



آزمایشگاه سنگ شناسی



دانشکده مهندسی نفت

تهیه کننده:

احسان ده یادگاری

فهرست

- ❖ مقدمه
- ❖ کانی شناسی
- ❖ معرفی کانی های مهم و کاربردی
- ❖ روشهای اندازه گیری قطر دانه‌ها
- ❖ مراحل تهیه مقطع میکروسکوپ
- ❖ بررسی و تحلیل مقاطع نازک در زیر میکروسکوپ
- ❖ منابع

- سنگ به طور ساده مجموعه ای از یک یا چند کانی است.

- کانی به موادی اطلاق می شود که طبیعی، جامد و غیر آلی بوده و دارای ساختمان مشخص داخلی و خواص شیمیایی مخصوص به خود است.

خواص فیزیکی کانی ها:

- شکل بلور (crystal form): منعکس کننده آرایش منظم اتم ها در داخل بلور است.
- جلاء (Luster): نشانگر ظاهر یا کیفیت انعکاس نور از سطح یک کانی است. شامل سه دسته؛ جلائی فلزی (metallic luster)، جلائی غیر فلزی (nonmetallic luster) و جلائی نیمه فلزی (sub metallic)

واژه های زیر برای توصیف جلائی کانی های نافلزی به کار می رود:

۱. شیشه ای: جلائی شیشه ای؛ مانند کوارتز
۲. صمغی: دارای جلائی صمغ؛ مانند گوگرد
۳. مرواریدی: جلائی رنگین کمانی مروارید، مانند تالک
۴. چرب: مانند اینکه با لایه ای از روغن پوشیده شده است.
۵. ابریشمی: مانند ژپس رشته ای
۶. الماسی: جلائی به شدت درخشان شبیه الماس

● رنگ (color)

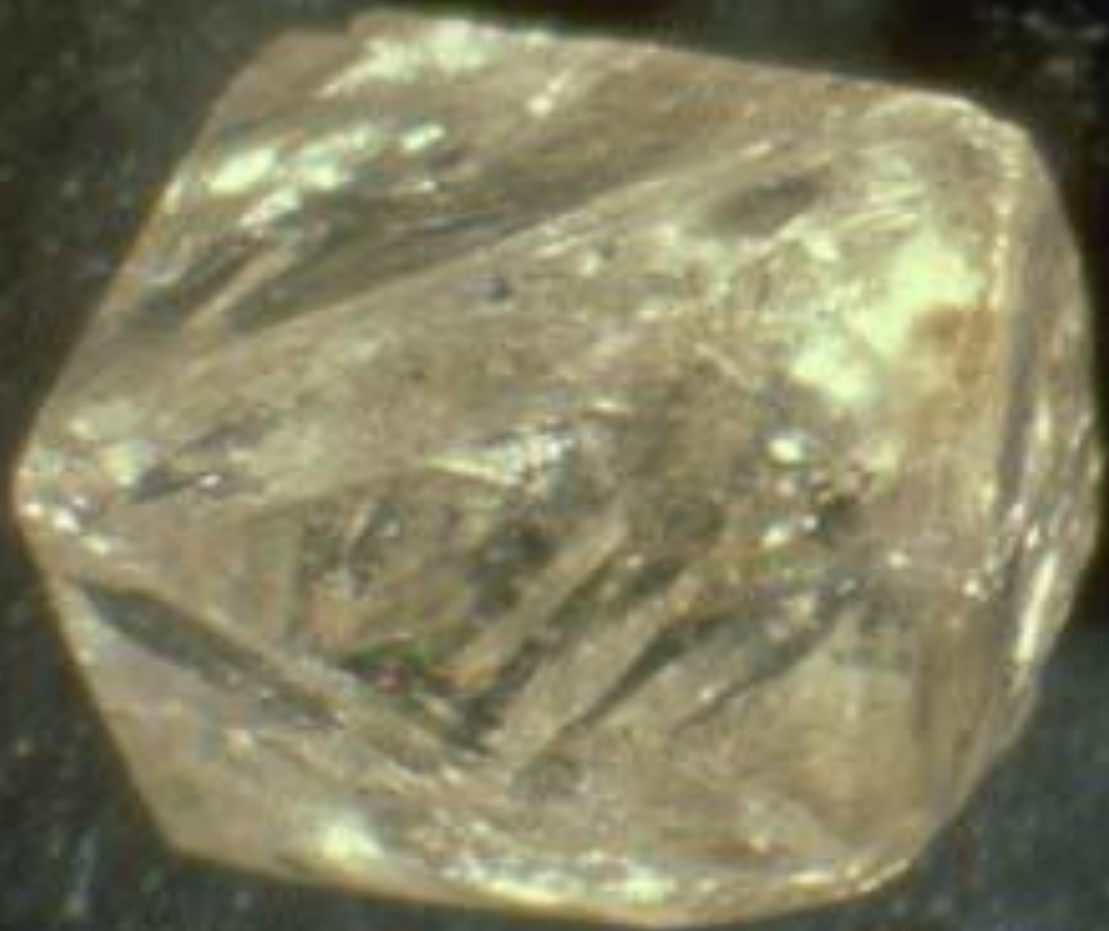
- رنگ خاکه (streak): رنگ پودر کانی می باشد. رنگ خاکه معمولاً ثابت بوده و یک خاصیت قابل اعتماد است.











- سختی (hardness): مقاومت کانی در مقابل سایش و خراش.

- با بکارگیری مقیاس سختی موس (Mohs scale)، می توان سختی یک کانی را مشخص نمود.

سختی	کانی
۱	تالک
۲	ژیپس
۳	کلسیت
۴	فلوئورین
۵	آپاتیت
۶	ارتوز
۷	کوارتز
۸	توپاز
۹	کروندم
۱۰	الماس

Mohs Scale



- رخ (cleavage): تمایل یک کانی به شکستن در امتداد سطوح پیوند ضعیف. کانی های رخ دار، بوسیله سطوح صافی که از شکستن کانی ها بوجود می آید، شناخته می شوند.

- شکستگی (fracture): کانی هایی نظیر کوارتز که فاقد رخ هستند، واژه شکستگی در مورد آن ها بکار می رود.

- وزن مخصوص (specific gravity): نسبت وزن یک کانی به وزن آب هم حجمش.

سنگ های آذرین:

- سنگ های خروج (extrusive) یا آتشفشانی (volcanic): سنگی که از انجماد گدازه حاصل می شود.

- سنگ های نفوذی (intrusive) یا پلتونیک (plutonic): ماگمایی که نتواند به سطح زمین برسد در نهایت در اعماق زمین سرد می شود و تبدیل به سنگ می شود. اگر فرسایش سنگهای رویی آنها را کنار نزند، هیچگاه در سطح زمین مشاهده نمی شوند.







- مهمترین عامل در بافت یک سنگ، سرعت سرد شدن ماگما می باشد.
- سنگ های آذرینی که در سطح زمین و یا به صورت توده های کوچکی در قسمت های فوقانی پوسته تشکیل می شوند دارای بافت بسیار دانه ریزی هستند که به آن آفانیتیک (aphanitic) می گویند.
- وقتی توده ای از ماگما در اعماق زمین منجمد می شود، سنگ های آذرین درشت بافتی به وجود می آید که آن را فانریتیک (phaneritic) می نامند.



سنگ های رسوبی:

- هوازدگی مکانیکی و شیمیایی مواد خام، سنگ های رسوبی را فراهم می کند.
- زمین شناسان برآورد نموده اند که سنگ های رسوبی ۵ درصد (از نظر حجمی) از ۱۶ کیلومتر پوسته خارجی زمین را تشکیل می دهند.
- در واقع ۷۵٪ تمام سنگ های بیرون زده در قاره ها از سنگ های رسوبی هستند.

- موادی که بصورت رسوبی انباشته می شوند دارای دو منبع اصلی هستند:
- رسوباتی که از تجمع و حمل ذرات جامد حاصل از هوازدگی مکانیکی و شیمیایی بوجود می آیند. نهشته هایی که بدین طریق حاصل می شوند، تخریبی (detrital) و سنگ های رسوبی حاصل از آن ها را سنگ های رسوبی تخریبی (detrital sedimentary rocks) می نامند.
 - دومین منبع اصلی رسوبات مواد محلول است که عمدتاً بوسیله هوازدگی شیمیایی حاصل می شوند. وقتی مواد محلول بوسیله فرآیندهای آلی یا غیر آلی رسوب نمایند، آنها را رسوبات شیمیایی و سنگ های حاصل از آن ها را سنگ های رسوبی شیمیایی (chemical sedimentary rocks) می نامند.

● سنگ های رسوبی تخریبی را بر اساس اندازه ذرات تقسیم بندی می کنند:

نام سنگ	مواد تشکیل دهنده	نام رسوب و اندازه ذرات	بافت
کنگلوмера	دارای قطعات گرد شده	گراول بزرگتر از ۲ mm	تخریبی
برش	دارای قطعات زاویه دار		
ماسه سنگ کوارتزی	کوارتز غالب است	ماسه 1/16 تا 2 mm	
آرکوز	کوارتز همراه مقدار قابل توجهی فلدسپات		
گری وک	کوارتز همراه مقدار قابل توجهی فلدسپات، رس و قطعات سنگی		
شیل	به ورقه های نازکی تبدیل می شود	گل کوچکتر از 1/16 mm	
گیلسنگ	به صورت تکه یا قطعات جدا می شود		

		U.S. standard sieve mesh	millimetres	phi (ϕ) units	Wentworth size class		
Gravel			4,096	-12			
			1,024	-10	boulder		
			256	256	-8		
			64	64	-6	cobble	
			5	4	-4	pebble	
			6	3.36	-1.75		
			7	2.83	-1.5	granule	
			8	2.38	-1.25		
			10	2.00	2	-1.0	
			12	1.68	-0.75		
Sand			14	1.41	-0.5	very coarse sand	
			16	1.19	-0.25		
			18	1.00	1	0	
			20	0.84	0.25		
			25	0.71	0.5	coarse sand	
			30	0.59	0.75		
			35	0.50	1/2	1.0	
			40	0.42	1.25		
			45	0.35	1.5	medium sand	
			50	0.30	1.75		
			60	0.25	1/4	2.0	
			70	0.210	2.25		
			80	0.177	2.5	fine sand	
			100	0.149	2.75		
			120	0.125	1/8	3.0	
			140	0.105	3.25		
			170	0.088	3.5	very fine sand	
			200	0.074	3.75		
	230	0.0625	1/16	4.0			
	270	0.053	4.25				
	325	0.044	4.5	coarse silt			
Mud	Silt		0.037	4.75			
			0.031	1/32	5.0		
			0.0156	1/64	6.0	medium silt	
			0.0078	1/128	7.0	fine silt	
			0.0039	1/256	8.0	very fine silt	
			0.0020		9.0		
Mud	Clay		0.00098	10.0			
			0.00049	11.0	clay		
			0.00024	12.0			
			0.00012	13.0			
			0.00006	14.0			

Source: Adapted with the permission of Simon & Schuster from the Macmillan College text *Principles of Sedimentology and Stratigraphy* by Sam Boggs. Copyright © 1987 by Macmillan Publishing Company, Inc.

شیل: سنگی رسوبی و از سیلت و ذراتی به اندازه رس ساخته شده است. این سنگ های دانه ریز، بیش از نصف تمام سنگ های رسوبی را تشکیل می دهند. اندازه ذرات این سنگ ها به قدری کوچک هستند که بدون بزرگنمایی زیاد نمی توان آنها را تشخیص داد. شیل ها، عموماً سیمان محکمی نداشته و به آسانی خرد می شوند. دانه های تشکیل دهنده شیل نسبت به دیگر ذرات سازنده سنگ های رسوبی، اطلاعات کمی از نظر تاریخ زمین شناسی و تشکیل شان ارائه می دهند. شیل ها در محیط های نسبتاً آرام و جریان های غیرآشفته رسوب کرده و از مهم ترین سنگ منشاء های هیدروکربوری محسوب می شوند.





- ماسه سنگ: به سنگی اطلاق می شود که اکثر دانه های آن به اندازه ماسه باشد. بعد از شیل، ماسه سنگ ها را باید فراوانترین سنگ های رسوبی به شمار آورد که مجموعاً ۲۰ درصد کل آنها را تشکیل می دهند. اشکال دانه های ماسه در کشف تاریخ زمین شناسی ماسه سنگ ها بسیار قابل توجه است. منشاء و تاریخ زمین شناسی یک ماسه سنگ غالباً با بررسی جورشدگی، گردشدگی و ترکیب کانی شناسی ذرات تشکیل دهنده سنگ تعیین می شود.





0 1 Inch
0 1 2 cm

- کنگلومرا: عمدتاً از قلوه سنگ ترکیب یافته اند. اصولاً ذرات کنگلومرا بزرگ بوده و می توان نوع سنگ های متشکله آن ها را شناسایی کرد. قلوه سنگ ها در محیط های مختلفی تجمع می یابند و معمولاً نشانه ای از دامنه های پرشیب و یا جریان های بسیار آشفته هستند. اگر ذرات بزرگ در عوض گرد بودن زاویه دار باشند، سنگ را برش گویند.







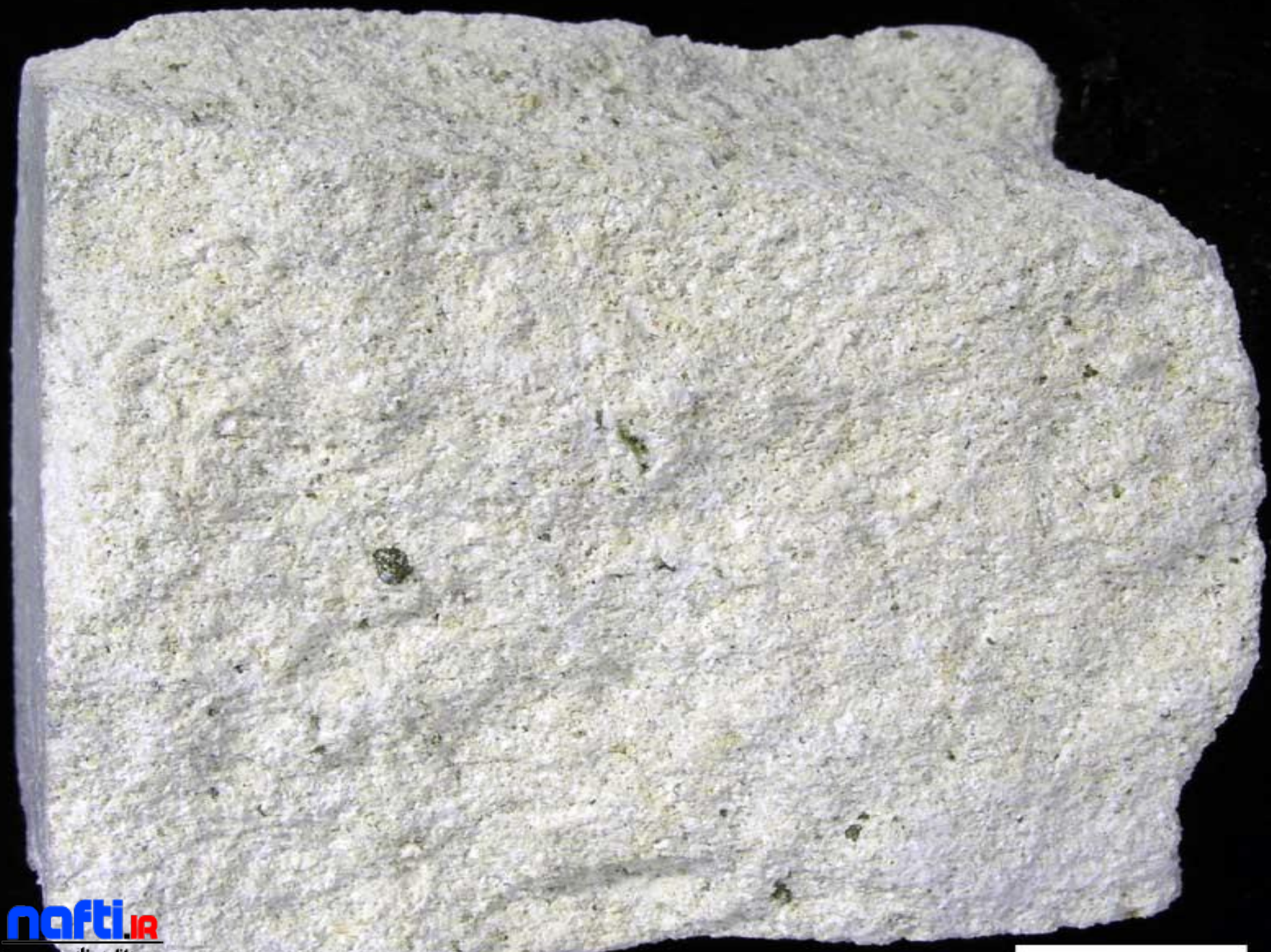
کنگلومرای بختیاری



سنگ های رسوبی شیمیایی:

- سنگ آهک: در حدود ۱۰ درصد از حجم کل سنگ های رسوبی را سنگ آهک (Limestone) تشکیل می دهد. این سنگ از کانی کلسیت (CaCO_3) ترکیب یافته که به طریق غیر آلی و یا در نتیجه فرآیند های شیمیایی بوجود می آید. سنگ آهک هایی که منشاء بیوشیمیایی دارند، بسیار فراوانند. در حدود ۹۰ درصد از کل سنگ آهک های دنیا، منشاء بیوشیمیایی دارند.







سنگ آهک

سازند سروک



- دولومیت: بسیار شبیه سنگ آهک است و از کانی دولومیت یعنی کربنات کلسیم و منیزیم ساخته شده است. اکثر دولومیت ها هنگامی تشکیل می شوند که منیزیم جانشین کربنات کلسیم سنگ آهک شود.







سنگ های دگرگون:

سنگ مادر اولیه	محیط دگرگونی	بافت	سنگ دگرگونی
شیل	درجه متوسط تا بالا	برگواره	میکا شیست
گرانیت، شیل، آندزیت	درجه بالا	برگواره	گنایس
سنگ آهک و دولومیت	درجه پایین تا بالا	نابرگواره	مرمر
ماسه سنگ کوارتزدار	درجه متوسط تا بالا	نابرگواره	کوارتزیت

کانی شناسی

● تعریف کانی: کانی ماده ای جامد، همگن و طبیعی، با ترکیب شیمیایی معین (اما به طور کلی نا ثابت) و آرایش اتمی بسیار منظم است که به طور معمول به وسیله فرآیندهای معدنی تشکیل می شود.

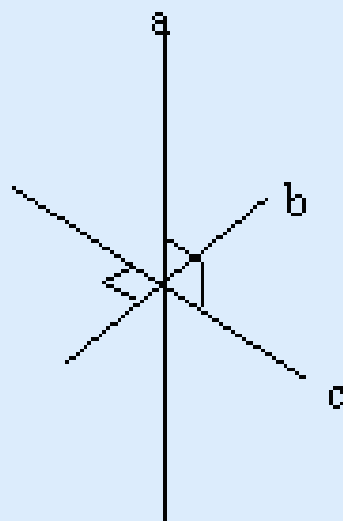
● سیستم های بلوری:

۱. تری کلینیک
۲. منوکلینیک
۳. ارتورومبیک
۴. تتراگونال
۵. هگزاگونال
۶. ایزومتربیک

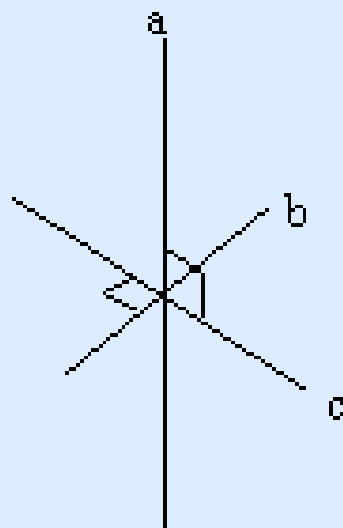
تمام بلورها به جز بلورهای متعلق به سیستم هگزاگونال دارای سه محور بلورشناسی a ، b و c هستند. زاویه بین سمت های مثبت محورها را معمولا با حروف یونانی α ، γ ، β نشان می دهند.



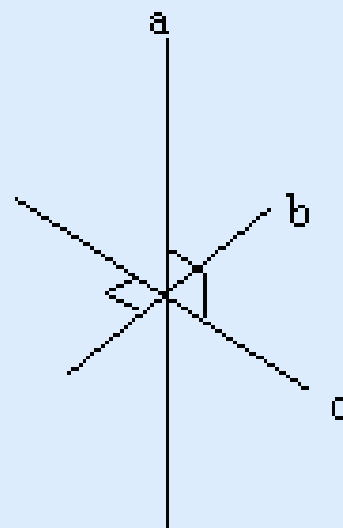
۱. تری کلینیک: سه محور نامساوی که با زاویه های مایل یکدیگر را قطع می کنند.
۲. منو کلینیک: سه محور نامساوی که دو محور نسبت به هم مایل بوده و محور سوم عمود بر صفحه دو محور دیگر است.
۳. ارتورومبیک: هر سه محور با طول های نامساوی بر یکدیگر عمود هستند.
۴. تتراگونال: هر سه محور بر هم عمود هستند. طول دو محور (محورهای افقی؛ a_1 ، a_2) مساوی، اما محور قائم کوتاهتر یا بلندتر از دو محور دیگر است.
۵. هگزاگونال: چهار محور بلورشناسی دارد؛ سه محور افقی (a_1 ، a_2 ، a_3) طولی یکسان دارند و با زاویه 120° یکدیگر را قطع می کنند. محور چهارم (قائم) طولی متفاوت دارد و بر صفحه سه محور دیگر عمود است.
۶. ایزومتریک: سه محور با طول مساوی (a_1 ، a_2 ، a_3) و عمود بر هم.



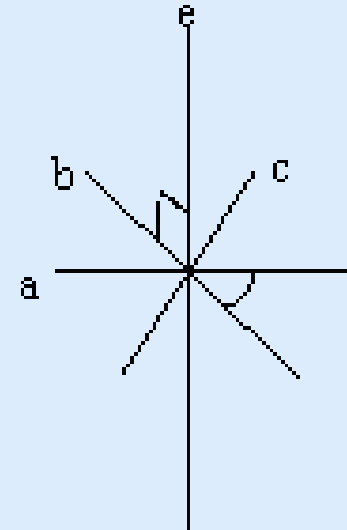
$a=b=c$
cubic



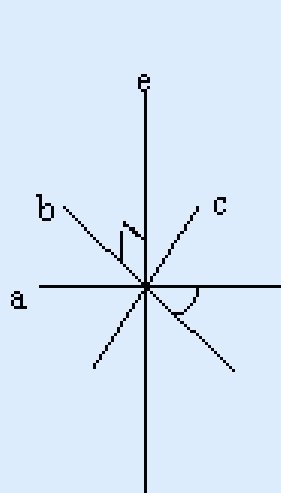
$a \neq b = c$
tetragonal



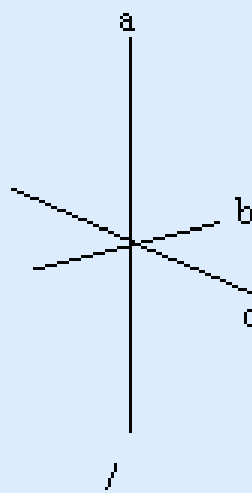
$a \neq b \neq c$
orthorhombic



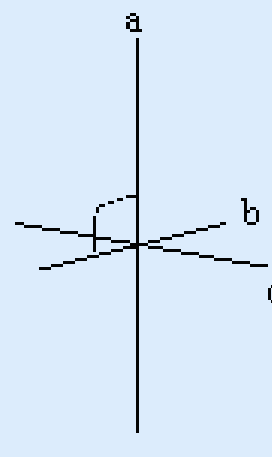
$a=b \neq c \neq E$
hexagonal
 a, b, c angles 60°



$a=b=c \neq E$
trigonal
 a, b, c angles 60°

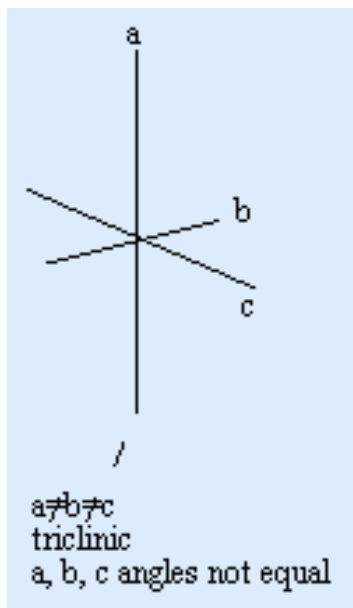


$a \neq b \neq c$
triclinic
 a, b, c angles not equal

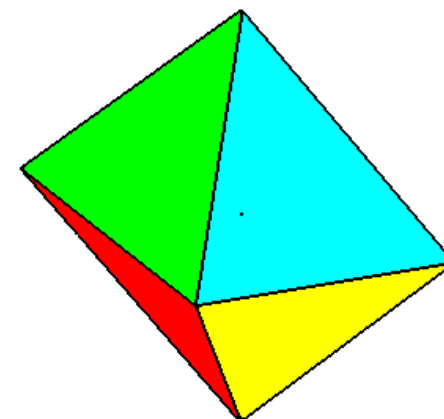
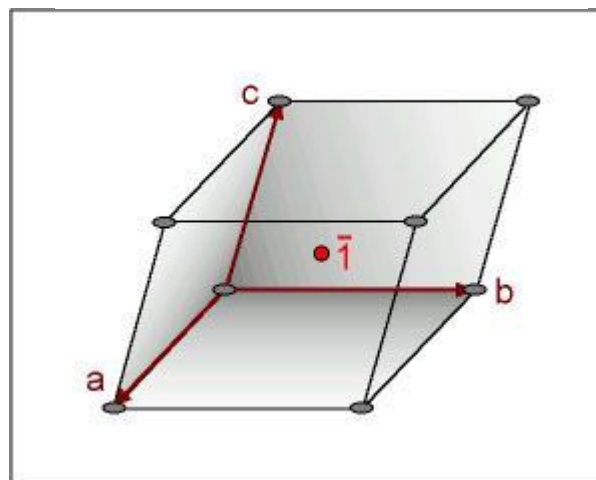
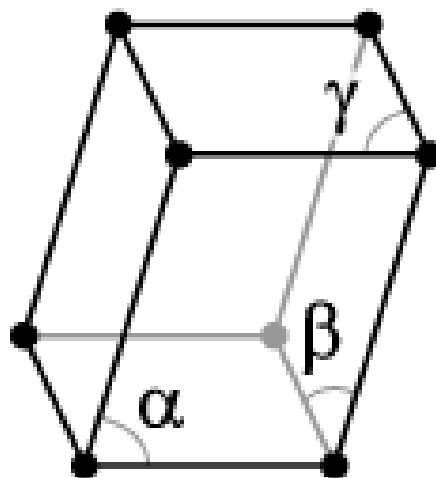


$a \neq b \neq c$
monoclinic

تری کلینیک: سه محور نامساوی که با زاویه های مایل یکدیگر را قطع می کنند.

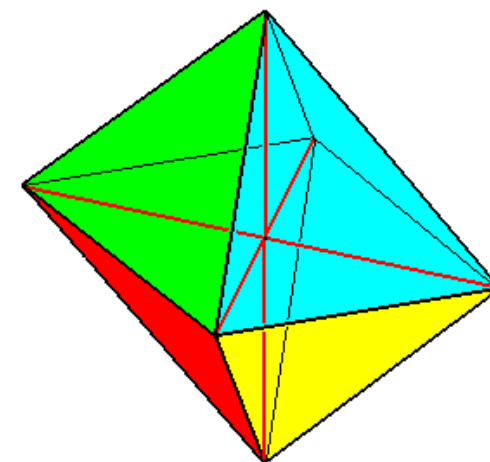


$$\alpha, \beta, \gamma \neq 90^\circ$$



triclinic bipyramid

$\bar{1}$



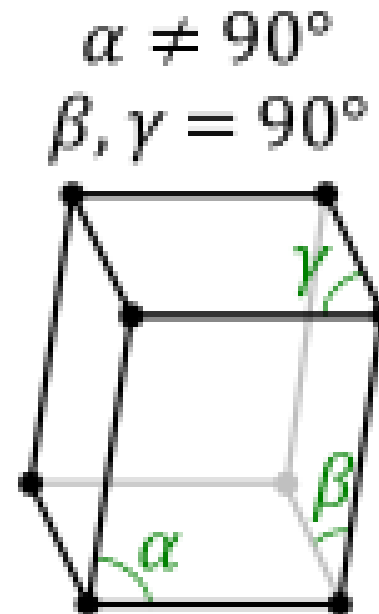
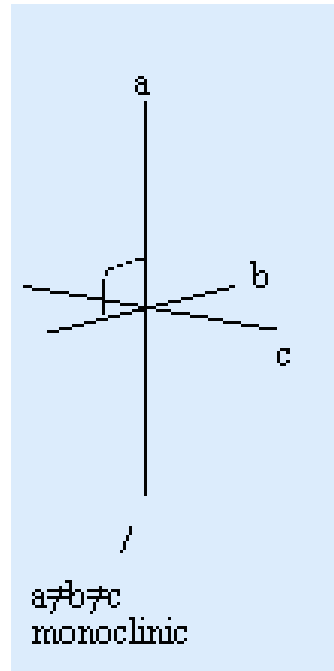
triclinic bipyramid

$\bar{1}$





منو کلینیک: سه محور نامساوی که دو محور نسبت به هم مایل بوده و محور سوم عمود بر صفحه دو محور دیگر است.



A great example of a Colemanite crystal, from one of the hottest places on Earth - Death Valley, Mojave desert, California.

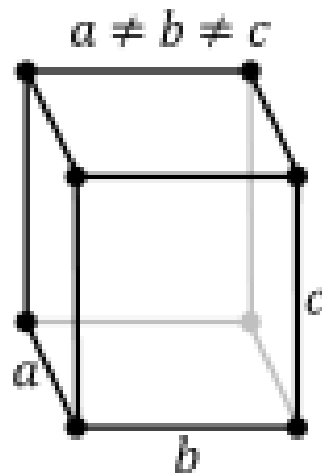
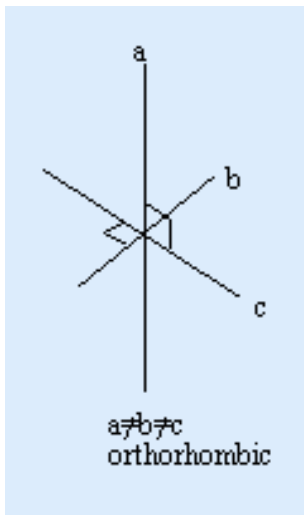


2 mm

Samarskite-(Y)

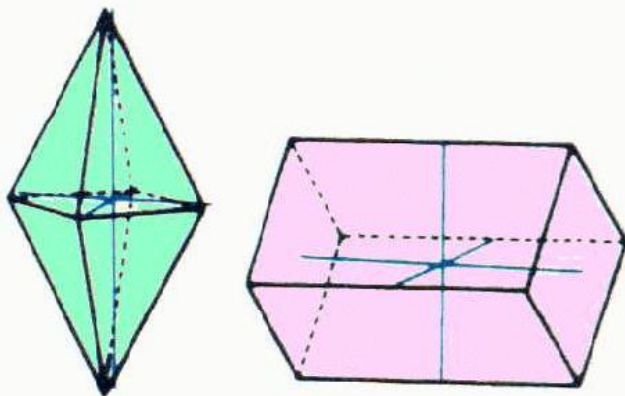


ارتورومبیک: هر سه محور با طول های نامساوی بر یکدیگر عمود هستند.



Orthorhombic System

ORTHORHOMBIC



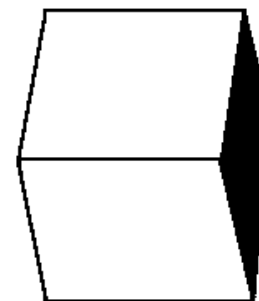
Orthorhombic systems have three unequal axes all at right angles.



Prism



Dipyramid



Prism

THE MINERAL DANBURITE

Chemistry: $\text{CaB}_2\text{Si}_2\text{O}_8$, Calcium boron silicate

Class: [Silicates](#)



TOPAZ



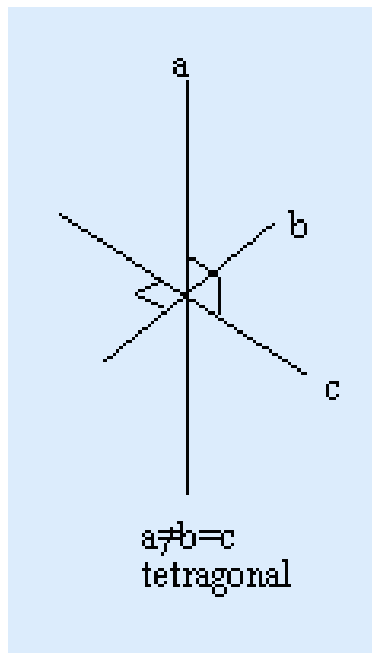
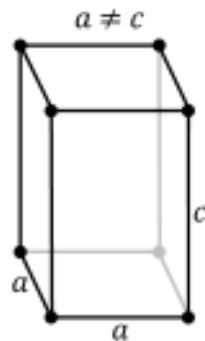
SULFUR



NATROLITE



تتراگونال: هر سه محور بر هم عمود هستند. طول دو محور (محوره‌های افقی؛ a_1 ، a_2) مساوی، اما محور قائم کوتاهتر یا بلندتر از دو محور دیگر است.



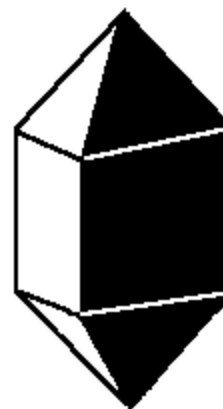
Tetragonal System



Tetragonal
Prism



Dipyramid



Pyramid
with Prism



Ditetragonal Dipyramidal Class Apophyllite



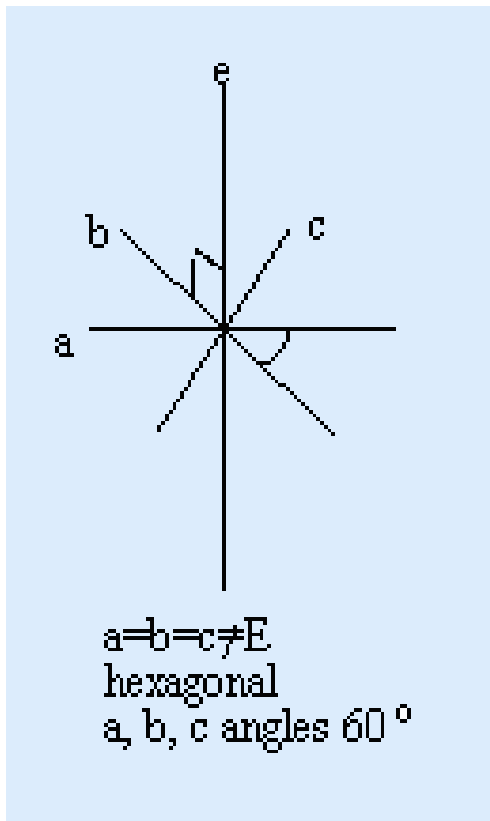
Tetragonal Trapezohedral Class Wardite



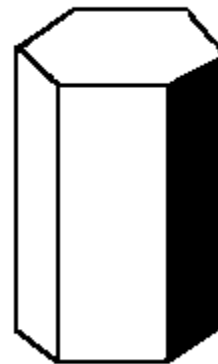
Tetragonal Pyramidal Class Wulfenite



هگزاگونال: چهار محور بلورشناسی دارد؛ سه محور افقی (a_1, a_2, a_3) طولی یکسان دارند و با زاویه 120° یکدیگر را قطع می کنند. محور چهارم (قائم) طولی متفاوت دارد و بر صفحه سه محور دیگر عمود است.



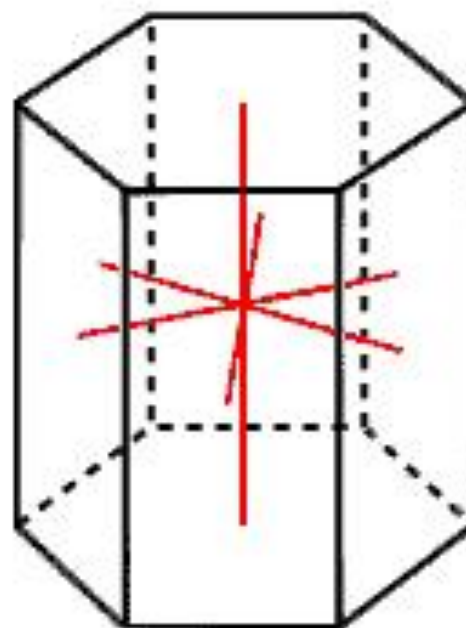
Hexagonal System



Hexagonal Prism



Hexagonal Dipyramid



Hexagonal Crystal

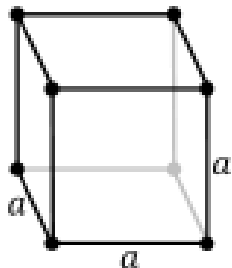
hanksite

Comments: Translucent, hexagonal crystal of hanksite.

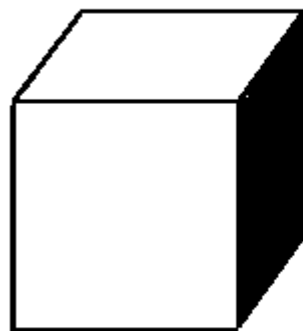
Location: Searles Lake, San Bernardino Co., California, USA. **Scale:** Crystal



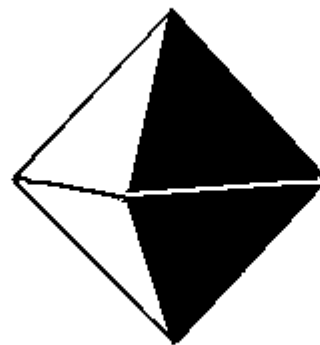
ایزومتريک: سه محور با طول مساوی (a_1 ، a_2 ، a_3) و عمود بر هم.



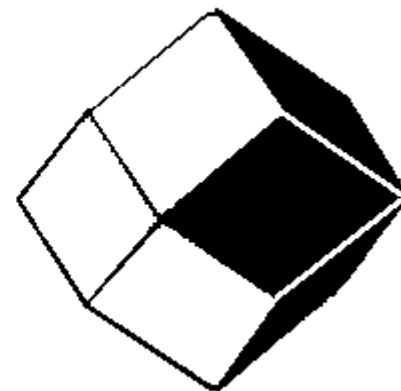
Isometric System



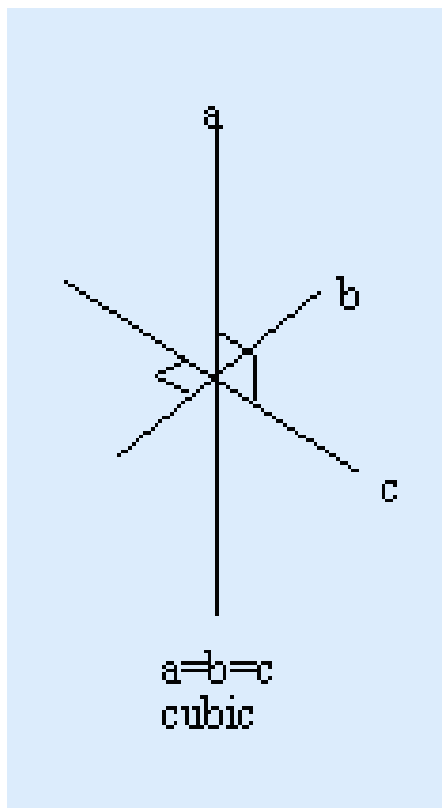
Cube



Octahedron



Dodecahedron



$a=b=c$
cubic

Pyrite



Garnet



Pollucite



Diamond

A natural crystal



- نیروهای پیوندی در بلورها: نیروهای موجود در بلورها به یکی از پنج نوع اصلی پیوند، یعنی پیوند یونی، کووالانسی، فلزی، وان دروالسی و هیدروژنی تعلق دارند. باید در نظر داشت که این رده بندی ثابت نبوده و حالت های میانی یا ترکیبی بین تمام انواع بلور مجو دارد. بر هم کنش الکتریکی یون ها یا اتم های تشکیل دهنده واحدهای ساختاری، خصوصیات بلور حاصل را تعیین می کند.
- پیوند هیدروژنی در هیدروکسیدهایی رایج است. همچنین در بسیاری از سیلیکات های لایه ای مانند میکا و کانی های رسی که گروه های هیدروکسیل دارند، وجود دارد.

- طبقه بندی کانی ها بر مبنای ترکیب شیمیایی و ساختار درونی عبارتند از:

- عناصر آزاد:

- فلزها: طلا، نقره، مس، آهن
- شبه فلزها: آرسنیک
- نافلزها: گوگرد، الماس و گرافیت

- سولفیدها: فرمول عمومی سولفیدها X_mZ_n است که X عناصر فلزی و Z عناصر نافلزی را نشان می دهد. مانند پیریت FeS_2

- سولفوسالت ها: واژه سولفوسالت برای مشخص کردن دسته خاصی از کانی های گوگرد نا اکسیده که از نظر ساختاری با سولفیدها تفاوت دارند، به کار می رود. سولفوسالت ها معمولا به صورت کانی های فرعی در رگه های گرمابی همراه با سولفیدهای رایج تر یافت می شوند. مانند انارژیت Cu_3AsS_4

● اکسیدها:

- ساده و چند گانه: کانی های اکسیدی ترکیب هایی طبیعی را در بر می گیرد که در آن ها اکسیژن با یک یا چند فلز ترکیب شده است. مانند: هماتیت Fe_2O_3 و اورانینیت UO_2

- هیدروکسیدها: ساختار همه کانی های این گروه با داشتن گروه هیدروکسیل (OH^-) باعث می شود که قدرت پیوند در این ساختارها به طور کلی ضعیف تر از اکسیدها شود. مانند: بروسیت $\text{Mg}(\text{OH})_2$

● هالیدها: رده شیمیایی هالیدها توسط وجود یون های الکترون گاتیو هالوژن؛ Cl^- ، Br^- ، F^- و I^- مشخص می شود. مانند هالیت NaCl و فلوریت CaF_2

● کربنات ها: کمپلکس های آنیونی $(CO_3)^{2-}$ در کربنات ها، واحدهای پیوند یافته قوی بوده و اکسیژن ها را با یکدیگر به اشتراک نمی گذارند. گروه های مثلثی کربنات، واحد های اساسی ساختار همه کانی های کربناتی بوده و تا حد زیادی خواص این گروه را تعیین می کند. کربنات ها به ۳ گروه تقسیم بندی می شوند:

- گروه کلسیت (هگزاگونال): کلسیت $CaCO_3$ ، منیزیت $MgCO_3$

- گروه آراگونیت (ارتورومبیک): آراگونیت $CaCO_3$

- گروه دولومیت (هگزاگونال): دولومیت $CaMg(CO_3)_2$

● نیترات ها: کانی های این گروه از نظر ساختاری به کربنات ها شبیه بوده و گروه های

مثلثی $(NO_3)^{-1}$ صفحه ای آن شبیه گروه $(CO_3)^{2-}$ است. مانند نیترات ها $NaNO_3$

- بورات ها: واحد های BO_3 به شکل زنجیره، ورقه ورقه و گروه های چند گانه مجزا هستند. (همانند SiO_4)

- سولفات ها: گروه های آنیونی SO_4^{2-} واحد های اساسی ساختار کانی های سولفاتی هستند. مانند: باریت (BaSO_4)، انیدریت (CaSO_4)، ژیپس ($\text{CaSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$)

- فسفات ها: کمپلکس آنیونی فسفاتی PO_4^{3-} در همه فسفات ها به عنوان واحد ساختاری اساسی عمل می کند.

- تنگستات ها

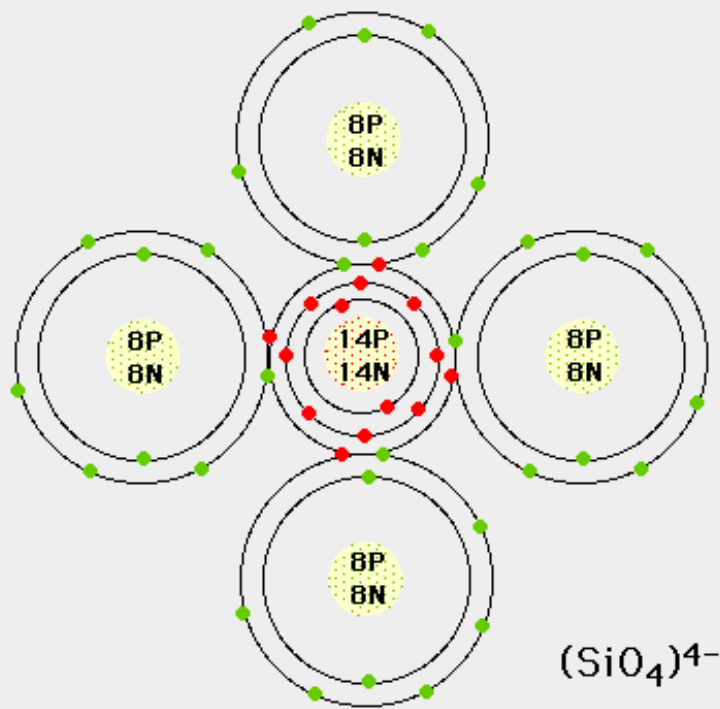
- سیلیکات ها: اهمیت گروه کانی های سیلیکاتی بیش از گروه های دیگر است؛ چرا که حدود ۲۵ درصد از کانی های شناخته شده و تقریبا ۴۰ درصد از کانی های رایج، سیلیکاتی هستند. همه کانی های سنگ های آذرین به جز چند مورد، سیلیکاتی بوده و بنابراین افزون بر ۹۰ درصد از پوسته زمین را تشکیل می دهند.

وقتی درصد وزنی میانگین هشت عنصر رایج پوسته زمین را بر حسب درصد اتمی محاسبه می کنیم، در می یابیم که از هر ۱۰۰ اتم، ۶۲.۵ اتم **O**، ۲۱.۲ اتم **Si**، و ۶.۵ اتم **Al** است. **Fe**، **Mg**، **Ca**، **Na** و **K** هر کدام حدود ۲ تا ۳ اتم خواهند داشت.

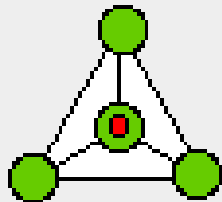
- واحدهای بنیادین ساختار تمام سیلیکات ها از چهار O^{2-} در گوشه های یک چهار وجهی منظم که یک Si^{4+} مرکزی را احاطه کرده، تشکیل شده است.

- پیوند حاصله میان Si^{4+} و O^{2-} ها، ۵۰ درصد یونی و ۵۰ درصد کووالانسی است. اشتراک اکسیژن ممکن است شامل یک، دو، سه یا هر چهار یون اکسیژن موجود در چهار وجهی شود که این امر دلیل تنوع آرایش های ساختاری است.

Isolated Silicates



Arrangement of silica tetrahedra



Oxygen anion

Silicon cation

Formula of complex ion

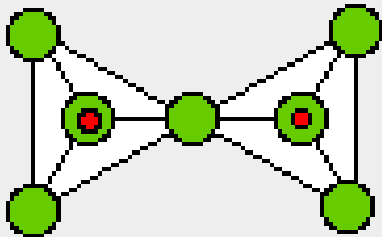


Common minerals

Olivine
Garnet
Kyanite
Sillimanite
Andalusite
Staurolite

Double Silicates

Arrangement of
silica tetrahedra



Formula of
complex ion

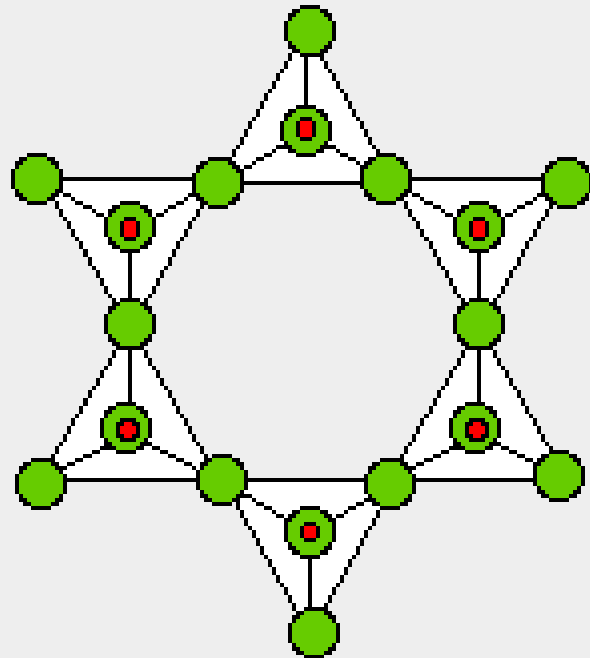


Common minerals

Epidote

Ring Silicates

Arrangement of
silica tetrahedra



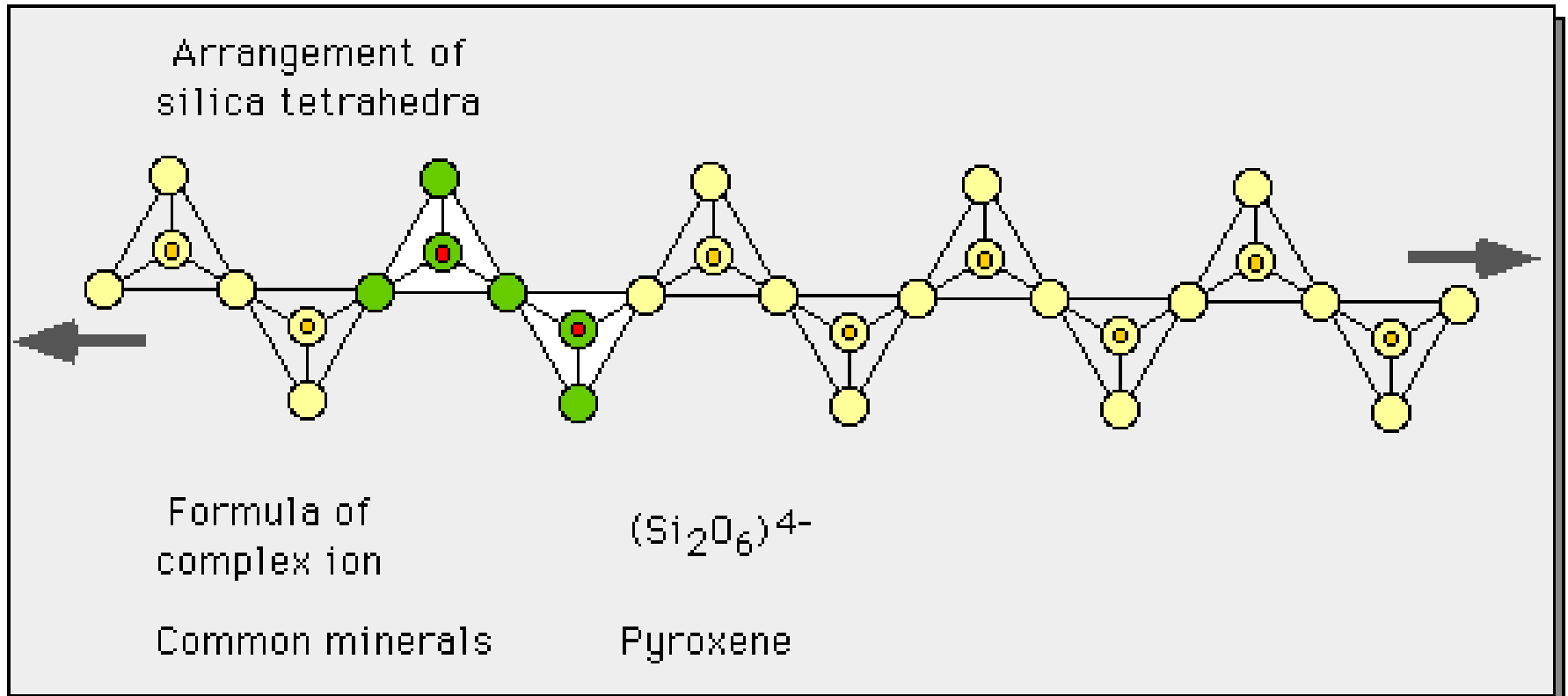
Formula of
complex ion



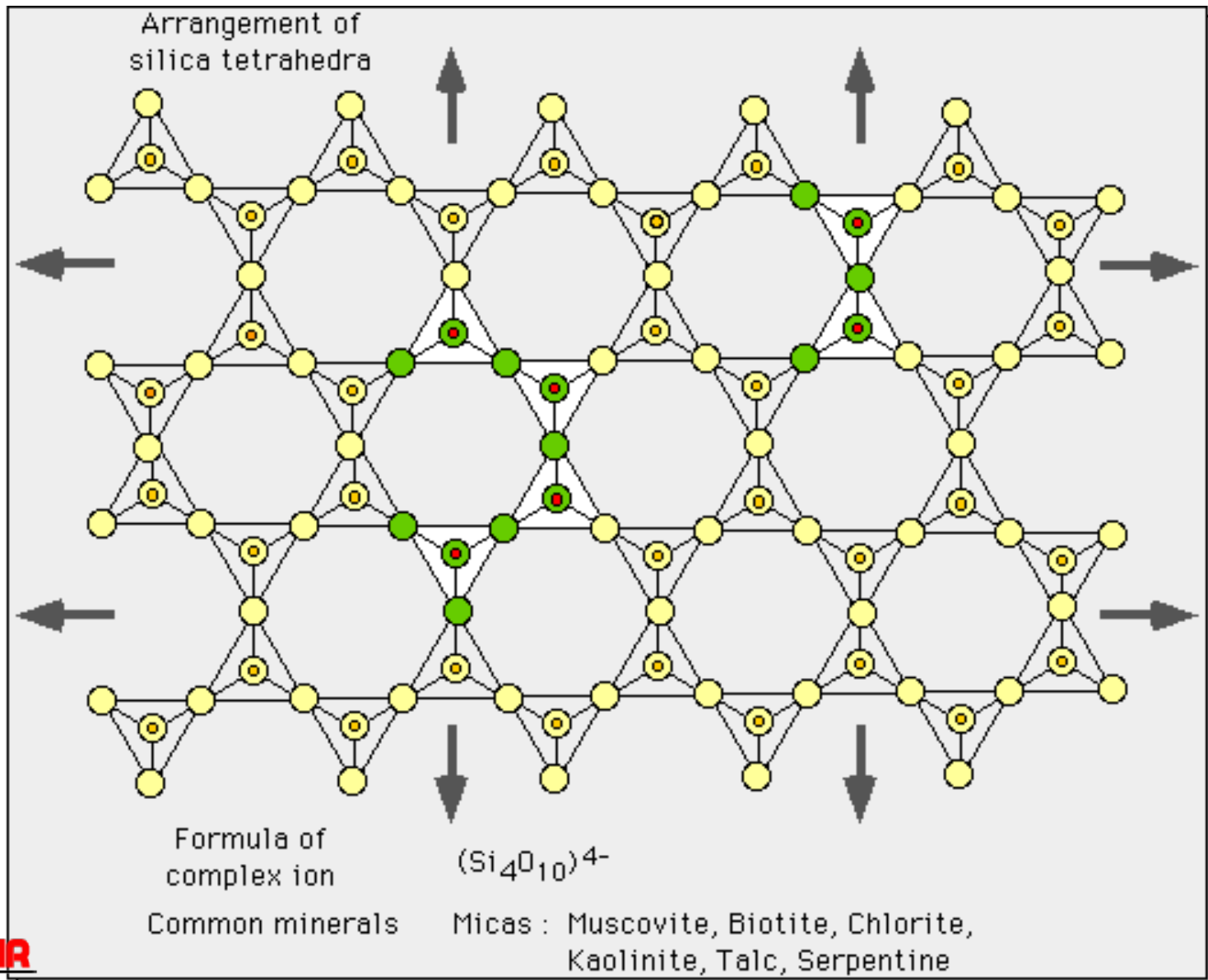
Common minerals

Tourmaline
Beryl

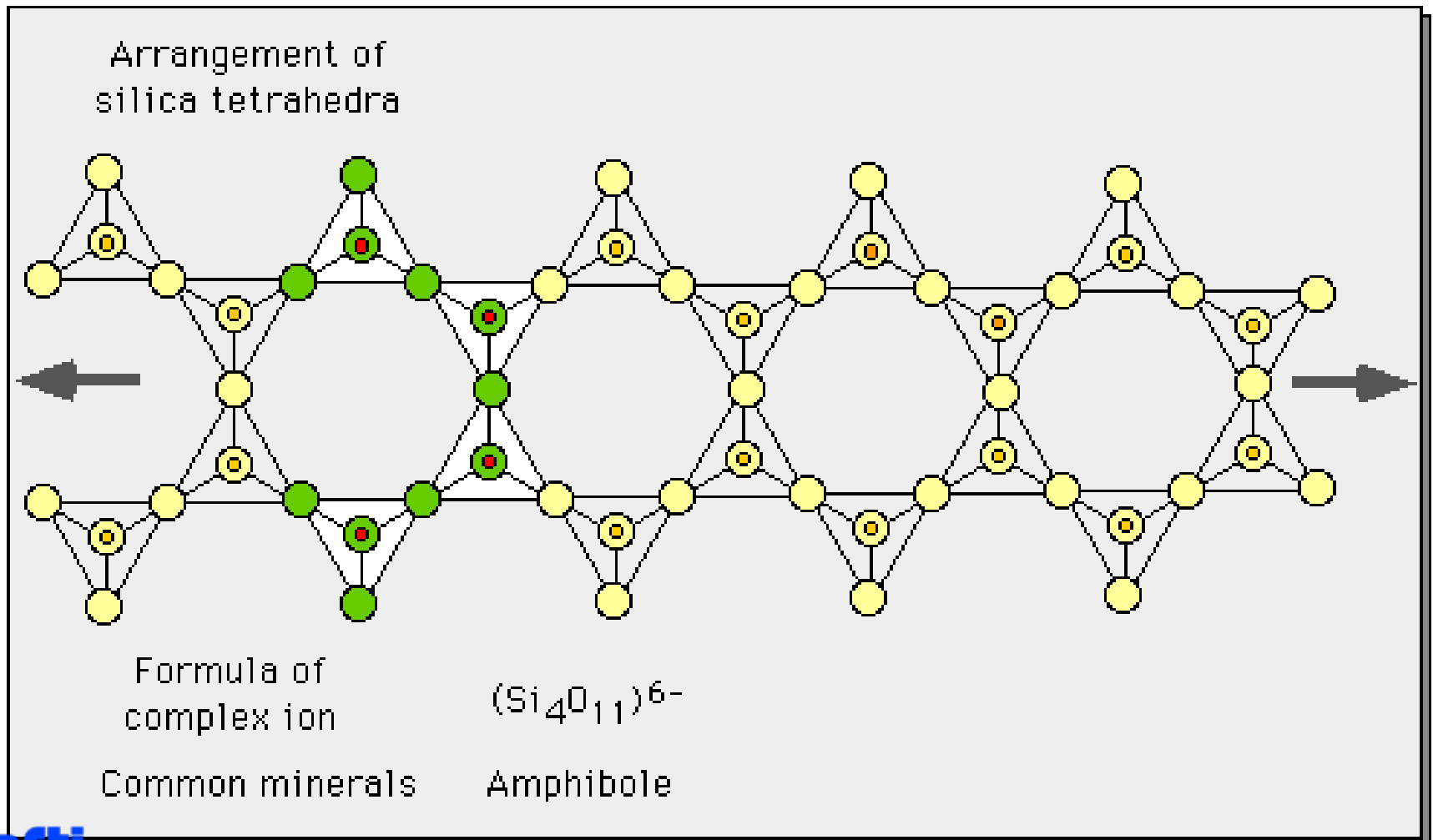
Chain Silicates



sheet silicates



Double chain silicates



معرفی کانی های مهم و کاربردی در مهندسی نفت

نام کانی: تالک (Talc)

$Mg_3Si_4O_{10}(OH)_2$

رنگ: سبز، خاکستری، سفید یا سفید نقره ای
رنگ خاکه: سفید

جلاء: مرواریدی تا چرب

خواص ویژه: دارای لمس **چرب** بوده و تا حدی نیز **انعطاف پذیر** است.
پیدایش: کانی ثانویه حاصل از تجزیه سیلیکات های منیزیوم نظیر الیوین و پیروکسن و آمفیبول است.

سختی (H): 1

وزن مخصوص (G): 2.7-2.8

سیستم (Sys): مونوکلینیک (Mon)







Talc is a magnesium hydroxide powder and is the most economical filler. It is an additive used to thicken all types of resins and gelcoats and is easily applied and sanded.



Thin section Sheet silicates



نام کانی گوگرد (Sulfur) (S)

رنگ: زرد خاکستری و قرمز

رنگ خاکه: سفید

جلاء: صمغی

خواص ویژه: **رنگ** آن و **بوی** خاص گوگرد شاخص بسیار خوبی است
پیدایش: این کانی غالباً در دهانه آتشفشان ایجاد می شود و یا از اکسایش سولفیدها به دست می
آید.

سختی (H): 1.5-2

وزن مخصوص (G): 2.05-2.09

سیستم (Sys): **اورترومبیک** (Orth)





نام کانی: گرافیت (Graphite) (C)

رنگ: سیاه

رنگ خاکه: سیاه

جلاء: فلزی

خواص ویژه: لمس چرب، ورقه ورقه می شود و در اسید غیر قابل حل است.
پیدایش: غالباً در سنگ های دگرگونی از قبیل شیست ها و سنگ های آهک بلورین پدید می آید.

سختی (H): 1-2

وزن مخصوص (G): 2.23

سیستم (Sys): هگزاگونال (Hex)





Mineral Characteristic	What the mineralogists say	Kid's Guide: What it REALLY means!
Chemical Symbol	C	It only has carbon in it.
Color	Black or gray	These are graphite's usual colors.
Streak	Black gray to brownish gray	If you crushed graphite, it would become a black-gray or brownish-gray dust. It is one way that scientists identify it.
Transparency	Opaque	You can't see through it.
Luster	Metallic to dull	If you shine a light on it, it would have a dull shine like dirty metal.
Cleavage	Perfect in 1 direction	If you broke graphite, it would break smoothly into sheets.
Fracture	Flaky	If it is broken into smaller pieces, it will be flaky or sheet-like.
Magnetism	None	It will not attract, or be attracted to, a magnet
Hardness	1 - 2	It is a soft metal.
Specific gravity	2.2	If you held a piece of it, it would seem light for its size.
Crystal Shape	Hexagonal	

نام کانی: ژیپس (Gypsum)

$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

رنگ: سفید، خاکستری، زرد قهوه ای - گاهی اوقات بی رنگ
رنگ خاکه: سفید

جلاء: معمولا شیشه ای و گاهی مرواریدی

خواص ویژه: در **اسید کلریدریک** حل می شود

پیدایش: به صورت گسترده در سنگ های رسوبی و به صورت لایه های ضخیم دیده می شود.

سختی (H): 2

وزن مخصوص (G): 2.32

سیستم (Sys): **مونوکلینیک** (Mon)