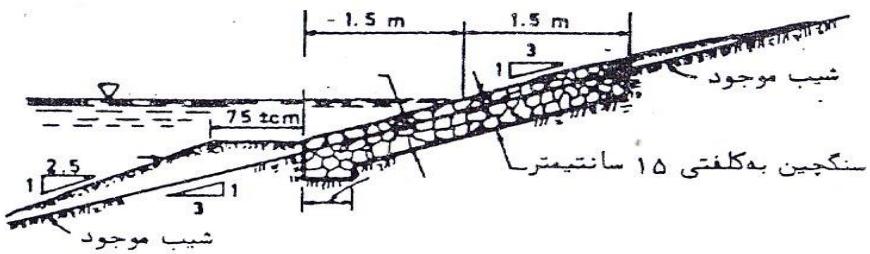


شکل (۳-۱۰) - مناسبترین ترکیب دریاچه های تصفیه‌ی فاضلاب

د - ورودی و خروجی دریاچه ها :

پیش از ورود فاضلاب به دریاچه ها باید تاسیسات اندازه گیری دبی از قبیل کanal و antorی و یا pارشال فلوم را پیش بینی کرده و پس از خروج فاضلاب از آخرین از سرریزهای مثلثی برای اندازه گیری دبی استفاده نمود. برای جلوگیری از ایجاد کف در سطح دریاچه های هوازی و دوزیستی باید ورود فاضلاب در زیر سطح فاضلاب در دریاچه انجام گیرد.

انتقال فاضلاب از یک دریاچه به دریاچه ای دیگر توسط لوله هایی انجام می گیرد. شیرهای قطع و وصل دریاچه ها به هم دیگر درون حوضچه هایی در خاکریزها جاسازی می شوند. به جز آن دریاچه ها باید مجهز به سرریزهای اضطراری نیز باشند.



شکل (۱۱-۳) - حفاظت خاکریز اطراف دریاچه های تصفیه ای فاضلاب

نگهداری دریاچه های تصفیه فاضلاب :

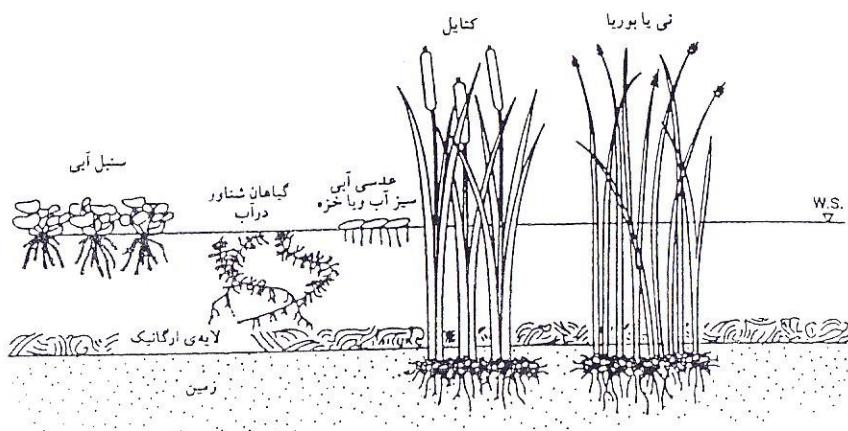
دریاچه های تصفیه فاضلاب نیاز به نگهداری دارند. گیاهان آبزی در این دریاچه ها باید مرتباً چیده شده و از محیط آن دور شوند، زیرا به جز آلوده نمودن دوباره دریاچه موجب کمک به رشد و تخم گذاری پشه مalaria می شوند. استفاده از مواد حشره کش مانند DDT در اطراف دریاچه ها غالباً در کاهش حشرات موثر است.

طرح دریاچه های تصفیه فاضلاب با توجه به شرایط اقلیمی گوناگون در کشور ایران :

مرداب های مصنوعی :

به دریاچه هایی با عمق کم یعنی پیرامون 10 تا 60 سانتیمتر گفته می شوند که می توانند جهت تصفیه تکمیلی فاضلاب مورد استفاده قرار می گیرند. هدف از ساختن یک مرداب مصنوعی بهبود محیط زیست و ایجاد تعادل در شرایط زیست جانوران و آدمیان می باشد.

مرداب مصنوعی دارای همان خواص تصفیه ای می باشد که پیش از این در مورد مرداب های طبیعی گفته شد با این تفاوت که کنترل کیفیت پساب خروجی آسانتر می باشد. فاضلابی که دست کم تصفیه ثانوی کاملی شده باشد را به صورت دائمی وارد شماری دریاچه و یا کanal های موازی کم عمق (مرداب های مصنوعی) می کنند. کف مرداب ها باید از زمین های نفوذ ناپذیر و یا با نفوذ پذیری بسیار کم تشکیل شده باشد. معمولاً بر روی کف نفوذ ناپذیر قشری از ماسه قرار می دهند تا ریشه گیاهان آبزی را در خود نگهداری نموده و به پایداری آنها کمک نماید.



شکل شماره‌ی (۱۴-۳) - شماتی از یک مرداب مصنوعی

در برخی از مرداب های مصنوعی موجود قشر ماسه نگهدارنده ریشه ها را کلفت تر انتخاب کرده اند تا جریان فاضلاب در این قشر و در سطح زمین انجام گیرد.

عمل تصفیه هنگام حرکت آرام فاضلاب و تماس با ساقه و ریشه های گیاهان آبزی و فعل و انفعال باکتری های هوایی انجام می گیرد. در ظاهر سطح مرداب های مصنوعی پس از مدتی به صورت پوشیده از گیاهان آبزی ، سطح های آزاد آب و بالاخره جزیره های سرسبز دیده می شود.

در صورتی که فاضلاب ، تصفیه ثانوی شده باشد بسته به شرایط محیط و میزان آلودگی فاضلاب ورودی به مرداب ، در تاسیسات موجود در کشورهای گوناگون جهان میزان بارگذاری بر یک مترمربع از سطح مرداب مصنوعی میان 6 تا 40 لیتر در شبانه روز انتخاب شده است. در مورد کاهش مقدار BOD_5 ، مواد معلق (TTS) و نیترات ، عدهایی میان 75٪ تا 90٪ گزارش شده است. مدت زمان توقف فاضلاب در یک مرداب مصنوعی دست کم 7 روز در نظر گرفته شده ولی این مدت زمان در برخی از تاسیسات حتی تا 365 روز نیز افزایش داده شده است.

محاسن و معایب مرداب های مصنوعی :

محاسن مرداب :

- کمی هزینه نگهداری

- بازده خوب در کاهش آلودگی های آلی و مواد معلق
 - ایجاد و بهبود محیط طبیعی برای زندگی پرندگان و حیوان های آبزی
- معایب :

- نیاز به زمین فراوان که مقدار آن تقریبا 4 هکتار برای هر لیتر در ثانیه فاضلاب ورودی به مرداب می باشد.

بخش چهارم

مهمترین یگان هایی که در یک تصفیه خانه بزرگ و کلاسیک ممکن است ساخته شوند عبارتند از :

ایستگاه پمپاژ ورودی فاضلاب به تصفیه خانه ، آشغالگیر و آشغال خرد کن ، حوض دانه گیر یا ماسه گیر ، تأسیسات اندازه گیری دبی مانند کanal و انتوری یا پارشال فلوم ، استخر ته نشینی نخستین ، یگانهای تصفیه زیستی مانند استخر هوادهی یا صافی چکنده و یا صافی ماسه ای ، استخر ته نشینی نهایی ، ایستگاه پمپاژ لجن ، مخزن هضم هوازی یا بی هوازی لجن ، تأسیسات خشک کردن لجن مانند بستر های لجن خشک کن و یا وسایل مکانیکی خشک کردن لجن ، تأسیسات کلر زنی فاضلاب و نیز یگانهای جنبی تصفیه خانه از قبیل نیروگاه برق اضطراری ، آزمایشگاه فاضلاب ، انبار های مواد شیمیایی و وسایل یدکی ، ساختمان اداری ، ساختمان نگهبانی ، ساختمانهای مسکونی کارکنان مقیم در محوطه ای تصفیه خانه و بالاخره تأسیسات آبرسانی ، گرمایش و دفع فاضلاب ویژه تصفیه خانه .

اینک به بیان هریک از یگانهای نامبرده به صورت زیر مبادرت می گردد :

4-1-ایستگاه پمپاژ ورودی فاضلاب

به علت جریان ثقلی در لوله ای انتقال فاضلاب از شهر به تصفیه خانه غالباً لوله در نقطه ای ورود به تصفیه خانه نسبت به سطح زمین در گودی قرار می گیرد . لذا تأسیسات بالا آورنده ای فاضلاب برای اینکه به یگانهای تصفیه خانه سوار شود ، اولین واحدی است که در یک پالایشگاه فاضلاب ساخته می شود .

چون فاضلاب وارد شده به این تلمبه خانه به صورت خام و احتمالاً دارای مواد معلق کم و بیش درشت می باشد ، لازم است در انتخاب نوع پمپها دقیق باشد که نسبت به مواد معلق حساسیت کمتری داشته باشد .

در گذشته کوشش می شد در این تلمبه خانه ها از بالابر های پیچوار و یا تلمبه های ارشمیدسی استفاده شود ولی امروزه با پیشرفت و تکاملی که در ساختمان پمپهای زیرآبی (شناور) به عمل آمده از این گونه پمپها نیز در این مورد استفاده فراوان می شود .

چون توضیحات بیشتری در زمینه ای ویژگی های پمپهای فاضلاب و انواع و مزایا و معایب هریک از آنها ، منحنی های مشخصه و بازده آنها در جلد اول کتاب فاضلاب شهری داده شده است از خواننده تقاضا می شود برای آگاهی بیشتر جهت انتخاب بالابرها فاضلاب به بخش تلمبه خانه های فاضلاب در جلد اول این کتاب مراجعه نماید .

4-2-آشغالگیر

آشغالگیر هایی که برای فاضلاب شهری به کار می روند معمولاً از میله هایی با سطح مقطع دایره به قطر های 16 تا 30 میلیمتر و یا از تسمه های فولادی با سطح مقطع مستطیل و به پهنای 30 تا 80 میلیمتر و کلفتی 10 تا 20 میلیمتر ساخته می شوند . آشغالگیرها را بسته به شکل کاربردشان به آشغالگیرهای دستی و آشغالگیرهای مکانیکی تقسیم می کنند .

آشغالگیر های دستی برای تصفیه خانه های کوچک قابل استفاده می باشند . شیب میله های آنها برای دبی های کم حداقل 1:1 و برای دبی های زیاد و به علت بزرگتر شدن کanal فاضلاب برای 1:2 تا 1:3 انتخاب می گردد . طول میله های آشغالگیر های دستی نباید از 2 متر بیشتر گردد .

برای پالایشگاه های فاضلاب شهر های بزرگ (بزرگتر از 30000 نفر) به علت زیاد بودن حجم آشغال و مشکلات نبروی انسانی از یک سو و احتمال آلودگی محیط زیست تصفیه خانه و حفظ بهداشت کارکنان آن از سوی دیگر بهتر است آشغالگیر های مکانیکی به کار گرفته شود .

آشغالگیر مکانیکی معمولاً به صورت متناوب و خودکار عمل می کند . همانگونه که در اصول تصفیه گفته شد ، وجود آشغالگیر موجب کاهش سطح مقطع جریان و ایجاد افت فشار و در نتیجه اختلاف ارتفاع در دو طرف آن می گردد . هرچه مقدار آشغال در آشغالگیر بیشتر گردد . سطح

مقطع جریان کمتر و در نتیجه ارتفاع سطح فاضلاب پیش از آشغالگیر افزایش می یابد . افزایش ارتفاع نامبرده موجب می شود که شناوری به موتور آشغالگیر فرمان کار داده ، چنگک آشغالگیر شروع به حرکت نموده و پس از تمیز کردن میله های آشغالگیر موتور دوباره از کار می افتد . آشغالها به مجرای ویژه ای که کف آن سوراخ دارد ریخته شده و پس از گرفته شدن آب آن یا با کمک بیلچه و به صورت دستی و یا با کمک تسمه گردانی به صورت مکانیکی از کanal فاضلاب دور می شود .

آشغالگیر های مکانیکی را می توان با کمک تسمه گردانیکه تیغه هایی روی آن کار گذارده شده ساخت و یا به صورت دایره ای به کار برد .

در نوع دایره ای چنگک از میله ی فلزی شانه مانند تشکیل می شود که توسط اهرم گردانی به محور موتور حرکت دهنده ی آن پیوسته می باشد .

آشغالگیر ها را از نظر فاصله ی بین میله هایشان نیز به صورت زیر دسته بندی می کنند . آشغالگیر دهانه فراخ- در آشغالگیر دهانه فراخ فاصله میله ها از یکدیگر ϵ ، در صورتی که تمیز کردن آن دستی باشد 60 تا 80 میلیمتر و گاهی تا 150 میلیمتر و اگر تمیز کردن آن به وسیله ی ماشین انجام گیرد ، 40 تا 75 میلیمتر انتخاب می شود . آشغالگیر دهانه فراخ را در اول تصفیه خانه و پیش از آشغالگیر دهانه تنگ می سازند تا مانع از ورود قطعات بزرگ شناور از قبیل تخته ، بطری ، کاغذ ، پارچه و قطعات پلاستیکی و نظایر آن به تصفیه خانه شوند . همچنین از این گونه آشغالگیرها در کanalهای انحرافی و سر ریز های اضطراری دهانه تنگ استفاده می شود .

آشغالگیرهای دهانه تنگ- در این آشغالگیر فاصله میله ها یعنی ϵ برابر 10 تا 40 میلیمتر می باشد (مناسبترین فاصله 20 تا 25 میلیمتر است) . در آشغالگیر دهانه تنگ علاوه بر مواد درشت نامبرده مقدار بیشتری از مواد آلی مانند برگهای درختان ، قطعات میوه و پوسته آنها و نظایر آن از فاضلاب گرفته می شوند .

افت انرژی در آشغالگیر - به علت تغییر سطح مقطع جریان فاضلاب در حین گذشتن از آشغالگیر

افت انرژی موضعی رخ می دهد که مقدار آن طبق رابطه‌ی کیرشمر یعنی رابطه شماره ۱-۴

بدست می آید . این تلف شدن انرژی به صورت اختلاف سطح فاضلاب در دو طرف آشغالگیر و h_e

یا به عبارتی دقیق‌تر به صورت بالاتر آمدن سطح فاضلاب پیش از آشغالگیر نمودار می شود .

محاسبه‌ی این افزایش ارتفاع برای تعیین بلندی دیوار کanal هدایت فاضلاب لازم است .

$$H_e = \beta * \left(\frac{d}{e}\right)^{4/3} * \frac{v^2}{2g} \quad [m] \quad (1-4)$$

در رابطه (1-4) مقدار β ضریبی است که بستگی به شکل میله‌های آشغالگیر داشته و از جدول

شماره (1-4) بدست می آید . α زاویه‌ی میله‌ها نسبت به افق است . d نمایشگر قطر میله‌گرد و

یا کلفتی تسمه بر حسب میلی‌متر ، e فاصله‌ی بین میله‌ها بر حسب میلی‌متر ، g شتاب ثقل

زمین بر حسب متر بر مجدور ثانیه و بالاخره v سرعت جریان فاضلاب در کanal بلافاصله پیش از

آشغالگیر بر حسب متر در ثانیه است . {3.2,1}

در اینجا لازم به ذکر است که برای محاسبه افت انرژی در آشغالگیری که کار می کند و لذا

قسمتی از فاصله‌ی بین میله‌ها توسط آشغال گرفته شده است باید این موضوع در مقدارهای

مربوط به e و d دخالت داده شود . مقدار افت انرژی مجازی را پس از آن آشغالگیر باید تمیز

گردد برای نوع ماشینی حدود 15 سانتی متر و برای آشغالگیرهای دستی تا 30 سانتی متر

انتخاب می کند .

بازده آشغالگیر - به علت اینکه مقداری از مواد معلق موجود در فاضلاب توسط آشغالگیر گرفته می

شود ، غلظت فاضلاب نسبت به آن مواد و نیز درجه آلودگی BOD_5 ، فاضلاب کاهش می یابد .

مقدار این کاهش که نشان دهنده‌ی بازده آشغالگیر است ، بسته به نوع و بزرگی دهانه‌های آن

تفاوت می کند . مقدار عددی بازده به طور تجربی بدست آمده و در کتابهای گوناگون متفاوت می

باشد . {3.6,9,10,17,20,21,30,31}

آشغال خرد کن- در کشور های صنعتی که انرژی برق ارزان است ، آشغالگیر ها را مجهر به ماشینی ویژه‌ی خرد کردن آشغال می‌کنند . این ماشینها به کمک چنگک و تیغه‌هایی آشغالها را خرد و ریز کرده و همراه فاضلاب وارد یکانهای بعدی تصفیه خانه می‌کنند تا مانند مواد آلی موجود در فاضلاب مراحل تصفیه را گذرانده و تبدیل به مواد کودی پایدار گردند . در ایران به علت گرانی بهای انرژی برق لازم جهت هوا دهی و تجزیه‌ی مواد خرد شده در تصفیه خانه ، کابرد آشغال خرد کن فعلًاً اقتصادی نمی‌باشد .

4-3- حوض دانه گیر (ماسه گیر)

حوض دانه گیر اولین واحدی است در تصفیه خانه که عمل ته نشینی در آن انجام می‌گیرد . هدف از ته نشی سازی در این حوضها جدا سازی مواد دانه‌ای و تجزیه ناپذیر معدنی مانند ذرات ماسه به قطرهای بزرگتر و یا مساوی ۰.۱ تا ۰.۲ میلیمتر می‌باشد . علاوه بر جداسازی مواد دانه‌ای باید ساختمان این حوضها و سرعت جريان در آنها به گونه‌ای باشد که مواد سبک آلی تجزیه پذیر ته نشین نشده و وارد تصفیه خانه گردند .

مشکل موجود در راه رسیدن به هدف نامبرده ، تغییر سرعتی است که در نتیجه‌ی نوسانهای مقدار فاضلاب در جريان نمودار می‌شود . برای تثبیت سرعت جريان فاضلاب در این حوضها روش‌های مختلفی متداول هستند که بر مبنای آن انواع حوضهای دانه گیر پایه گذاری شده‌اند .

ب- حوضهای دانه گیر کم عمق و دایره‌ای شکل- معروف‌ترین نوع این دسته از حوضهای دانه گیر حوض پیشنهادی شرکت دور - الیور می‌باشد . این حوض از چهار قسمت ورودی ، ته نشینی ، خروجی فاضلاب و کanal شستشوی دانه‌ها تشکیل شده است .

دانه‌ها پس از ته نشین شدن در قسمت دایره‌ای به وسیله‌ی لایروب مکانیکی گردانی به سمت کanal شستشوی دانه‌های هدایت می‌شوند . دانه‌های ماسه در کanal نامبرده و در روی سطح شیب داری حرکت کرده و به حوضچه‌ی جمع آوری ماسه هدایت و در آنجا به بیرون پمپ می‌شوند . در ضمن حرکت ماسه‌ها روی سطح شیب دار ، عمل شستشوی آنها نیز انجام می‌گیرد .

4-3-2-حوضهای دانه گیر گود

در این حوضها به صورت مماس یا دایره‌ای حوض وارد آن شده و ذارت دانه‌ها تحت تاثیر دو نیروی گریز از مرکز و ثقل خود قرار می‌گیرند و به سمت قسمت مرکزی و گود مخروطی شکل حوض هدایت می‌شوند. و در آنجا با کمک پمپ و یا به صورت ثقلی بیرون آورده می‌شوند. تعداد و انواع این گونه حوضها بسیار زیاد است و در اینجا تنها یک نوع آن مورد گفتگو قرار داده می‌شود.

در حوض دانه گیر پیستا علاوه بر خاصیت نامبرده از پره‌هایی برای ثابت نگهداری سرعت کمک گرفته می‌شود. با تنظیم سرعت دورانی این پره‌ها می‌توان سرعت حرکت فاضلاب را به صورتی خودکار تثبیت نمود.

4-3-3-حوضهای دانه گیر با کمک مکیدن هوا

در تصفیه خانه‌های بزرگ و نیمه بزرگ و به ویژه تصفیه خانه‌های شهرهایی که در آنها شبکه‌ی جمع آوری فاضلاب به صورت در هم ساخته شده و در نتیجه، ثابت نگهداری سرعت جریان فاضلاب در حوضهای دانه گیر به صورت نسبتاً دقیقی امکان پذیر نمی‌باشد از حوضهای دانه گیر با کمک دمیدن هوا استفاده می‌شود. دمیدن هوا در حوض موجب می‌شود که به فاضلاب یک حرکت چرخشی داده شود. این پدیده ذرات دانه‌ای مانند ماسه را از مواد آلی جدا کرده و در کف حوض دانه گیر ته نشین می‌کند. ذرات دانه‌ای مانند انواع دیگر حوضهای دانه گیر با کمک پمپهای ثابت و یا متحرک ماسه به بیرون فرستاده می‌شود.

4-5-استخرهای ته نشینی

4-5-1-کلیات

استخرهای ته نشینی بیشترین قسمت تصفیه‌ی مکانیکی را در یک تصفیه خانه‌ی فاضلاب به عهده داشته و در بازده تمام تصفیه خانه نیز تأثیر چشم گیری دارند. محل استخرهای ته نشینی

نخستین در تصفیه خانه پیش از یکانهای تصفیه‌ی زیستی است، در حالی که استخرهای ته نشینی نهایی پس از یکانهای نامبرده قرار می‌گیرند. در برخی از روش‌های تصفیه مانند روش هوا دهی گسترده (ممتد) از ساخت استخرهای ته نشینی نخستین خودداری می‌شود و فاضلاب مستقیماً وارد استخرهای هوادهی می‌گردد.

در استخرهای ته نشینی نخستین معمولاً ذرات نسبتاً معلق درشت ته نشین می‌شوند. این مواد غالباً منشأ آلی دارند بخلاف آنچه در حوضهای دانه گیر از فاضلاب جدا می‌شوند، سبک وزن و دارای سطحی نسبتاً زیاد بوده و دارای سرعت ته نشینی کمی هستند.

لجنی که از استخرهای ته نشینی نخستین به دست می‌آید بر خلاف استخرهای ته نشینی نهایی از موادی درشت تر و هضم نشده و کاملاً ناپایدار و فساد پذیر تشکیل می‌شود. بدین جهت تفاوت اصلی در طراحی استخرهای ته نشینی نخستین و نهایی در مقدار بار سطحی و مدت زمان توقف فاضلاب در آنها نمودار می‌گردد.

بسته به مدت زمان توقف فاضلاب در استخرهای ته نشینی نخستین که غالباً بین 20 دقیقه تا 2 ساعت انتخاب می‌شود مقدار 40 تا 37 درصد مواد معلق فاضلاب از آن گرفته می‌شود.

تقسیم بندی فضای درونی استخر ته نشینی – با توجه به هدف از ایجاد استخر ته نشینی و برای رسیدن هرچه بهتر به آن لازم است در ساختمان قسمتهای مختلف استخر به نکاتی توجه شود. بدین جهت فضای یک استخر ته نشینی به نوع کاری که در آن انجام می‌گیرد، به قسمتهای زیر تقسیم می‌کنند:

الف: منطقه‌ی ورودی فاضلاب به استخر که در آن کوشش می‌شود با پیش‌بینی اجزایی از قبیل دیوار آرام کننده، سرعت و تلاطم فاضلاب کاسته شده و پخش آن در قسمت گسترده‌ای از سطح استخر به صورت یکنواخت انجام پذیرد.

ب : منطقه‌ی ته نشینی فاضلاب در استخر که در آن باید سرعت فاضلاب به حداقل خود رسیده و با انتخاب درازا ، پهنا و عمق مناسبی برای این منطقه حتی الامکان عمل ته نشینی را بهبود بخشد .

ج : منطقه‌ی جمع شدن و متراکم شدن لجن – در این قسمت که مجاور کف استخر است باید با انتخاب حجم مناسبی موجب شد که لجن از یک سو تراکم لازم را به دست آورد ، و از سوی دیگر مانع از متعفن شدن و برگشت دوباره‌ی آن به سطح استخر گردید .

د : منطقه‌ی خروجی فاضلاب از استخر که عملاً آخرین قسمت از استخر را تشکیل می‌دهد و باید به گونه‌ای طراحی شود که بیرون رفتن فاضلاب از استخر در طولی نسبتاً کافی و به طور یکنواخت انجام گیرد . مثلاً استفاده از سرریزهای مثلثی در این قسمت می‌تواند کمکی برای رسیدن به این هدف نماید .

استخرهای ته نشینی نخستین را بنابر شکل ساختمانی و کار آنها به استخرهای مستطیل ، استخرهای دایره‌ای و هریک نیز با لجنروب مکانیکی و یا بدون لجنروب و بالاخره استخرهای ته نشینی به کمک مواد منعقد کننده دسته بندی می‌کنند .

2-5-4-استخرهای ته نشینی مستطیل

استخرهای مستطیل در مقایسه با استخرهای دایره‌ای شکل دارای برتری‌های زیر می‌باشند :

الف - زمین کمتری نیاز دارند .

ب - با پیش‌بینی دیوارهای مشترک بین دو استخر مجاور هم می‌توان از هزینه‌ی ساختمانی آن کاست .

ج - خالی کردن لجن و لوله کشی مربوط به آن آسانتر است .

د - راه تغذیه‌ی استخر کوتاه‌تر است .

۵- ایمنی استخر در برابر مشکلات ناشی از گرفتگی مجرای ورودی و خروجی کمتر است.

روش لجنروبی استخراها به صورت دائمی و با کمک تسمه یا با کمک پاروی متحرک و به صورت متناوب انجام می‌گیرد.

در هر دو حالت لجنها روی کف شیبدار استخر به سمت حوضچه‌ی جمع آوری لجن، هدایت شده و در آنجا بر اثر فشار آب روی آن به بیرون فرستاده می‌شود.

منطقه‌ی ورودی استخر ته نشینی- این منطقه توسط دیوار آرام کننده‌ای به فاصله‌ی 60 تا 90 سانتیمتری به دیوار اصلی استخر از بقیه‌ی آن جدا می‌شود. خروج فاضلاب از منطقه‌ی آرام کننده (منطقه‌ی ورودی) و ورود آن به منطقه‌ی ته نشینی به روش‌های گوناگونی انجام می‌گیرد. ممکن است دیوار آرام کننده را تا کف استخر ادامه داد و فاضلاب را از سوراخهای متعددی به قسمت ته نشینی وارد نمود و یا اینکه دیوار آرام کننده بدون سوراخ و تا نزدیکی کف از زیر دیوار وارد منطقه‌ی ته نشینی می‌گردد. روش اخیر به علت برتری‌هایی که دارد بیشتر متدائل است. سرعت ورود فاضلاب به منطقه‌ی آرام کننده (منطقه‌ی ورودی) نباید از 0.5 متر در ثانیه بیشتر باشد.

منطقه‌ی ته نشینی- با توجه به آنچه در اصول تصفیه و اثر عددی‌های فرود و رینلذ در فرایند ته نشینی و بازده استخراها بیان شد، استخراهایی که دراز و باریک باشند مناسبترند. ولی از نظر هزینه‌ی ساختمانی اقتصادی نمی‌باشند. لذا نسبت درازا به پهنه‌ی استخر را بین 3 تا 10 و حتی گاهی تا 20 پیشنهاد نموده‌اند. به طور متوسط نسبت نامبرده را می‌توان برابر 4 انتخاب نمود.

استاندارد آلمان غربی حداقل پهنه‌ی استخر را 5 متر و حداقل درازای آن را، 3 متر پیشنهاد می‌کند.

گودی موثر استخر را در مجاورت دیوار انتهایی آن 3 تا 5 و به طور متوسط 3.6 متر انتخاب می‌کنند. حداقل عمق 2 متر تعیین شده است.

شیب کف استخرهای مستطیل را بسته به نوع لجنروب بین ۱:۵۰ تا ۱:۳۰۰ انتخاب می کنند که عدد $\frac{1}{100}$ بیشتر متداول است.

سرعت لجنروبهای پارویی در موقع لجنروبی حراکثر ۵ سانتی متر در ثانیه و در موقع برگشت آن که پارو در بیرون آب حرکت می کند ۱۰ سانتی متر بر ثانیه می باشد. در لجنروبهای تسمه ای لجنروب با کمک دو ردیف زنجیر در دو طرف استخر حرکت می کند. فاصله تیغه های لجنروبی از همدیگر روی زنجیر برابر ۳ متر انتخاب می گردد.

منطقه‌ی جمع شدن لجن- حجم این قسمت بسته به مقدار مواد معلق در فاضلاب ، غلظت لجن و سرانجام مدت زمان خالی کردن حوضچه لجن گیر فاضلاب انتخاب می شود.

غلظت لجن به دست آمده از استخرهای ته نشینی نخستین با توجه به غلظت مواد معلق در فاضلاب و بار سطحی انتخاب شده برای استخر و سرانجام با کمک منحنی به دست می آید. معمولاً غلظت ماده‌ی خشک در لجن تولید شده در استخرهای ته نشینی نخستین ۲ تا ۷ درصد و به طور متوسط ۵ درصد می باشد. وزن مخصوص لجن به دست آمده در این استخرها برای شبکه‌ی جمع آوری مgra ۱.۰۳ و برای شبکه‌های درهم ۱.۰۵ تن بر متر مکعب می باشد.

حجم منطقه‌ی جمع شدن لجن باید برای ۸ تا ۲۴ ساعت لجن تولید شده در استخر طراحی گردد.

خالی کردن لجن به صورت متناوب و بر اثر فشار فاضلاب روی آن انجام می گیرد. فشار لازم برای بیرون آمدن لجن با غلظت کمتر از ۱۰ درصد در استخرهای نخستین ۱.۵ تا ۲ متر می باشد. خالی کردن لجن از استخرهای ته نشینی نخستین حداقل سه بار در شبانه روز انجام می گیرد. در مناطق گرم‌سیر برای جلوگیری از تعفن و تولید گاز باید فاصله‌ی زمانی نامبرده کمتر انتخاب گردد.

تعداد حوضچه های لجن گیر در یک استخر با توجه به پهنهای آن تعیین می شود که غالباً دو عدد انتخاب می شوند .

منطقه‌ی خروجی-بیرون آمدن فاضلاب ته نشین شده از استخر باید کاملاً یکنواخت و آرام انجام گیرد . لذا باید بار وارد بر متر طولی سرریز یعنی مقدار دبی ای که از یک متر طولی سرریز می گذرد مورد توجه قرار گیرد . بار سرریز ها در ایتخرهای ته نشینی بین 125 تا 500 (مناسب 250) متر مکعب برای هر متر طولی در شباهه روز در نظر گرفته شود . در استاندارد های آلمان غربی برای استخرهای ته نشینی نخستین این مقدار تا 840 متر مکعب برای هر متر طولی در شباهه روز نیز اجازه داده شده است . برای استخرهای ته نشینی نهايی اعداد نامبرده كمتر است . در صورتی که بار سرریز به علت کمی پهنهای استخر مقدار های نامبرده بيشتر باشد ، باید از سرریزهای دوطرفه استفاده نمود . کابرد سرریزهای مثلثی و یا سوراخهای متعدد زیرآبی متداول است . برای جلوگیری از بیرون رفتن مواد شناور و کفهای تولید شده در سطح استخر قرار دادن کفابگیر لازم است . عمق دیواره‌ی کفابگیر در استخر باید 0.15 تا 0.30 متر زیر سطح فاضلاب و فاصله‌ی آن از سرریز مثلثی 0.3 متر باشد .

3-5-4-استخرهای دایره‌ای شکل

در استخرهای دایره‌ای فاضلاب نخست وارد استوانه‌ی میانی استخر شده و از راه سوراخهای جانبی به قطر 15 تا 25 سانتی متر به قسمت ته نشینی وارد می گردد . سرعت جريان در موقع ورود به استوانه نباید از 0.5 متر در ثانية بيشتر گردد . قطر استوانه 10 تا 20 درصد قطر درونی استخر ته نشینی انتخاب می گردد . سطح اين استوانه که حدود 5 درصد سطح استخر ته نشینی است در محاسبه‌ی بار سطحی ناديده گرفته می شود . لبه‌ی استوانه باید مانند دیواره‌ی آرام کننده در استخرهای ته نشینی مستطيل حداقل 15 سانتی متر بالاتر از سطح فاضلاب در استخر ادامه داشته و در عمق نیز به اندازه‌ی 40 تا 95 درصد عمق دیواره‌ی استخر در فاضلاب پایین رود . کف استوانه می تواند باز یا بسته انتخاب شود . نوع باز آن دارای اين برتری است که مواد

معلق سنگین بلا فاصله در حوضچه مخروطی شکل لجن گیر ته نشین می شود . فاضلاب پس از بیرون آمدن از استوانه‌ی پخshan به صورت شعاعی به سمت کناره‌ی استخر جریان می یابد . فاضلاب حین جریان به علت بزرگ شدن سطح مقطع جریان مرتباً از سرعتش کاسته شده و لذا دائماً ذرات ریزتری شروع به ته نشین شدن می کنند .

قطر استخرهای دایره‌ای 12 تا 60 متر انتخاب می شود . مناسب ترین قطرها 30 تا 40 متر می باشد . قطرهای کمتر از 20 متر به ندرت به کار می رود .

عمق استخر در پای دیوار آن که مبنای محاسبه مدت زمان توقف قرار می گیرد 1.2 تا 4 متر است . شیب کف استخرهای دایره‌ای 4 تا 8 درصد اختیار ولی برای بهتر حرکت کردن لجن شیبها 7 تا 8 درصد مناسب‌تر است .

نسبت عمق استخر در پای دیوار آن به قطر استخر 1:10 تا 1:20 انتخاب می گردد . سریزهای خروجی در استخرهای دایره‌ای در محیط آن کار گذاشته می شود . دیواره‌ی کفابگیر باید 20 تا 30 سانتی متر درون فاضلاب و در سمت بالا نیز حداقل 10 سانتی متر روی سطح فاضلاب ادامه داشته باشد . حداقل سرعت خطی لجن‌روب مکانیکی 2.5 تا 4 سانتی متر در ثانیه می باشد .

4-5-4-استخرهای ته نشینی بدون لجن‌روب مکانیکی

هدف از ساختن چنین استخرهایی این است که مواد ته نشین شده در کف استخر با کمک شیب زیاد آن خود به خود با نیروی ثقل به حوضچه‌ی جمع آوری لجن هدایت گردد . لذا شیب کف این استخرها در نوع دایره‌ای 254 درجه و در نوع چهار گوش 60 درجه انتخاب می گردد . عیب اصلی این گونه استخرها نیاز به عمق زیاد است و به ویژه در محلهایی که سطح آب زیر زمینی بالا است استفاده از آنها یا مشکلات اجرایی فراوانی روبرو می گردد . استخر از دو قسمت تشکیل می شود . قسمت استوانه‌ای و یا منشوری با دیوار قائم و قسمت مخروطی یا هرمی که در زیر آن قرار می گیرد . جریان فاضلاب در این استخرها مانند استخرهای ته نشینی دایره‌ای شکل نخست به درون استوانه مرکزی پخش کننده وارد و به سمت پایین متوجه شده و پس از گذشتן از زیر

استوانه وارد قسمت ته نشینی می شود . سپس فاضلاب به سمت بالا حرکت کرده و به طرف کناره های استخر و سرریز های خروجی متوجه می گردد . در حین بالا رفتن فاضلاب مواد معلق روی سطح شیب دار کف ته نشین شده و به سمت حوضچه ای جمع آوری لجن سر می خورد . استوانه ای پخش کننده فاضلاب تا ارتفاع 15 سانتی متر بالاتر از سطح فاضلاب در استخر امتداد می یابد . سطح این استوانه یک تا 1.2 متر مربع می باشد.

بار سطحی در این استخرها 28.8 متر مکعب در ساعت بر هر متر مربع از سطح استخر و مدت زمان توقف فاضلاب در این استخرها 2 تا 3 ساعت در نظر گرفته می شود .

در حالتی که استخر چهار گوش اختیار شود هر ضلع آن 5 تا 9 متر انتخاب می گردد . انتخاب ضلعهای بلندتر موجب عمق بیشتری برای استخر می شود . حجم قسمت هرمی شکل این استخرها از رابطه L زیر به دست می آید . که در آن L در ازای یک ضلع مربع می باشد .

$$V = 0.29 * L^3$$

حجم قسمت جمع آوری لجن در این استخر ها در قسمت هرمی شکل بوده و حدود 30 درصد کل حجم استخر را در بر می گیرد . غلظت لجن به دست آمده از این استخرها حدود 3 تا 4 درصد می باشد . قطر لوله ای خروجی لجن باید حداقل 150 میلیمتر باشد . ابعاد کف حوضچه ای لجن گیر باید کوچکتر از $1.2 * 1.2$ متر باشد و یا قطر آن از 1.2 متر بیشتر نباشد . انتخاب ابعاد 0.75 تا یک متر برای این حوضچه ها مناسبتر است .

4-5-5- استخرهای ته نشینی با کمک مواد منعقد کننده

در این استخرها از مواد شیمیایی منعقد کننده برای تشدید و تکمیل فرایند ته نشینی استفاده می شود . مواد شیمیایی که برای این منظور استفاده می شود عبارتند از کلر و فریک به مقدار 20 تا 30 گرم برای هر متر مکعب فاضلاب و سولفات فریک به مقدار 40 تا 50 گرم برای هر متر مکعب فاضلاب و انواع پلی الکترولیتها که مقدار مصرف آنها بسته به نوعشان متفاوت است .

بیش از ورود فاضلاب به این گونه استخراهای ته نشینی بهتر است نخست ماده‌ی شیمیایی با فاضلاب در حوضه‌ای آمیخته گردد. مدت زمان توقف فاضلاب در این حوضها کمتر و یا برابر 20 دقیقه است. در این صورت زمان توقف فاضلاب در استخر ته نشینی 1.5 تا 2 برابر استخراهای ته نشینی ساده انتخاب می‌گردد.

حجم لجن به دست آمده با کمک مواد منعقد کننده در تصفیه‌ی فاضلاب شهری به علت گرانانی مواد شیمیایی و زیادی لجن تولید شده کمتر مورد استفاده قرار می‌گیرد. از این روش بیشتر در تصفیه‌ی فاضلاب‌های صنعتی استفاده می‌گردد.

4-6-یگانهای تصفیه‌ی زیستی

در تصفیه خانه‌های فاضلاب شهری یگانهای مربوط به تصفیه‌ی زیستی فاضلاب مهمترین قسمت تصفیه خانه را تشکیل می‌دهند که بیشترین قسمت از کاهش آلودگی فاضلاب در آنها انجام می‌گیرد.

در تصفیه خانه‌هایی که تنها تصفیه‌ی مکانیکی، جوابگوی ضوابط خواسته شده برای آلودگی فاضلاب خروجی نباشد، لازم می‌گردد که علاوه بر تصفیه‌ی نامبرده از تصفیه‌ی زیستی نیز برای رسیدن به هدف استفاده نمود. لذا تصفیه‌ی زیستی را برخی تصفیه‌ی ثانوی نیز می‌نامند.

همانگونه که در اصول تصفیه بیان شد، تصفیه‌ی زیستی به دو صورت هوازی و بی‌هوازی انجام می‌گیرد. در این قسمت تنها یگانهایی که در آنها تصفیه‌ی زیستی با روش هوازی انجام می‌گیرد توضیح داده خواهد شد. بیان روش بی‌هوازی که در تصفیه خانه‌ها بیشتر برای تصفیه‌ی تکمیلی مورد استفاده قرار می‌گیرد به قسمت بعد موکول می‌شود.

هدف از تصفیه‌ی زیستی با روش هوازی در تصفیه خانه‌های فاضلاب شهری اجرای همان فرایندی است که در طبیعت به صورت خود به خودی نیز انجام می‌گیرد. تنها تفاوت موجود در این است که در این یگانها کوشش می‌شود با بهبود دادن محیط زیست باکتری‌های هوازی

فعالیت آنها را تشدید نمایند تا مدت زمان تصفیه را کوتاه و محل لازم برای تأسیسات را کوچک سازند.

بهبود دادن محیط زندگی باکتری ها بدین صورت انجام می گیرد که اکسیژن کافی مواد غذایی مورد نیاز و سرانجام درجه ی گرمای مناسب برای آنها فراهم می گردد.

مهمترین یگانهایی که در تصفیه خانه های فاضلاب شهری برای تصفیه ی زیستی یا روش هوازی بکار می روند عبارتند از صافی های چکنده ، استخرهای هوا دهی و صافی های ماسه ای . در دو روش صافی چکنده و ماسه ای باکتری های هوازی روی قطعات قلوه سنگ و یا روی دانه های ماسه و به طور کلی روی بسترهایی ثابت نشسته ، مواد آلی فاضلاب را تجربه می کنند و در روش استخرهای هوادهی این باکتر ها روی لخته های متحرک و شناور فاضلابی در استخرها قرار می گیرند .

1-6-4- صافی های چکنده

برای تصفیه ی زیستی در شهر های کوچک و متوسط یعنی تا جمعیتهای در حدود پنجاه هزار نفر می توان از صافی چکنده استفاده نمود . برای شهر های بزرگ تر معمولاً سطح مورد نیاز زیاد شده و هزینه ی تأسیسات افزایش می یابد و طرح جنبه ی اقتصادی خود را از دست می دهد .

صافی های چکنده از استوانه های بتنی یا فلزی تشکیل شده اند که درون آنها را با قلوه سنگ هایی پر کرده و فاضلاب را روی آنها پخش می کنند .

در اثر وجود خلل و فرج بین قلوه سنگها و نیز اختلاف درجه ی گرما ، جریان هوا درون سنگها برقرار شده و موجب رسیدن اکسیژن به باکتری های موجود در فاضلاب می شود . باکتری های هوازی به صورت لایه ای ژلاتینی شکل بر روی قلوه سنگها جمع شده ، تکثیر مثل پیدا کرده و مواد آلی موجود در فاضلاب را برای ادامه ی زندگی خود تغذیه و موجب اکسیداسیون و پایدار شدن آنها می شوند .

قطعات قلوه سنگ هایی که در صافی چکنده مصرف می شوند به سه صورت و در سه لایه‌ی متفاوت روی هم‌دیگر ریخته می شوند . نخستین لایه‌ی زیرین که لایه‌ای است نگهدارنده و به کلفتی 30 سانتی متر از قلوه سنگ‌هایی درشت و به قطرهای 8 تا 18 سانتی متر تشکیل می شود . روی این لایه یک لایه‌ی محافظ به کلفتی 50 سانتی متر با قطعاتی به قطرهای 6.3 تا 8 سانتی متر ریخته می شود . سپس روی این دو لایه ، لایه‌ی اصلی و موثر به قطرهای 4 تا 8 سانتی متر و به کلفتی پیش بینی شده در طرح قرار می گیرد .

ارتفاع صافی‌ها چکنده بسته به نوع و ابعاد لایه‌ی موثر چکننده‌ی فاضلاب و در نتیجه خلل و فرج و امکان جریان‌هوا از میان آنها نیز میزان بارگذاری در صافی متفاوت و بین 1.5 تا 12 متر انتخاب می‌گردد .

صافی‌های چکنده را از دو نظر دسته بندی می‌کنند . اول از نظر میزان بارگذاری روی صافی که به صافی‌های کم بار و پربار دسته بندی می شوند . دوم با توجه به شکل ساختمانی آنها که به صافی‌های ایستاده و ثابت و صافی‌های استوانه‌ای و گردان (خوابیده) تقسیم بندی می شوند .

معایب و برتری‌های صافی‌های چکنده – معایب صافی‌های چکنده در مقابل استخرهای هوادهی عبارتند از :

1. افت فشار زیاد که بسته با ارتفاع صافی تا چندین متر بالغ گردد .

2. امکان رشد و نمو و تکثیر مگس ، پشه و حشرات دیگر .

3. وجود بوی تعفن در نزدیکی صافی که در نتیجه نمی‌توان آنها را در نزدیکی مناطق مسکونی ساخت .

4. نیاز به سطح زمین بیشتر به ویژه برای شهرهای بزرگ .

5. فروزنی هزینه‌های اولیه‌ی ساختمانی در مقایسه با استخرهای هوادهی .

6. امکان یخ بندان سطح صافی در روزهای زمستان و کاهش بازده آن .

7. اجبار در تصفیه کردن مقدماتی فاضلاب پیش از وارد نمودن آن به صافی چکنده .

صاف چکنده ی پربار - بار حجمی آلودگی (BV) بر این صافی ها زیاد و بین 400 تا 800 گرم BOD_5 بر هر متر مکعب از حجم صافی در شبانه روز انتخاب می گردد . در برخی از کشور ها مانند آمریکا از صافی های خیلی پرباری استفاده می شود که بارگذاری آنها تا 1700 و حتی 6000 گرم BOD_5 بر هر متر مکعب از حجم صافی در شبانه روز می رسد . لذا عملاً تصفیه ی فاضلاب در این گونه صافی ها به ویژه وقتی بارگذاری از 600 گرم BOD_5 بر هر متر مکعب در شبانه روز تجاوز کند ناقص بوده و عمل نیترات سازی در آنها کامل انجام نمی گیرد .

به عبارت دیگر زیادی بار سطحی موجب خود شویی صافی گردیده و حجم فاضلاب تصفیه شده را افزایش می دهد . این اثر خود شویی طبق رابطه ی زیر علاوه بر بار سطحی به تعداد بازوهای پخش کننده ی فاضلاب یعنی m و سرعت دوران آنها بر حسب دور در ساعت یعنی n بستگی دارد .

$$S = \frac{B_a}{n * m}$$

در رابطه ی بالا B_a نشان دهنده ی بار سطحی بر حسب میلیمتر در ساعت ، S که قدرت شویندگی صافی نامیده می شود بر حسب میلیمتر در ساعت می باشد . مقدار مناسب S برابر 2 تا 6 میلیمتر در هر بار به کار افتادن بازوهای پخش کننده ی فاضلاب می باشد .

صافی چکنده ی کم بار - مقدار بار حجمی آلودگی یعنی BV در این صافی ها کم و بین 200 تا 400 گرم BOD_5 بر هر متر مکعب از حجم صافی در شبانه روز و بار سطحی B_a آنها بین 0.4 تا 1.5 متر در ساعت انتخاب می گردد . در برخی از منابع بار حجمی آلودگی را تا 175 گرم BOD_5 بر هر متر مکعب در شبانه روز نیز کاهش می دهند . با چنین بارگذاری ، فاضلاب فرصت می یابد تا به طور کامل تصفیه شده و فرایند نیترات سازی در آن انجام گیرد و لذا لجنی که از

این گونه صافی ها در استخر ته نشینی جمع می گردد لجنسی است نسبتاً ثبیت شده . بازده این گونه صافی ها در ثبیت مواد آلی فاضلاب برای بارگذاری $200 \text{ گرم } \text{BOD}_5$ در هر متر مکعب از صافی در شبانه روز 85 تا 95 درصد می باشد .

صافی چکنده ی گردان- این گونه صافی ها از استوانه های مشبکی تشکیل شده اند که درون آنها از قطعات پلاستیکی متخلخل پر شده است . استوانه حول محور افقی خود دوران کرده و همیشه قسمت زیرین آن در فاضلاب غوطه ور می باشد . فاضلاب در حوضچه ای در زیر صافی جریان آرامی را طی می کند . به عبارت دیگر بر خلاف صافی های استوانه ای ثابت ، صافی های گردان نتحرک بوده و به طور متناوب و همیشه قسمتی از آن در فاضلاب و قسمتی در هوا قرار می گیرد . این گونه صافی ها را امروزه تنها با مواد پلاستیکی می سازند .

صافی چکنده با مواد پلاستیکی- امروزه به جای قلوه سنگهای طبیعی و مصنوعی از قطعات پلاستیکی متخلخل استفاده می شود . مواد پلاستیکی دارای این برتری هستند که می توان با تغییر درجه ی تخلخل و یا به عبارت دیگر با افزایش سطح ویژه مواد یعنی مقدار سطح بر حسب متر مربع برای هر متر مکعب از حجم مواد ، مقدار بارگذاری بر صافی را افزایش داد . هم چنین به علت سبکی وزن مواد پلاستیکی می توان صافی های چکنده را بلندتر ساخت و با کمک آنها صافی های چکنده ی گردانی با قطر های بزرگتر ایجاد نمود .

در این روش فاضلاب را وارد استخرهایی نموده و به طور مصنوعی هوارادر مجاورت آن قرار میدهند تا اکسیژن آن به صورت محلول در فاضلاب درآمده موجب زندگی و تولید ممثل باکتری ها شود. تماس هوا با فاضلاب در استخرهای هوادهی به دو صورت زیر ممکن است انجام گیرد:

1. دمیدن هوابه درون فاضلاب با کمک لوله هایی باهوای فشرده
2. بهم زدن فاضلاب و افزایش سطح تماس ان باهوای

فاضلاب پس از دریافت اکسیژن در استخرهای هوادهی و کاهش BOD_5 آن وارد استخرهای ته نشینی شده ذرات معلق که روی آنها باکتری های هوایی قرار گرفته اند با هم لخته هایی را تشکیل

داده و به لجن فعال در استختره نشینی نهایی ته نشین میشوند. برای افزایش بازده استخرهای هوادهی قسمتی از این لجن فعال و ته نشین شده را دوباره همراه فاضلاب خام وارد استخه هوادهی میسازند و از این رو این روش به نام روش لجن فعال نیز نامیده میشود

1. سطح لازم برای ساختمان آن از روش های دیگر کمتر است

2. هزینه ساختمانی ان کمتر است

3. بازده استخرهای هوادهی بیشتر است

4. حساسیت آن نسبت به تغییرات دما کم است و در تابستان ها و زمستان ها بازدهی نزدیک به هم دارد

5. کار استخرهای هوادهی بدون بو انجام میپذیرد و فاضلاب بدست امده پس از ته نشینی نهایی بی بووزلال است

6. در اطراف این استخراها تولید مثل حشرات خیلی کمتر از روش های دیگر است

7. هزینه راهبری ان به علت نیاز به مصرف برق زیاد بیشتر از صافی چکنده است

8. لجن به دست امده در این روش پر اب تر از روش صافی چکنده است و نیاز به استخرهای تغليظ لجن دارد.

محاسبه ی حجم استخه هوادهی:

$$V = L_0 / B_v$$

L_0 = مقدار کل الودگی فاضلاب هنگام ورود به استخه هوادهی بر حسب کیلوگرم BOD_5 در شبانه روز

B_v = مقدار بار حجمی استخه بر حسب کیلوگرم BOD_5 بر هر متر مکعب از حجم استخه در شبانه روز

$$B_v = MLSS \times MLVSS$$

$MLSS$ = وزن مواد خشک موجود در یک متر مکعب از استخه بر حسب کیلوگرم

$MLVSS$ = آلودگی هر کیلوگرم از مواد خشک بر حسب کیلوگرم BOD_5 در شبانه روز

با محاسبه حجم استخه و دبی فاضلاب مدت زمان هوادهی از رابطه زیر بدست می اید:

$$T = V / Q$$

2. ضریب F/M :

این ضریب نشان دهنده ی مقدار مواد غذایی است که در اختیار باکتری ها قرار داده میشود

3. لجن برگشتی RS :

کمترین نسبت لجن برگشتی به کل فاضلاب ورودی از رابطه زیر به دست می اید:

$$RS/Q = (MLSS) / (SMLSS - MLSS)$$

SMLL=غلضت لجن برگشتی

MLSS=غلضت فاضلاب در استخرهای نسبت به مواد جامد موجود در آنها

RS=دبی لجن برگشتی

Q =ماکریم دبی ورودی به تصفیه خانه در حالت بدون بارندگی

SMLSS=1200/SVI

:اندیس حجمی لجن SVI

چون در عمل همیشه لجن به صورت آبدار است. بنابراین حجم یک گرم لجن خشک را وقتی که آبدار باشد بر حسب سانتیمتر مکعب به نام اندیس حجمی لجن ویا درجه ی غلیظ شدن لجن مینامند. گاهی به جای اندیس حجمی اندیس جرمی لجن (SDI) رامبنای محاسبات قرار می دهدند

5. لجن اضافی:

مقدار لجن اضافی که باید مرتباً استخرته نشینی نهایی برداشته شده و از مدار خارج شود

6. عمر لجن:

$SRT = (MLSS \times V) / (SS_e \times Q + SLS)$

MLSS=غلضت مواد خشک فاضلاب در استخرهای بر حسب کیلوگرم در متر مکعب

V =حجم استخرهای بر حسب متر مکعب

SS_e =غلضت مواد خشک فاضلاب خروجی از آخرین استخر نشینی (kg/m^3)

Q =دبی فاضلاب

SLS =مقدار ماده خشک (kg/m^3) که به صورت لجن اضافی از مدار بیرون می رود

7. محاسبه مقدار اکسیژن لازم:

$$O_v = \alpha \times \eta \times B_v + b \times MLSS + 3.4 \times ON$$

$$0.35 < \alpha < 0.55$$

$$0.07 < \beta < 0.15$$

η =بازده استخرهای

B_v =بار الودگی وارد بر حجم استخر ($kg(BOD_5)/m^3$)

ON =مقدار اکسیژنی که صرف نیترات سازی می شود

MLSS=غلضت فاضلاب در استخرهای نسبت به مواد خشک موجود در آن (kg/m^3)

O_v =کیلوگرم اکسیژن لازم در شبانه روز برای هر متر مکعب از استخر هوادهی

مقدار اکسیپژنی که لازم است دستگاه های هوا ده در استخر هوادهی وارد کنند:

$$Oc = (Cs / \alpha \times f \times (Cs - Cx)) (0.5 \times \eta \times B_v + 0.1 \times MLSS + 3.4 \times ON)$$

8. محاسبه قدرت هواده ها:

برای محاسبه ای مقدار برق مصرفی در شبانه روز باید قدرت هواده ها تعیین شود. قدرت هواده ها بستگی به

روش هوادهی دارد و به صورت زیر متفاوت است:

الف: روش دمیدن هوای:

$$N = W \times R (t_1 + 273) / 8.41 \times [(P_2 / P_1)^{0.283} - 1]$$

ب: روش به هم زدن فاضلاب:

در این روش بسته به نوع هوا ده انتخاب شده قدرت لازم برای آن از سوی سازنده آن دستگاه اعلام می شود.

انواع بارگذاری براستخرهای هوادهی:

بسته به مقدار بارگذاری آلودگی بر واحد حجم استخرهای هوادهی و مقدار لجن برگشتی و بارآلودگی آن پارامترهای سیستم هوادهی من جمله بازده آن، مقدار لجن اضافی، مقدار اکسیژن مورد نیاز، مدت زمان هوادهی، و سرانجام مقدار آلودگی فاضلاب هنگام بیرون آمدن از تصفیه خانه تغییر میکند

الف. روش هوادهی گسترده:

این روش مبتنی بر بارگذاری کم در استخرهای هوادهی است. این میزان بارگذاری موجب میشود که باکتری ها با اکسیژن فراوان و مواد غذایی نسبتا کمتری مواجه شوند و از این رو مواد آلی موجود در فاضلاب را به صورت کاملتری مورد استفاده قرار دهند

ب. روش متعارفی هوادهی:

فاضلاب پس از گذشتن از یگان های اشغال گیر و دانه گیر وارد استخر ته نشینی نخستین شده و سپس به استخر هوادهی و پس از آن به استخر ته نشینی نهایی هدایت میشود. لجن فعال از استخر ته نشینی نهایی برداشت و به دو قسمت تقسیم میشود

ج.روش هوادهی تدریجی:

در این روش شدت هوادهی به فاضلاب را در طول استخر به تدریج کاهش میدهد. زیرا فاضلاب نخست احتیاج به اکسیژن بیشتری داشته و با کاهش آلدگی آن نیاز به اکسیژن کمتری دارد.
هوادهی چند مرحله‌ای:

در این روش مقدار هوادهی در طول استخر ثابت ولی فاضلاب به تدریج وارد استخر می‌شود
هوادهی مکرر:

در این روش پس از هوادهی و ته نشینی فاضلاب را به استخر هوادهی بعدی هدایت و هوادهی را تکرار می‌کنند و مجدداً وارد استخر ته نشینی دیگری می‌کنند
روش هوادهی به لجن برگشتی:

در این روش پس از برداشت لجن از استخر ته نشینی نهایی نخست آن را هوادهی کرده و سپس با فاضلاب خام درمی‌آمیزند
روش هوادهی پر بار:

این روش زمانی قابل استفاده است که منبع طبیعی دریافت کننده فاضلاب قادر باشد به طور طبیعی عمل تصفیه را تکمیل کند
سیستم‌های چند مرحله‌ای:

از این روش در صورتی که هدف نیترات سازی و نیترات زدایی پیشرفت‌هه باشد استفاده می‌شود
انواع روش‌های هوادهی

الف.هوادهی با کمک هوای فشرده:

در این روش هوای هوای فشرده توسط کمپرسری تولید و توسط لوله‌های سوراخ داری از کف استخر در فاضلاب دمیده می‌شود
گروه اول. هوادهای ریز دهانه:

در اینگونه هوادهی دمیدن هوا با کمک لوله‌هایی با سوراخ ریز به قطرهای ۰.۱ تا ۰.۳ میلیمتر انجام می‌شود.

گروه دوم. هوادم با دهانه نیمه فراخ:

دمیدن هوا با کمک لوله‌هایی به قطر ۱ تا ۵ میلیمتر انجام می‌گیرد
گروه سوم. هوادهای دهانه فراخ:

هوا با کمک لوله‌هایی با سوراخ‌های ۱۰ تا ۳۰ میلیمتر به درون فاضلاب دمیده می‌شود

ب.روش های بهم زدن فاضلاب:

با کمک پره هایی فاضلاب را به شدت بهم می زند تا با کمک تلاطم در سطح آن ورود هوا به فاضلاب امکان پذیر تر شود. دستگاه های بهم زن فاضلاب به دو گروه تقسیم می شوند:

گروه اول. هواده های قائم

گروه دوم. هواده های افقی:

طراحی هواده:

پس از محاسبه مقدار اکسیژن مورد نیاز در ساعت و حجم استخر و انتخاب پهنهای آن طول کل مورد نیاز از هواده محاسبه و بر اساس این طول و پهنهای استخر شمار هواده ها مشخص می شود

کاربرد اکسیژن خالص:

میتوان به جای استفاده از هوا برای حل کردن اکسیژن در فاضلاب از اکسیژن خالص نیز استفاده کرد. در این صورت می باید استخر اکسیژن دهی سرپوشیده باشد تا تلفات اکسیژن کاهش یابد

استخرهای ته نشینی نهايی:

استخر ته نشینی نهايی پس از يگان ها تصفیه زیستی ساخته می شوند. هدف از ساختمان آن ته نشین کردن مواد بسیار ریزی است که در فاضلاب به صورت معلق وجود دارد. بنابراین بر خلاف استخر ته نشینی نخستین وجود استخر ته نشینی نهايی همیشه ضروری است حوض کلر زنی:

پس از ته نشین شدن فاضلاب در استخر ته نشینی نهايی و پیش از وارد کردن آن به منبع های طبیی آب باید فاضلاب گندزدایی شود متداول ترین روش گند زدایی فاضلاب کاربرد کلر است کلر لازم است نخست با آب آمیخته شده و سپس آب کلر به نسبت کافی به فاضلاب افزوده شود.

استخر غلیظ کننده لجن:

لجن اضافی که از استخر ته نشینی نهايی واز استخر ته نشینی نخستین گرفته می شود دارای غلظتی نسبتا کم و حجم زیاد است. برای صرفه جویی در هزینه های اولیه باید حجم لجن را

کاهش داد. برای رسیدن به این هدف از استخرهای ویژه ای جهت غلیظ کردن لجن استفاده می شود. که به دو روش زیر انجام می شود:

1. روش ثقلی:

در روش ثقلی که بیشتر متداول است لجن را به صورت دائمی و یا متناوب وارد استخری که غالبا استوانه ای است می ریزند تا ته نشین شده و غلیظ شود.

2. روش شناورسازی :

هوا را نخست زیر فشار در لجن می دمند و سپس مخلوط هوا و لجن را به کمک لوله های سوراخ دار در کف استخر تغليظ لجن وارد می کنند

در هر دو روش برای تشدید و سرعت بخشیدن فرایند ته نشینی و غلیظ شدن از مواد شیمیایی مانند پلیمرها استفاده می شود

یگان های هضم لجن:

لجنی که در روش های مختلف تصفیه فاضلاب به دست می آید معمولاً به طور کامل تصفیه نشده مواد جامد و معلق آلی فساد پذیر و ناپایدار در آن وجود دارد. تصفیه نهایی لجن را اصطلاحا هضم لجن می نامند

هضم هوایی لجن:

هر نوع لجنی می تواند با این روش هضم و تثبیت شود.

برتری های این روش نسبت به روش بی هوایی:

1. لجن اب با قیمانده در این روش دارای الودگی BOD_5 کمتری است

2. فرایند تصفیه بدون بو است

3. لجن تصفیه شده بهتر اب خود را از دست می دهد

4. لجن بدست امده خاصیت کودی بیشتری دارد

5. ساده تر بودن راهبری و نگهداری سیستم

6. کمتر بودن هزینه سرمایه گذاری نخستین

عیب این روش:

صرف زیاد برق و در نتیجه فزونی هزینه راهبری سیستم

هضم بی هوایی لجن:

نتیجه کار باکتری های بی هوایی در هضم بی هوایی تولید گازهای H_2S و N_2CO_2 و سرانجام متان است

تقسیم بندی انبارهای هضم بی هوایی لجن:

گروه اول:

انبارهای پربار که در آن لجن با وسایل مکانیکی مرتبا و کاملا بهم می خورد
 گروه دوم:

انبارهای کم بار که در آنها لجن بهم زده نمی شود
 سیستم گرمايش لجن

گرم کردن لجن در انبارهای بزرگ بدین صورت انجام میگیرد که قسمتی از لجن را از انبار برداشت کرده و با گرم کردن لوله‌ی برداشت لجن ازرا گرم کرده و با فشار تلمبه دوباره به وسیله لوله‌هایی در قسمت بالایی انبار وارد میسازند

سامانه‌های خشک کردن لجن

بسترهای لجن خشک کن: بجز شهرهای استان مازندران و گیلان روش استفاده از بسترهای لجن روند کار در بسترهای لجن خشک. خشک کن مناسبترین و ارزانترین روش خشک کردن لجن است

بدینصورت است که لجن را در لایه‌هایی به کلفتی 20 تا 40 سانتیمتر وارد بستر میکنند

$$T = T1 + T2 = T1 + \frac{30 \times H \times SSO}{(a \times E) - (b \times R)} \left(\frac{1}{SS1} - \frac{1}{SS2} \right)$$

2. دریاچه‌ها یا گودالهای خشک کننده‌ی لجن

این گودالها میتوانند کار بسترهای لجن خشک کن و حتی قسمتی از فرایند هضم لجن را یک جا انجام دهند بلندی لجن در این گودالها میتواند میان یک تا سه متر انتخاب شود ولی باید توجه کرد که لجن را در لایه های بیست سانتیمتری در گودال وارد کرد و پس از خشک شدن انلایهی بعدی را بر آن افزود

3 روشهای مکانیکی خشک کردن لجن

استفاده از روشهای مکانیکی برای ابگیری از لجن در کشورهای صنعتی بسیار متداول است.

ولی کاربرد اینگونه روشها در ایران به دلایل زیر با احتیاط انجام میشود

1 وسایل مکانیکی باید از خارج وارد کشور شوند

2 این وسایل حساس هستند و امکان از کارافتادن آنها زیاد است

3. راهبری این وسایل نیاز به نیروی انسانی دارد

4. کمبود نیروی انسانی ماهر در نتیجه استهلاک ماشینها

5. مصرف زیاد برق در نتیجه هزینه راهبری زیاد.

مهمترين روشهای مکانیکی ابگیری از لجن

1. ماشین های سانتریفوژ: از نیروی گریز از مرکز برای جداسازی مواد جامد لجن از آب لجن استفاده میشود

فیلترهای فشاری: در اینگونه ماشینها لجن را نخست میان توریهای پلاستیکی دهانه ریز

قرار داده سپس آنها را به مدت یک تا دو ساعت در دستگاهی زیر فشار شش تا هشت اتمسفر میفشارند تا آب لجن از راه سوراخهای توری بیرون آید

3. فیلترهای مکشی

این ماشینها از استوانه های گردان و توخالی تشکیل شده اند که حول محور افقی خود میچرخند
روش های خشک کردن لجن با گرما:

گرم کردن لجن تا پیرامون 80تا 90 درجه:

لجن در فشار متعارف یا بخود را به صورت تبخیر از دست میدهد

گرم کردن لجن تا نزدیک به 200 درجه:

گرم کردن لجن باید در زیر فشار بیست اتمسفر به مدت نیم ساعت تا یک ساعت انجام گیرد

3. سوزانیدن لجن:

لجنی که از انبار هضم بی هوازی لجن بدست میاید نزدیک به پنجاه درصد قدرت سوزندگی خود را به صورت گاز متان از دست میدهد

انواع لجن ویژگی و اهمیت آن در تصفیه خانه:

لجن در تصفیه خانه فاضلاب شهری به صورت های زیر ممکن است دیده شود

لجن تازه یا خام: دارای رنگی خاکستری مایل به زرد است که ذرات نسبتاً درشتی از قبیل گچ و کاغذ پارچه و قطعات مواد غذایی در آن دیده میشود

لجن فعال: لجن فعال لجنی است ژلاتینی شکل که مقدار بسیار زیادی باکتریهای هوازی را با خود حمل میکند

لجن متعفن شده:

دارای رنگی سیاه و بوی بسیار زننده و ناخوشایند.

لجن هضم شده: لجنی است که مواد آلی فسادپذیر ان به کمترین مقدار ممکن رسیده است
لجن ابگیری شده: غلظت این لجن در صورتی که از وسائل مکانیکی استفاده شود ۱۵ تا ۴۰ درصد
است

محاسبه مقدار لجن اضافی در استخر ته نشینی نهایی و لجن برابر استخر ته نشینی نخستین باید
جداگانه و به صورت زیر انجام گیرد

$$SL = SL_p + SL_s$$

لجن استخر ته نشینی نخستین:

$$SL_p = a \times Q \times S_{si}$$

لجن استخر ته نشینی نهایی:

$$SL_s = (a \times \eta \times B_v - b \times M_{LSS}) \times V$$

محاسبه لوله های انتقال لجن:

۱. برای انتقال لجن با غلظت کم و سرعت کم افت فشار در لوله را متناسب با جریان لجن از شکل
بدست میابید

۲. جا به جایی لجن با غلظت کم ولی سرعت بیشتر از ۱.۲ متر بر ثانیه

۳. جا به جایی لجن های غلیظتر از شکل (۵۹-۴) استفاده میشود

۴. لجن با غلظت بیش از ۱۰ درصد نمیتوان برای جا به جایی از لوله های زیر فشار استفاده کرد

۵. لجن با غلظت بیش از ۱۵ درصد قابل پمپ کردن نیست

سامانه های جنبی تصفیه خانه های فاضلاب:

- 1. ساختمان های اداری : این ساختمان ها که برای راهبری تصفیه خانه مورد نیاز هستند عبارتند از

- الف) ساختمان نگهداری
 - ب) ساختمان اداره مرکزی

- ## • 2. ساختمان های مسکونی:

- ### • 3. گرماپیش مرکزی

- #### • 4. نیروگاہ برق

- #### • ۱.۵ انبارها کارگاه و ازمایشگاه فاضلاب: در تصفیه خانه دست کم ۳ انبار داریم

- #### الف) انبار وسایل مکانیکی و وسایل یدکی

- #### ب) انبار وسائل دارویی

- ج) انبار کلر برای ذخیره ی کپسول های کلر

- پیش بینی ساختمان یک کارگاه برای تعمیر های ضروری در تصفیه خانه

6. محوطه تصفیه خانه:

جای تصفیه خانه: در انتخاب جای تصفیه خانه باید به این نکات توجه کرد

زمین تصفیه خانه در پست ترین نقطه نسبت به شهر باشد

زمین تصفیه خانه حتی الامکان دور از شهر باشد

از نظر جهت وزش باد باید پس از شهر قرار گیرد

حتی الامکان نزدیک رودخانه یا دریا....باشد

در برابر سیلاب و جذر و مد دریا در امان باشد

مساحت تصفیه: مساحت زمین بسته به نوع روش انتخابی برای تصفیه مساحت متفاوت دارد

راههای ارتباطی: باید راههای دسترسی به یکانهای گوناگون توسط وسائل نقلیه پیش بینی شود

د. لوله کشی فاضلاب و لجن: حدالامکان در لوله های رو باز انجام میشود. در مواردی که مجبوریم از لوله استفاده کنیم باید توجه کرد که:

تعمیر و تمیز کردن لوله به سادگی امکانپذیر باشد.

2. سرعت جریان فاضلاب در لوله هایی که پیش از حوض دانه گیر قرار دارند از ۰.۴ تا ۰.۶ متر بر ثانیه کمتر نشود

3. قطر لوله ها ای دست کم میلیمتر انتخاب شود

جنس لوله های ارتباطی بهتر است چدنی باشد.

ز) سامانه های بو زدایی: ساده ترین روش کاهش بو انسنت که تا انجایی که ممکن است مانع از

ایجاد گاز هیدروزن سولفوره شد که به دو روش عملی است

اول: از ایستادن در نتیجه متعفن شدن فاضلاب در محیط تصفیه خانه جلوگیری شود

دوم: با افزودن کلوروفریک و کلوروفرور به فاضلاب ورودی به تصفیه خانه مانع از تولید گاز

هیدروزن سولفوره شد

سوم: بسته به موقعیت تصفیه خانه نسبت به خانه های مسکونی نزدیک به ان ممکن است این گونه

روش ها برای کاهش بو کافی نباشد

ح) فضای سبز و گل کاری: در تصفیه خانه های فاضلاب باید توجهی ویژه به فضای سبز و گل کاری

محوطه های موجود میان دکان های مختلف تصفیه خانه کرد

ک) دیوار حفاظتی: با توجه به امکان الودگی ها و از نظر بهداشتی باید محوطه تصفیه خانه نسبت

به ورود افراد نا مسئول و غریبه بسته باشد

7. سامانه های تولید کود طبیعی کمپوست

فرایند کمپوست شدن در 3 مرحله انجام میگیرد

درجه گرمای کمپوست با کمک یک گروه از باکتریها از درجه گرمای محیط بالاتر رفته

40 درجه سانتیگراد میرسد به پیرامون

گرما را به 55 تا 70 سانتیگراد افزایش میدهند که باکتریهای گرم‌آبادی خود را افزایش

میدهند

عمل ثبیت مواد آلی تقریباً پایان یافته و مخلوط نامبرده مجدداً خنک می‌شود

اطلاعات لازم برای تصفیه خانه‌ی فاضلاب:

گروه اول: اطلاعات کمی از فاضلاب این اطلاعات شاملند برشمار جمعیت زیر پوشش تصفیه خانه در زمان حال و پیش‌بینی آن برای مراحل مختلف ساختمانی در آینده

- گروه دوم: اطلاعات کیفی از فاضلاب این اطلاعات شاملند بر نوع فاضلاب و درصد فاضلابهای خانگی و تجاری و صنعتی برای انتخاب مقدار آلودگی ورودی به تصفیه خانه

گروه سوم: اطلاعات در مورد جای تصفیه خانه این اطلاعات شامل اطلاعات جغرافیایی اقلیمی و حقوقی است

نمودار هیدرولیکی تصفیه خانه های فاضلاب:

• به سه دلیل زیر کشیدن نمودار هیدرولیکی لازم است

1. برای نشان دادن امکان جریان ثقلی فاضلاب در مسیر بین یکان ها تصفیه خانه غالباً به علت:
 - اینکه لوله های اورنده فاضلاب به تصفیه خانه ها در گودی زیادی نسبت به سطح زمین قرار دارند
2. رای تعیین ارتفاع هیدرولیکی پمپ های لازم برای برقراری جریان در بین دکان های تصفیه خانه در بیشتر حالت ها و به علت کافی نبودن شیب زمین تصفیه خانه ایجاد ایستگاه های پمپاز بین برخی از یکان ها لازم است
3. برای اطمینان از اینکه فاضلاب در حالت جریان ماقزیمم خود در یکان های گوناگون بر زمین تصفیه خانه سرریز نکند با کشیدن خط نمودار فشار هیدرولیکی برای حالت ماقزیمم جریان در روی نیمرخ هیدرولیکی این موضوع قابل کنترل است



این فایل از وب سایت مهندسی بهداشت محیط ایران دانلود شده است.
جهت دانلود جزوایت و فایل های بهداشتی به وب سایت مراجعه نمایید

WWW.IEHE.IR