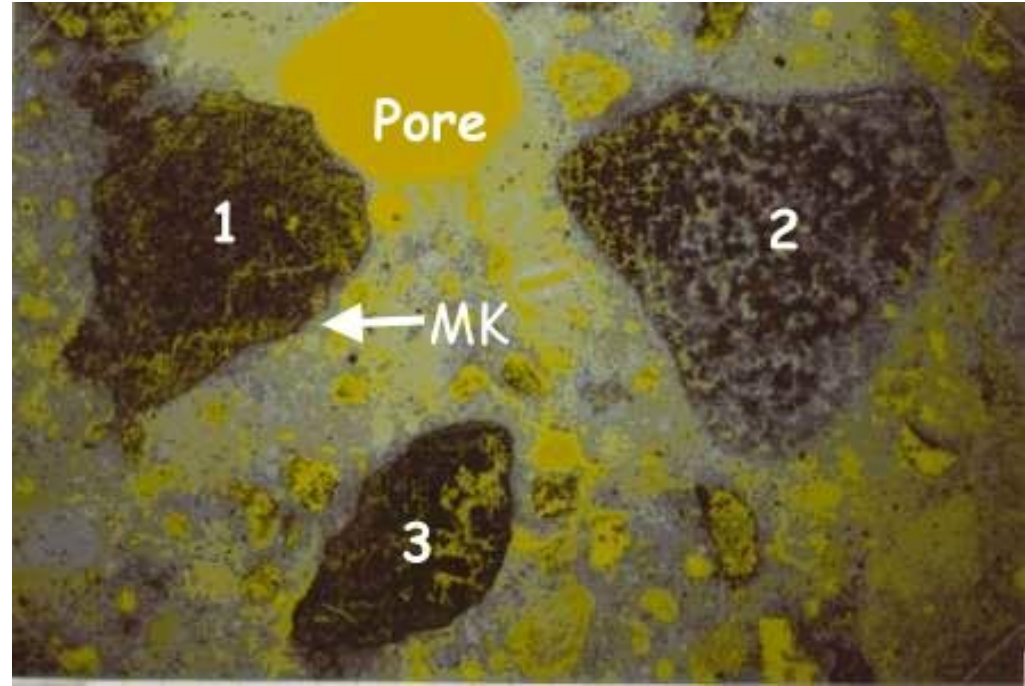


Gypsum in nature

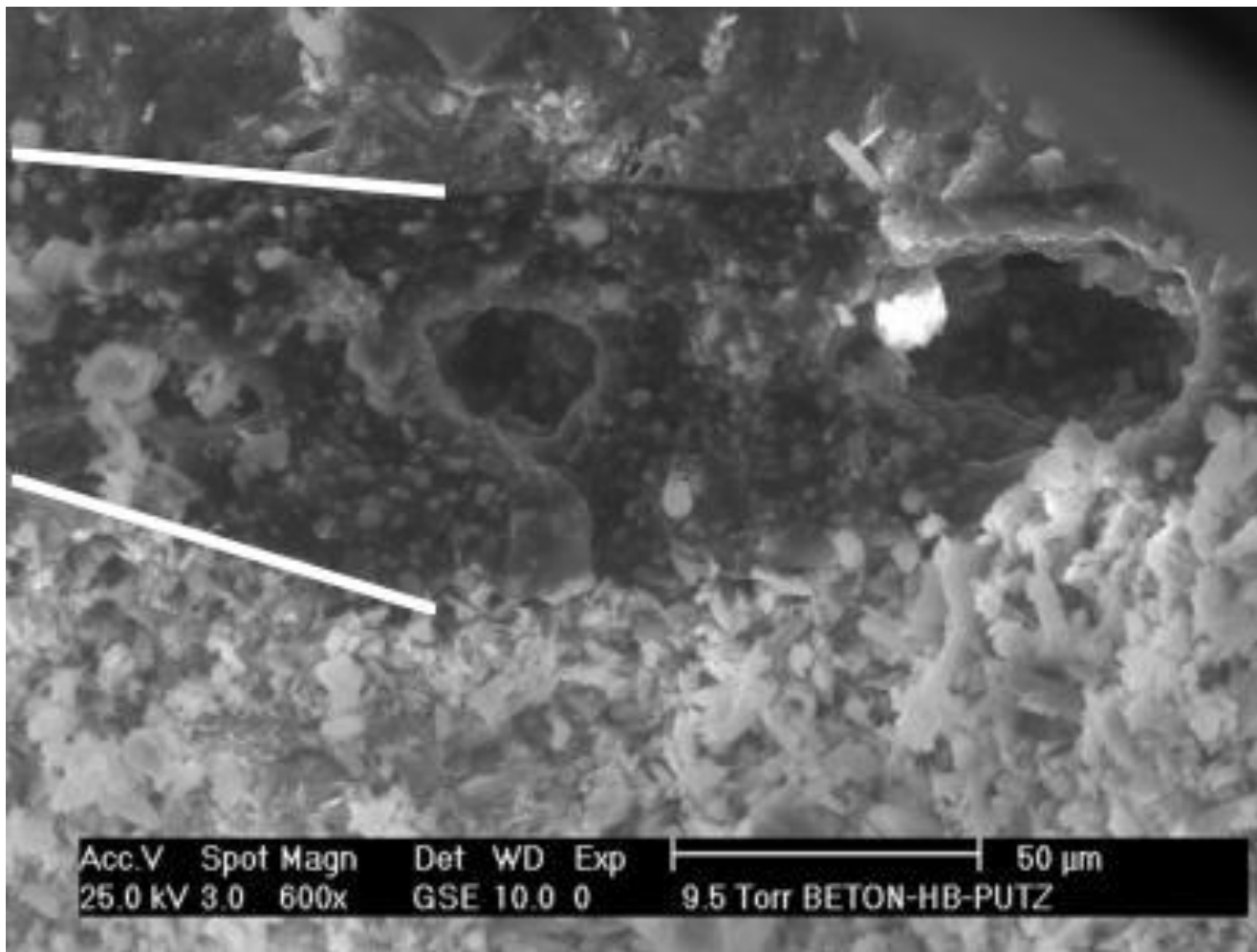
The desert White of sand (new Mexico, the USA) consists of gypsum sand
(Source of literature: Heidelberger Gips)



Thin section-microscopic illustration of a gypsum external plaster (Bad Windsheim, 19. century) in the parallel light, 30x increases (research work at the FIB)

1,2,3: gypsum aggregate grains

MK: inter+granular microcracks in gypsum grains

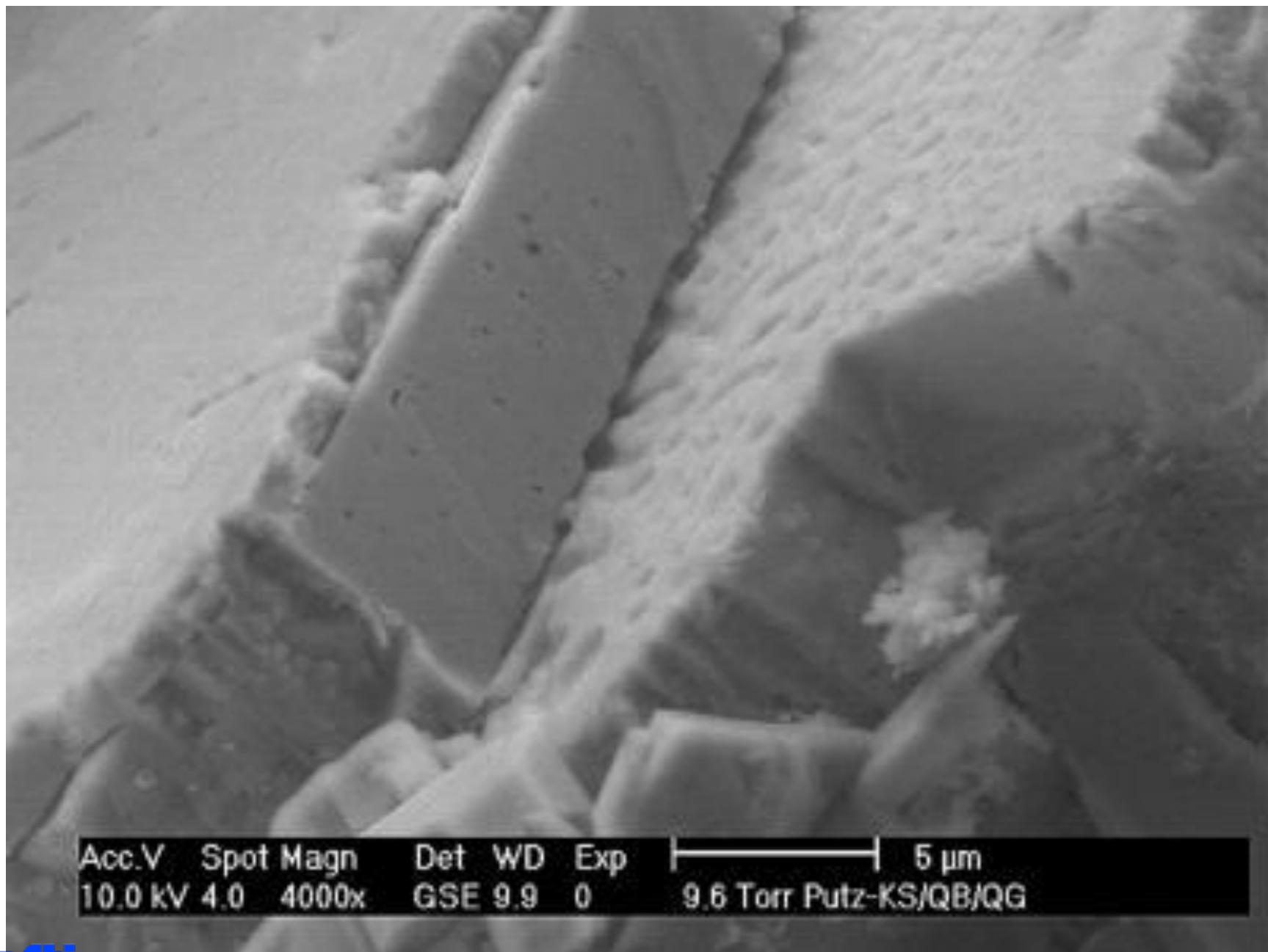


Composite of gypsum plaster on concrete in the electron microscope (ESEM):

above: concrete underground

in the middle of: adhesive agent

down: gypsum plaster (research work at the FIB)



Acc.V	Spot	Magn	Det	WD	Exp	5 μm
10.0 kV	4.0	4000x	GSE	9.9	0	9.6 Torr Putz-KS/QB/QG

Rock Gypsum



Gypsum is often found in sedimentary rocks, that once were ancient sea beds.





Rock gypsum is a chemical precipitate formed by the evaporation of concentrated solutions such as seawater. It ranges in texture from massive/granular to fibrous depending on the size and shape of the gypsum crystals.

Sediment type: chemical

Composition: gypsum

Grain Size: variable, commonly fibrous or granular and medium to fine grained

Common Sedimentary Environments: desert lakes and marine areas with high evaporation rates (often forms in same environment as rock salt)

Other Characteristics: low hardness and granular to fibrous textures



ژیپس

سازندی معادل سازند گچساران در ناحیه بندرعباس



نام کانی: هالیت (Halite) NaCl

رنگ: بیرنگ/سفید در محدوده زرد تا قرمز
رنگ خاکه: سفید یا بیرنگ
جلاء:-

خواص ویژه: مزه شور با سیستم کوییک
پیدایش: از کانی های تبخیری است و در مناطق خشک و حاره ای تشکیل می شود.

سختی (H): 2.5
وزن مخصوص (G): 2.16
سیستم (Sys): کوییک (Iso)

Halite (salt) is often found in sedimentary rocks and mined deep underground.



Rock Salt - Rock salt is composed of the mineral halite, which is just the mineralogical name for table salt. It forms naturally from the evaporation of saline lakes. Evaporite deposits are fine grained. The picture at right shows larger halite crystals



نام کانی: مس (Copper)

Cu

رنگ: در سطح تازه قرمز

رنگ خاکه: قرمز

جلاء: فلزی

خواص ویژه: توسط رنگ، وزن مخصوص بالا و قابلیت حل شدن در اسید نیتریک شناخته می شود.

پیدایش: نواحی اکسایشی مس وجود دارد.

سختی (H): 2.5-3

وزن مخصوص (G): 3.9

سیستم (Sys): کوپیک (Iso)



Pure copper powder



نام کانی: کلسیت (Calcite)

CaCO_3

رنگ: سفید تا بیرنگ خاکستری و قرمز

رنگ خاکه: سفید

جلاء: شیشه ای تا خاکی

خواص ویژه: در اسید کلریدریک به راحتی حل می شود.

پیدایش: به صورت وسیعی در سنگ های رسوبی یافت می شود.

سختی (H): 3

وزن مخصوص (G): 2.71

سیستم (Sys): هگزاگونال (Hex)

Like many minerals, calcite comes in a variety of colors.



If you find a big block of whitish mineral and want to know if it is calcite, look where it has broken.



Calcite Powder



نام کانی: انیدریت (Anhydrite)

CaSO₄

رنگ: بیرنگ، سفید و قرمز

رنگ خاکه: سفید

جلاء: شیشه ای تا مرواریدی

خواص ویژه: با جذب آب به گچ تبدیل می شود و باعث تشکیل گنندهای گچی می شود. پیدایش: در نهشته ها و کانی های تبخیری ایجاد می شود.

سختی (H): 3-3.5

وزن مخصوص (G): 2.89-2.98

سیستم (Sys): اورترومبیک (Orth)



نام کانی: آراگونیت (Aragonite) CaCO_3

رنگ: بیرنگ سفید زردکمرنگ

رنگ خاکه: سفید

جلاء: شیشه ای

خواص ویژه: در تماس با **اسید کریدریک** گاز آزاد می کند.

پیدایش: در چشمه های آب گرم و به مقدار نسبتا زیاد در اثر تخریبات شیمیایی در سنگ های منیزو دار به وجود می آید. در رسوبات با گچ و دولومیت همراه است.

سختی (H): 3.5-4

وزن مخصوص (G): 2.95

سیستم (Sys): **اورترومبیک** (Orth)





نام کانی: دولومیت (Dolomite) $\text{CaMg}(\text{CO}_3)_2$

رنگ: سفید خاکستری و قرمز

رنگ خاکه: سفید

جلاء: شیشه ای تا مرواریدی

خواص ویژه: به صورت پودری در اسید کلریدریک حل می شود رنگ شعله را **زرد نارنجی** می کند.

پیدایش: در طبقات و لایه های سنگ های رسوبی پیدا می شود.

سختی (H): 3.5-4

وزن مخصوص (G): 2.85

سیستم (Sys): **هگزاگونال** (Hex) - تری گونال

The pink color is due to a trace of manganese and there are tiny crystals of chalcopyrite on this gray limestone matrix specimen

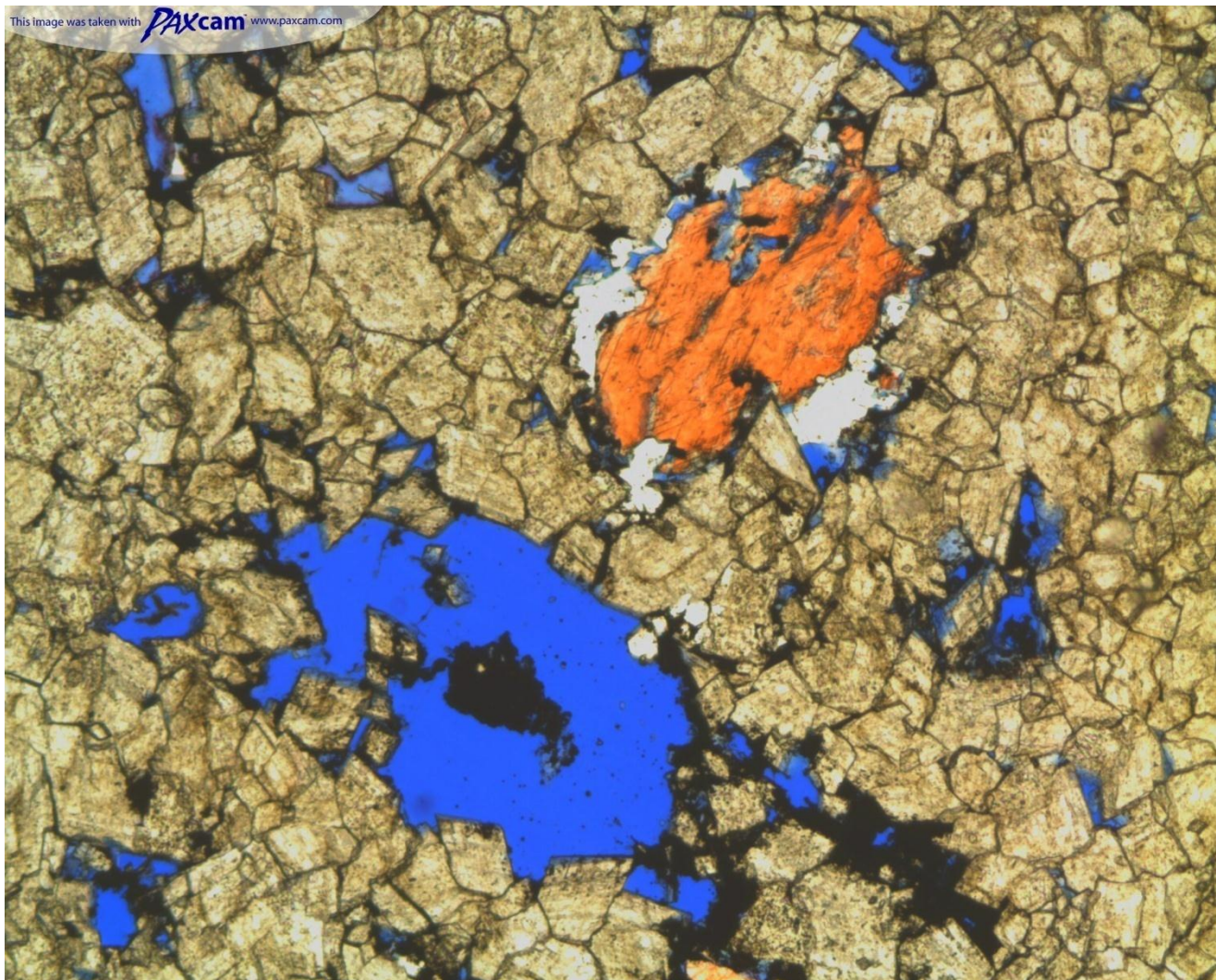


Dolomite

Place of Origin: Madura - Indonesia

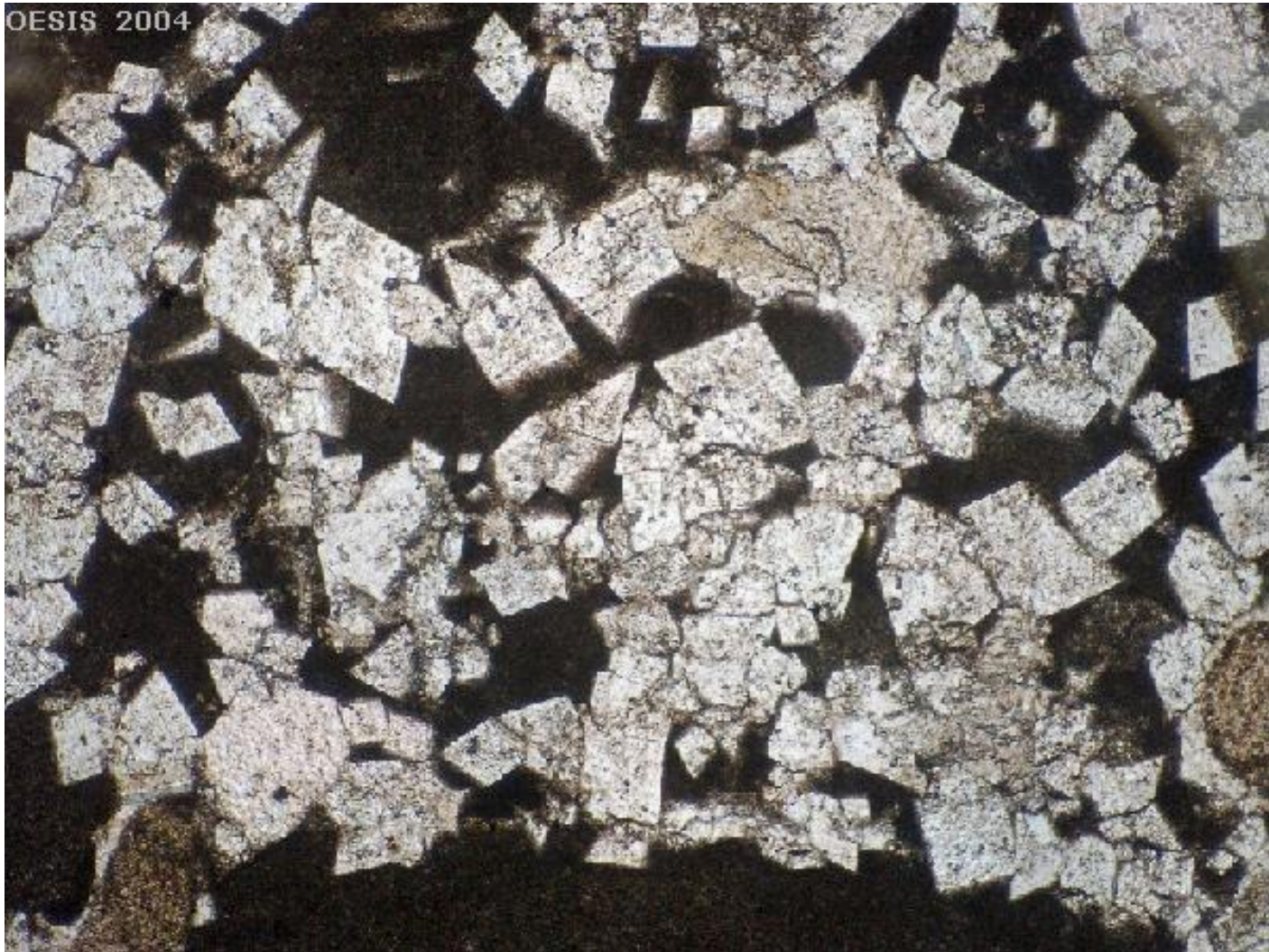


Dolomite, 4x objective



Limestone (dolomitic)

In this limestone, diamond-shaped crystals of dolomite (calcium magnesium carbonate) have grown after deposition, while the sediment was being changed into rock. They replace the fine calcium carbonate mud (dark material in the photo) that makes up the rest of the rock. Field of view 3.5 mm.



نام کانی: باریت (Barite) $BaSO_4$

رنگ: سفید زرد قرمز

رنگ خاکه: سفید

جلاء: شیشه ای

خواص ویژه: **رخ و وزن مخصوص بالا** و فرم کریستال ها
پیدایش: به عنوان یک کانی باطله (گانگ) در **رگه های هیدروترمالی** وجود دارد.

سختی (H): 3-3.5

وزن مخصوص (G): 4.5

سیستم (Sys): اورترومبیک (Orth)





نام کانی: آهن (Iron) Fe

رنگ: خاکستری تا سیاه

رنگ خاکه: خاکستری

جلاء: فلزی

خواص ویژه: به شدت **مغناطیسی** است و دارای **وزن مخصوص بالایی** می باشد. قابلیت چکش خواری دارد و در **اسید کلریدریک** حل می شود.

پیدایش: به صورت لایه های اکسیده بر روی نواحی اکسایشی نهشته های آهن وجود دارد.

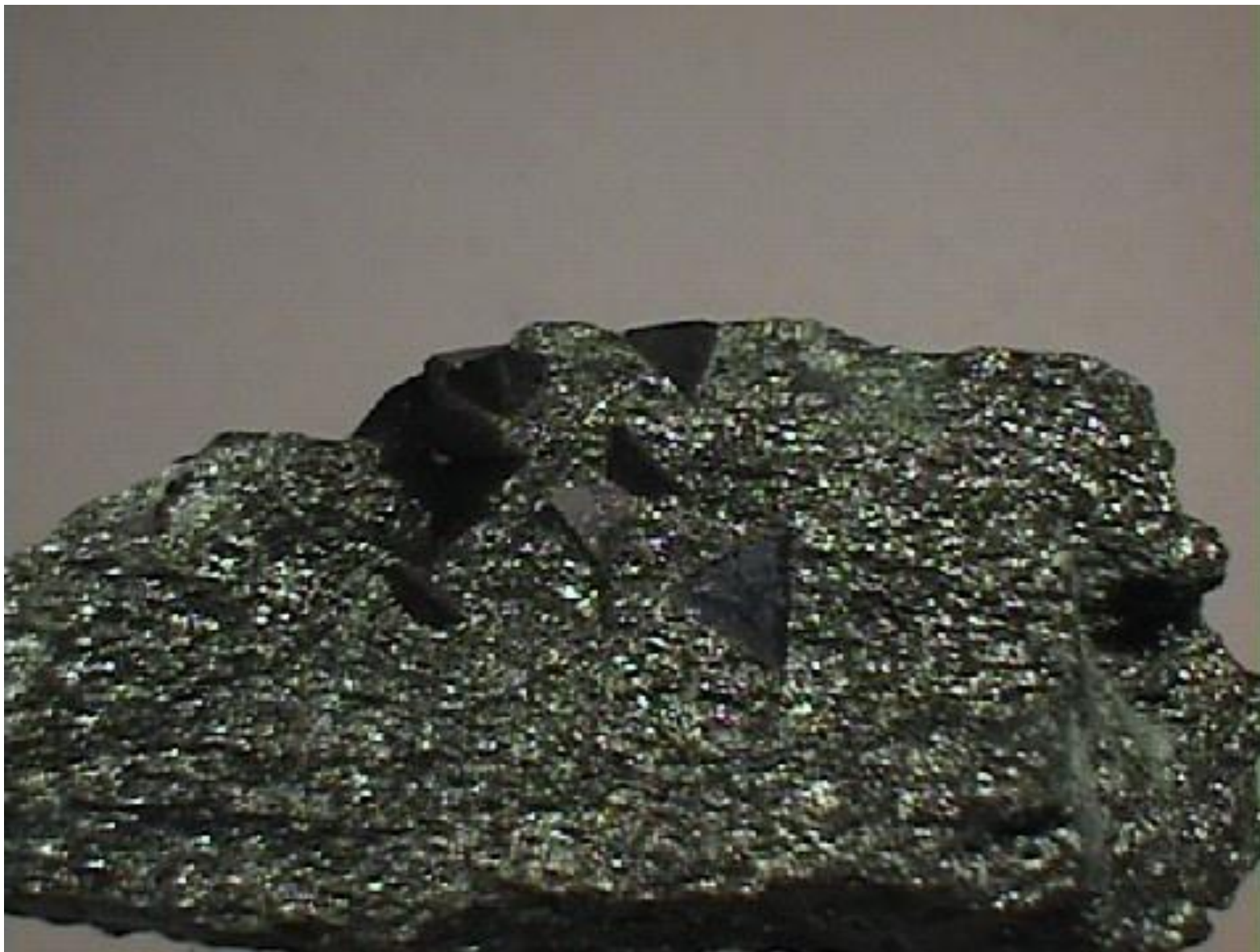
سختی (H): 4.5

وزن مخصوص (G): 7.3-7.9

سیستم (Sys): **کوییک** (Iso)

The greenish color is from reduced-iron mineral content typical of sediments deposited in a lakebed.







نام کانی: لیمونیت (Limonite) $\text{FeO,OH. nH}_2\text{O}$

رنگ: زرد قهوه ای متمایل به سیاه

رنگ خاکه: **زرد تا قهوه ای**

جلاء: شیشه ای

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

پیدایش: فرآورده هوازدگی و تخریب نهشته های حاوی آهن است.

سختی (H): 5

وزن مخصوص (G): 3.6-4

سیستم (Sys): **آمورف (Amorph)**



Limonite is the result of decomposition of iron minerals, where water, carbon dioxide, humus acid and oxygen react with the minerals and gradually transform them into limonite. It is very common, and can be found with other iron minerals such as pyrite, hematite, etc.. In addition to a source for iron, limonite is used as paint pigment and in some ceramics (for color)



نام کانی: مگنتیت (Magnetite)

Fe_3O_4

رنگ: سیاه

رنگ خاکه: سیاه

جلاء: فلزی

خواص ویژه: دارای خاصیت مغناطیسی شدید و وزن مخصوص بالا می باشد. **پودرش در اسید کلریدریک غلیظ حل شده و رنگ آن از مهم ترین شاخص های آن می باشد.**

پیدایش: یکی از اجزای سنگ های رسوبی و دگرگونی سازند های کامبرین است. در نواحی گرم و مرطوب مگنتیت به هماتیت تبدیل می شود.

سختی (H): 6

وزن مخصوص (G): 5.18

سیستم (Sys): کوبیک (Iso)





نام کانی: هماتیت (Hematite)

Fe_2O_3

رنگ: سیاه

رنگ خاکه: قهوه ای مایل به سیاه

جلاء: فلزی

خواص ویژه: در اسید کلریدریک حل می شود.

پیدایش: در شرایط هیدروترمالی به مقدار زیاد تشکیل می شود.

سختی (H): 6

وزن مخصوص (G): 5.2-5.3

سیستم (Sys): تری گونال (Trig)



نام کانی: پیریت (Pyrite)

FeS_2

رنگ: زرد کم رنگ تا پر رنگ
رنگ خاکه: سبز یا قهوه ای
جلاء: فلزی و درخشان

خواص ویژه: **وزن مخصوص بالا، سختی و رنگ آن**
پیدایش: به طور وسیعی در نواحی کانی های سولفیدی ایجاد شده و در درجه حرارت های متنوعی تشکیل می شود.

سختی (H): 6-6.5
وزن مخصوص (G): 5.02
سیستم (Sys): **کوبیک** (Iso)







coolrox.com

نام کانی: کوارتز (Quartz) SiO_2

رنگ: بی رنگ تا سفید. معمولا تابع ناخالصی ها است.
رنگ خاکه:-

جلاء: شیشه ای

خواص ویژه: **جلای شیشه ای**، **شکل کریستال ها**، **سختی و وزن مخصوص کم** و شکستگی صدفی از خواص ویژه کوارتز محسوب می شود. **فقط در اسید فلوئوریدریک** حل می شود. پیدایش: در تمامی شرایط زمین شناسی اعم از آذرین، رسوبی و دگرگونی به وجود می آید و بهترین کریستال ها در پگماتیت ها یافت می شود.

سختی (H): 7

وزن مخصوص (G): 2.65

سیستم (Sys): **هگزاگونال (Hex)**

Quartz is the common mineral form of silicon dioxide (SiO_2). It is the dominant mineral in most sands and sandstones.



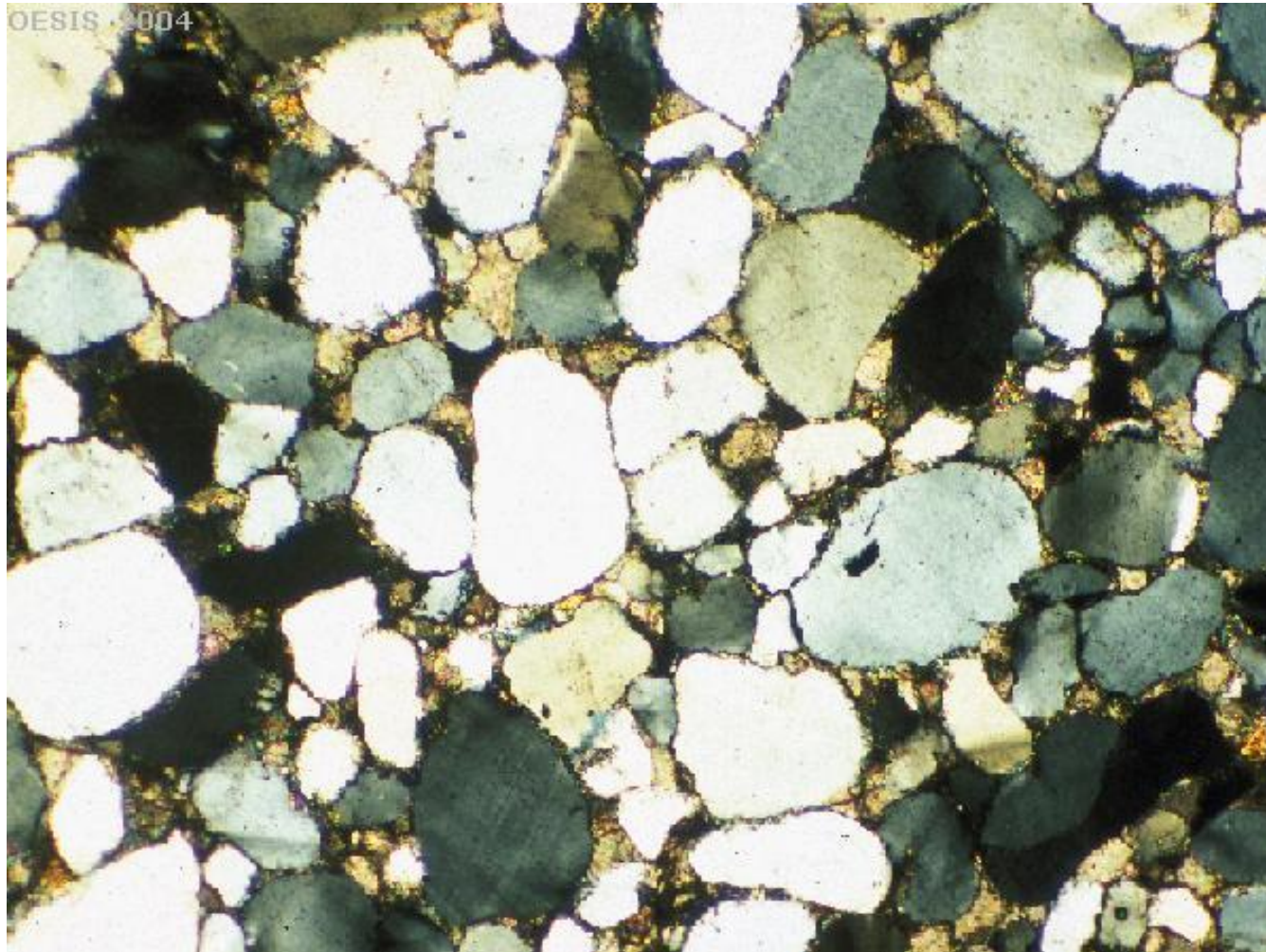




连云港市东鑫石英制品有限公司

allitoklaa.com.cn

**This sandstone is made of quite well rounded grains of quartz, cemented together by calcium carbonate. Cambrian, NW Scotland.
Field of view 3.5 mm, polarising filters.**



نام کانی: الماس (Diamond)

رنگ: زرد، سبز و قهوه ای
رنگ خاکه: -

جلاء: الماسی

خواص ویژه: هادی جریان برق **نمی باشد** و در هاون شکننده است.
پیدایش: به مقدار قابل توجه در نهشته های آبرفتی دیده می شود.

سختی (H): 10

وزن مخصوص (G): 3.51

سیستم (Sys): **کوبیک** (Iso)



Facts about diamond:

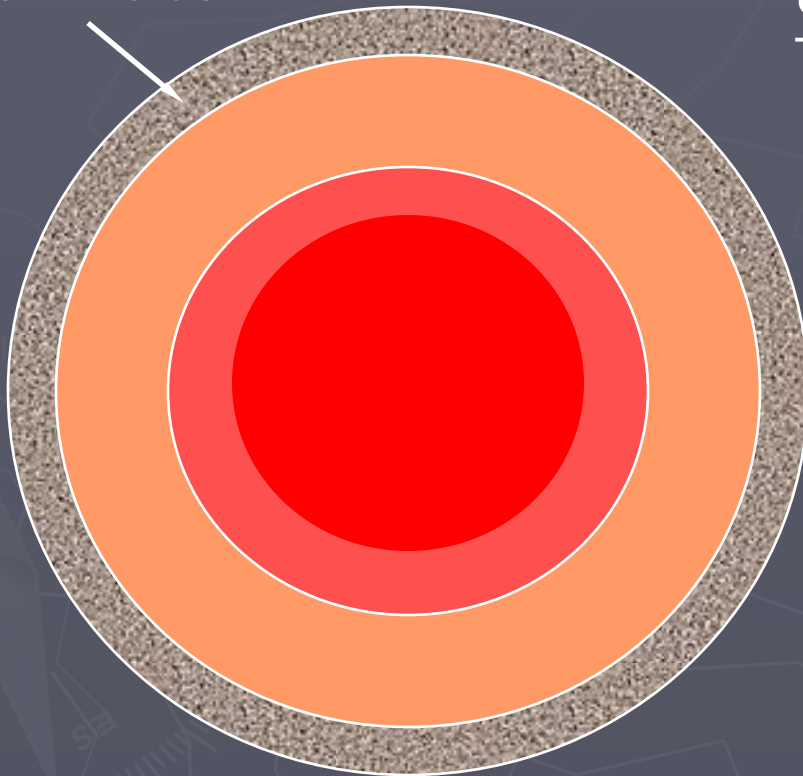
- 1) Diamond is transparent over a larger range of wavelengths than any other substance, from the ultra-violet into the far infra-red.
- 2) Diamond **conducts heat better** than any substance - five times better than the next best element, silver.
- 3) Diamond has the **highest melting point** of any substance (3820 degrees Kelvin).
- 4) Diamond's atoms are packed closer together than the atoms of any other substance.



Clay Mineralogy

Elements of Earth

8-35 km crust



12500 km dia

% by weight in crust

O	= 49.2	} 82.4%
Si	= 25.7	
Al	= 7.5	
Fe	= 4.7	
Ca	= 3.4	
Na	= 2.6	
K	= 2.4	
Mg	= 1.9	
other	= 2.6	

Soil Formation

Parent Rock

```
graph TD; PR[Parent Rock] --> RS[Residual soil]; PR --> TS[Transported soil];
```

Residual soil

~ in situ weathering (by physical & chemical agents) of parent rock

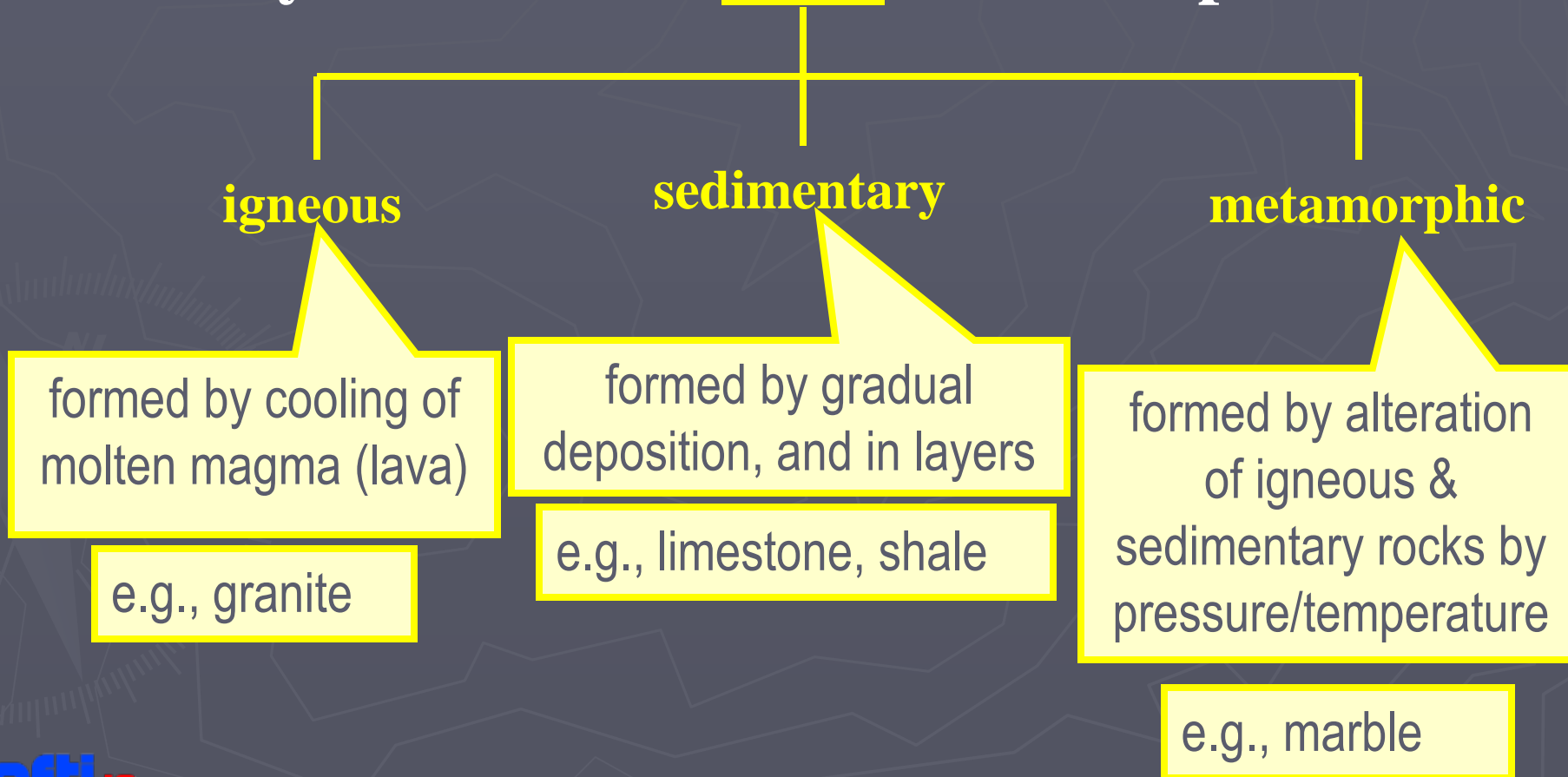
Transported soil

~ weathered and **transported** far away

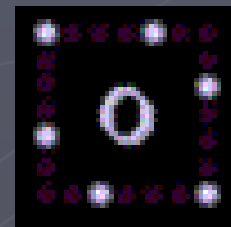
by wind, water and ice.

Parent Rock

~ formed by one of these **three** different processes

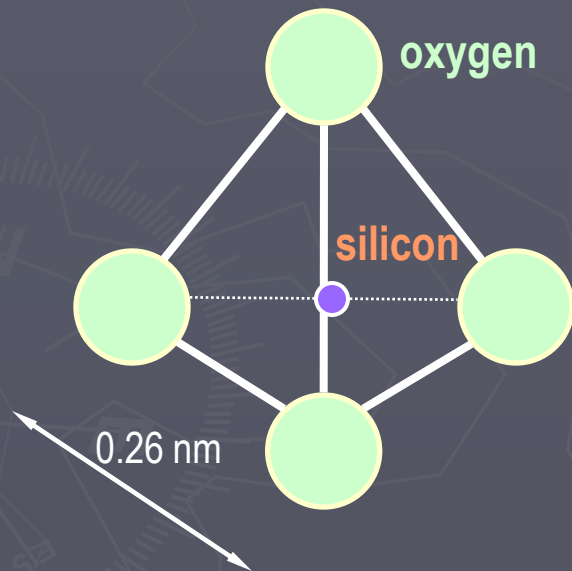


Atomic Structure

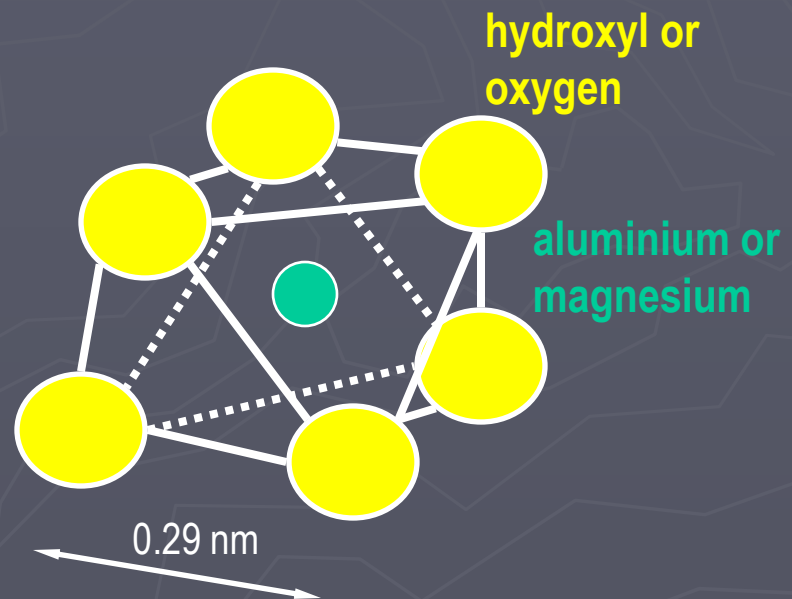


Basic Structural Units

Clay minerals are made of two distinct structural units.



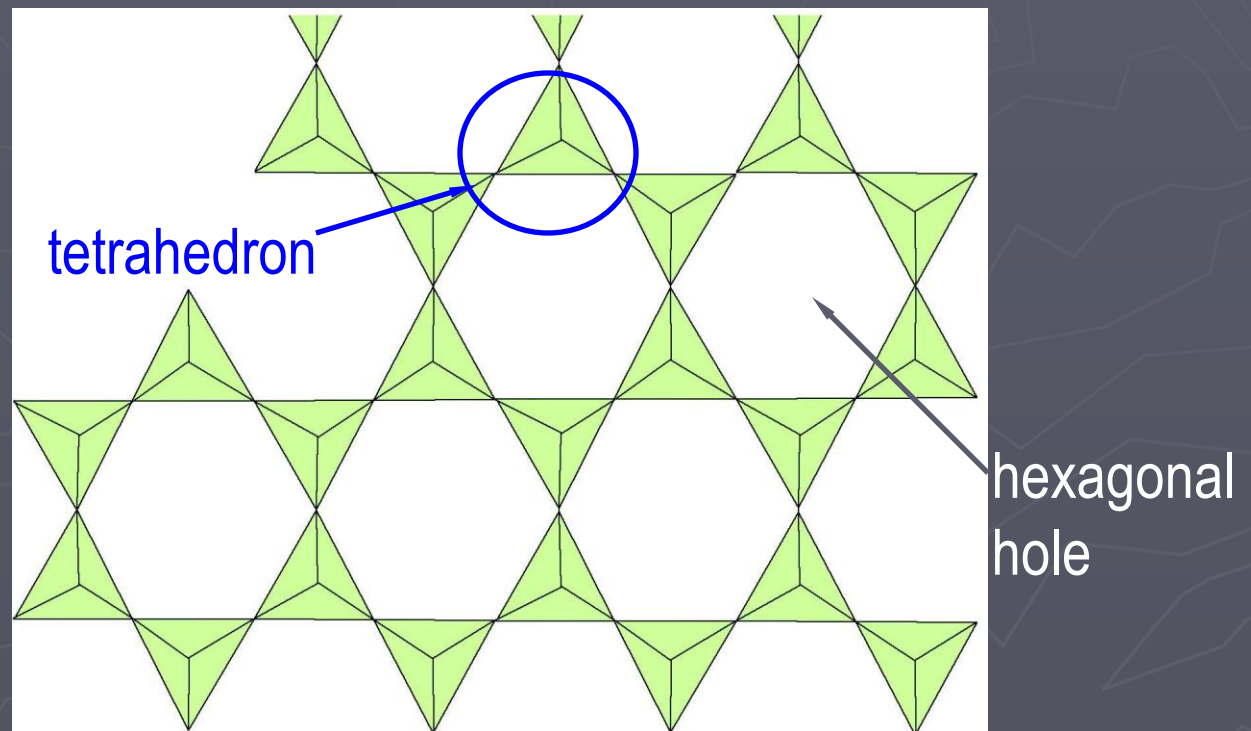
Silicon tetrahedron



Aluminium Octahedron

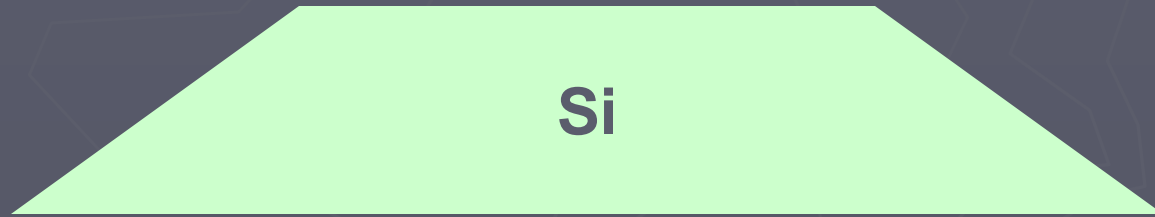
Tetrahedral Sheet

Several tetrahedrons joined together form a tetrahedral sheet.

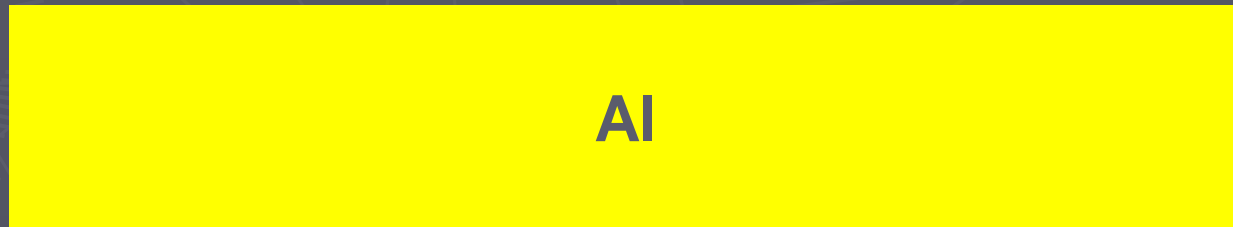


Tetrahedral & Octahedral Sheets

For simplicity, let's represent silica **tetrahedral sheet** by:



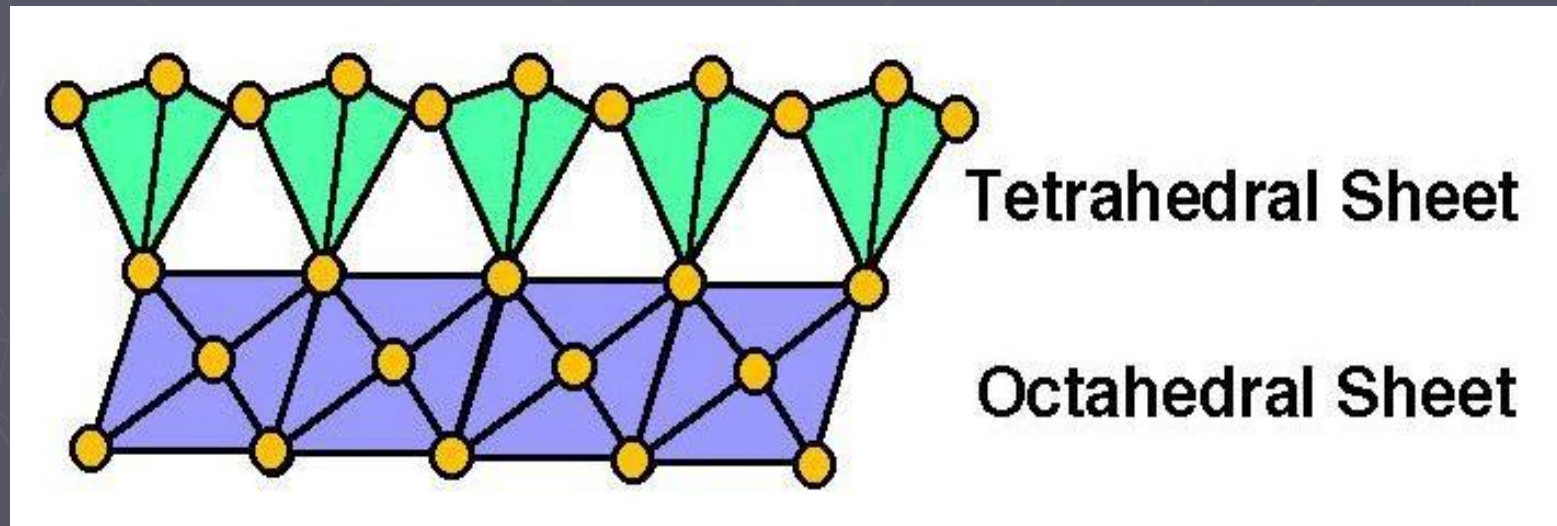
and alumina **octahedral sheet** by:



Different Clay Minerals

Different combinations of tetrahedral and octahedral sheets form different clay minerals:

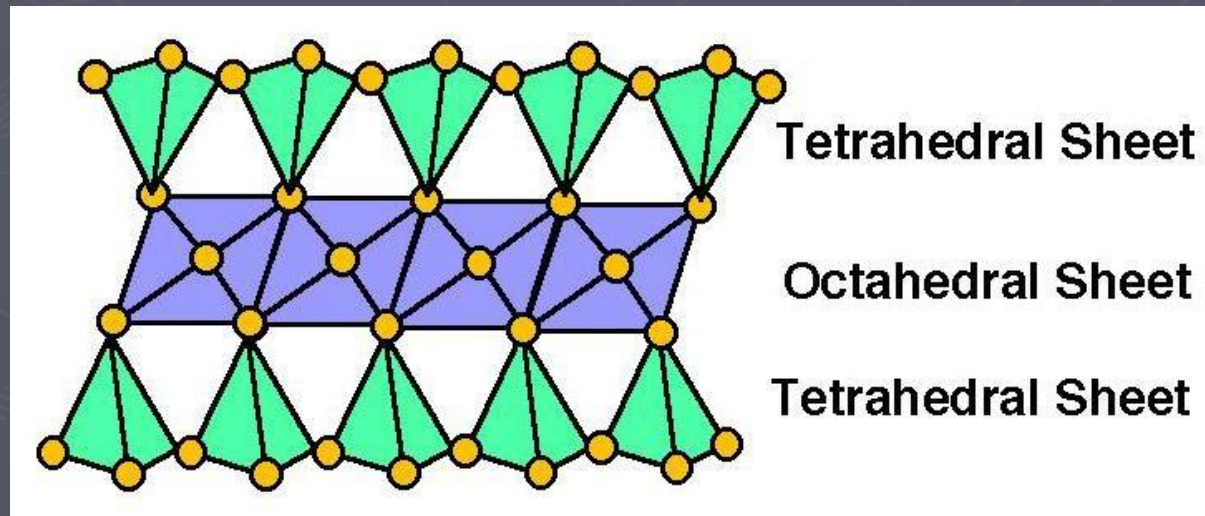
1:1 Clay Mineral (e.g., kaolinite, halloysite):



Different Clay Minerals

Different combinations of tetrahedral and octahedral sheets form different clay minerals:

2:1 Clay Mineral (e.g., montmorillonite, illite)



Kaolinite

Typically
70-100
layers

Al

Si

Al

Si

Al

Si

Al

Si

0.72 nm

joined by strong H-bond
∴ no easy separation

joined by oxygen
sharing

Kaolinite

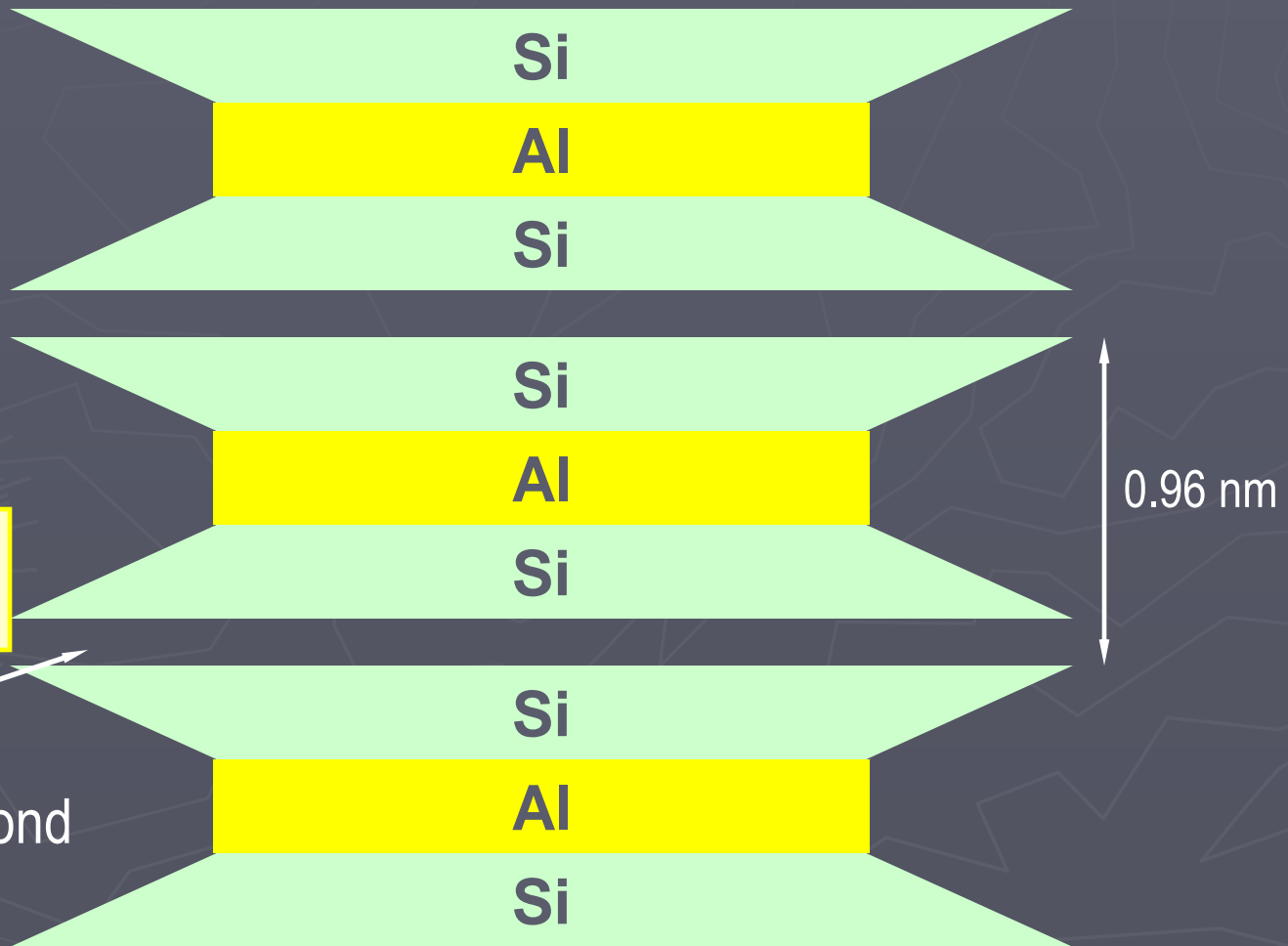
- used in paints, paper and in pottery and pharmaceutical industries
- $(\text{OH})_8\text{Al}_4\text{Si}_4\text{O}_{10}$

Halloysite

- kaolinite family; hydrated and tubular structure
- $(\text{OH})_8\text{Al}_4\text{Si}_4\text{O}_{10}\cdot 4\text{H}_2\text{O}$

Montmorillonite

- also called smectite; expands on contact with water



∴ easily separated
by water

joined by weak
van der Waal's bond

Montmorillonite

- A highly reactive (expansive) clay



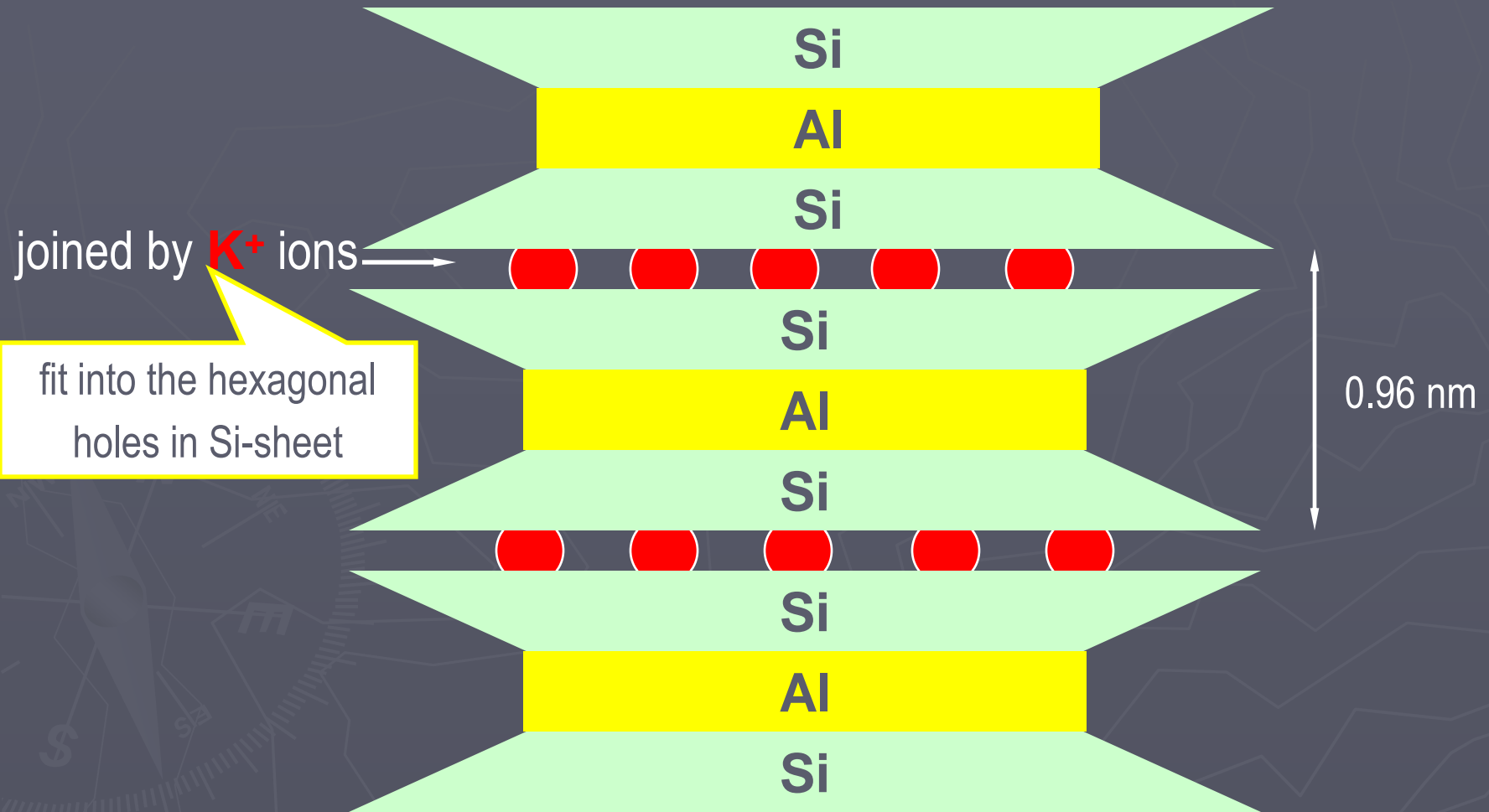
swells on contact with water

high affinity to water

Bentonite

- montmorillonite family
- used as drilling mud, in slurry trench walls, stopping leaks

Illite



Identifying Clay Minerals



Scanning Electron Microscope

- common technique to see clay particles
- qualitative

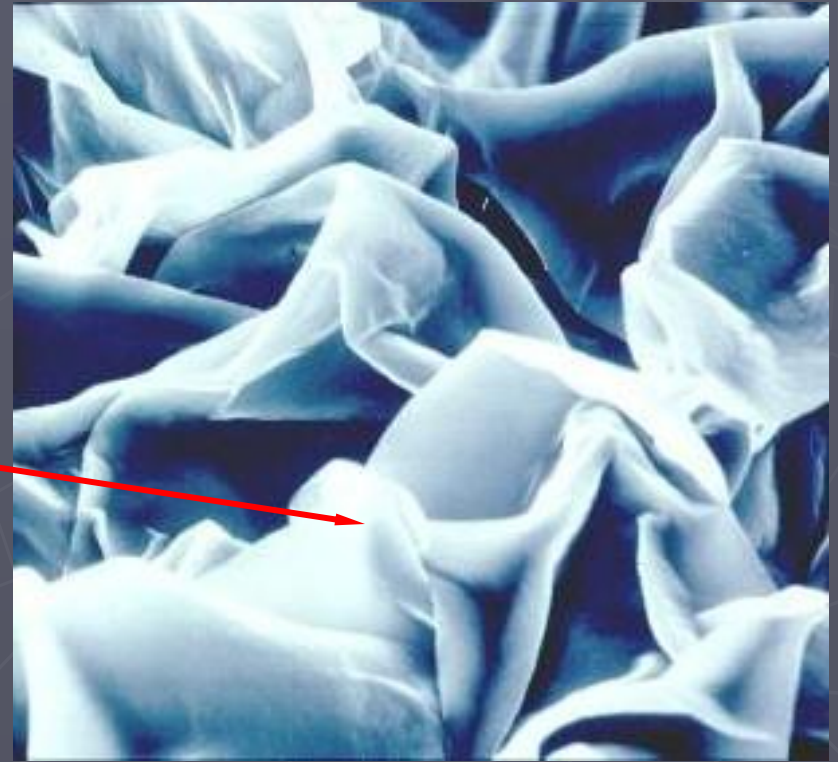


plate-like
structure



Others...

X-Ray Diffraction (XRD)

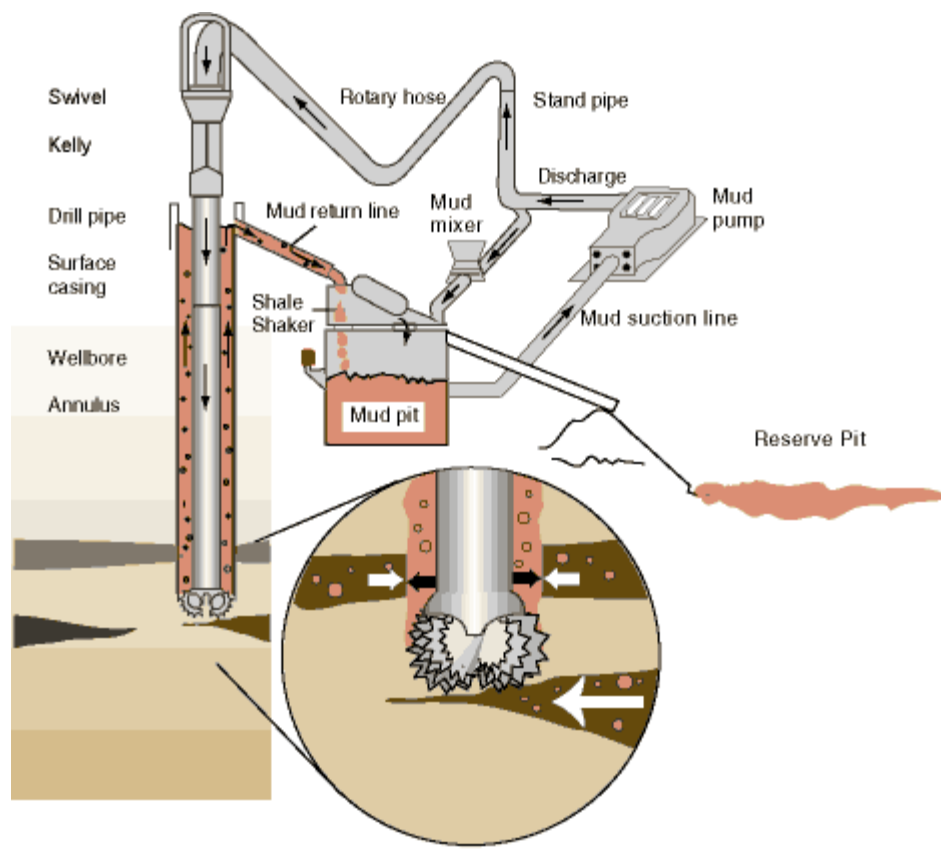
- to identify the molecular structure and minerals present

Differential Thermal Analysis (DTA)

- to identify the minerals present

کاربرد انواع کانی ها در گل حفاری

- **کنترل وزن مخصوص:** برای کنترل مخصوص از باریت، گالن و آهک استفاده می شود. در مواردی که فشار آب و یا گاز در منطقه حفاری زیاد باشد، یا حفاری در سنگ خاصی (نظیر شیل) صورت گیرد، از باریت می توان استفاده نمود. در صورتی که فشار آب و یا گاز در سنگهایی که حفاری می شود خیلی زیاد باشد، از گالن استفاده می کنند. از آهک به منظور کاهش وزن مخصوص استفاده می شود.
- **مواد تغییر دهنده غلظت:** به منظور بازیابی سریع مواد حفاری شده، جلوگیری از گیر کردن مته و افزایش سرعت حفاری، از بنتونیت سدیم دار، موسکویت و گرافیت می توان استفاده کرد.
- **کنترل ترکیب شیمیایی محلول حفاری:** ترکیب شیمیایی محلول حفاری بر غلظت، وزن مخصوص، سرعت حفاری و دستگاههای حفاری تاثیر مستقیم می گذارد. مواد معدنی مورد استفاده عبارتند از بی کربنات سدیم، نمک، آهک، دولومیت و ژیپس .





BOP



Choke manifold

مواد معدنی مورد استفاده در حفاری

- **بتونیت:** به منظور جلوگیری از هدر رفتن محلول حفاری در چاههایی که درز و شکاف زیاد دارند، می توان از بتونیت سدیم دار به عنوان پوشش داخلی سطح چاه استفاده نمود. بتونیت خاصیت کلوئیدی را افزایش می دهد و در نتیجه درصد بازیابی پودر و سنگ افزایش می یابد.
- **میکا:** برای جلوگیری از گیر کردن مته در سنگهای دارای خاصیت چسبندگی زیاد، نظیر سنگهای مارنی از میکا باید استفاده شود.
- **گرافیت:** هرگاه مته و محور آن به هنگام حفاری گیر کند، استفاده از گرافیت لازم می شود که البته بعد از بر طرف شدن مانع باید آن را از چاه خارج کرد.
- **باریت:** برای کنترل وزن مخصوص از باریت استفاده می کنند.
- **آهک و دولومیت:** جهت کاهش وزن مخصوص و کنترل خاصیت قلیای از آهک و دولومیت می توان استفاده نمود.
- **ژیپس:** برای جلوگیری از آلودگی کربنات و همچنین جهت لخته کردن کانیهای رسی از ژیپس استفاده می شود.
- **نمک:** در موقع حفاری به منظور کنترل قطر چاه و همچنین برای کنترل پراکندگی رسها از نمک استفاده می شود.
- **کربنات و بی کربنات سدیم:** به منظور کنترل محلولها و جلوگیری از خطر آلودگی، کربنات را مورد استفاده قرار می دهند.

روشهای اندازه گیری قطر دانه‌ها

❖ اندازه گیری قطر ذرات درشت

❖ اندازه گیری قطر ذرات در حد ماسه

❖ روش غربال کردن

❖ اندازه گیری قطر ذرات در حد سیلیت و رس

اندازه گیری قطر ذرات درشت

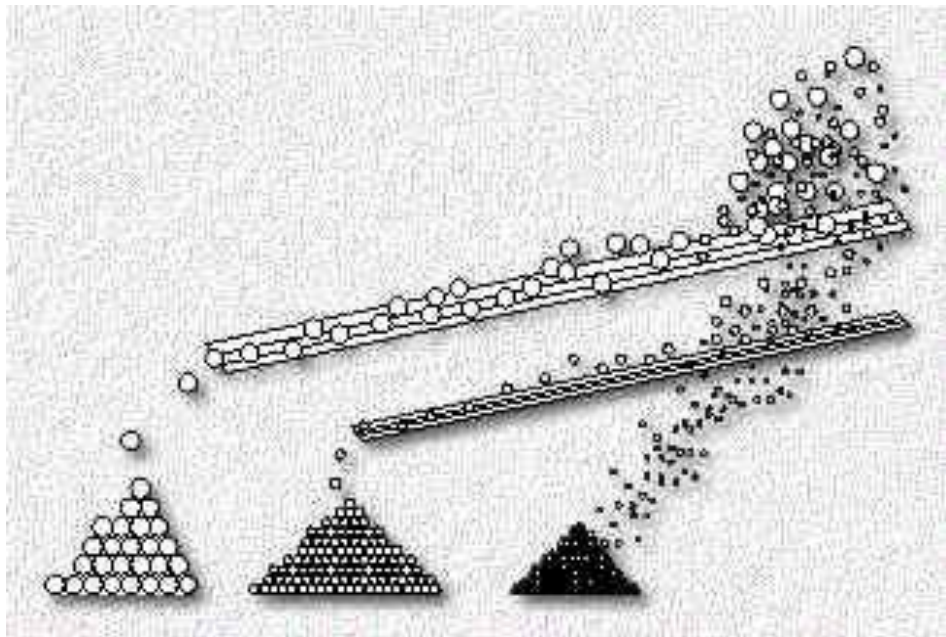
❖ قطر دانه‌های درشت (گراول) را می‌توان مستقیماً اندازه‌گیری کرد. این کار توسط ابزارهای مخصوص اندازه‌گیری قطر مثل کولیس انجام می‌شود. روش دیگری نیز برای اندازه‌گیری قطر ذرات درشت وجود دارد و آن عکسبرداری از نمونه‌ها است. ولی اشکالی که در این روش وجود دارد این است که در عکس بعد دوم مشخص نبوده و حجم واقعی ذرات را نمی‌توان پیدا کرد.

اندازه گیری قطر ذرات در حد ماسه

❖ در روش غربال کردن، ابتدا نمونه را وزن کرده و سپس مواد اضافی را شسته و پس از وزن کردن مجدد نمونه آن را در کوره با حرارت ۴۰ درجه سانتیگراد خشک می‌کنند. سپس مقداری از رسوبات را وزن کرده و روی بالاترین غربال قرار می‌دهند. غربالها را طوری روی یکدیگر قرار می‌دهند که منافذ کوچکتر در پایین باشد.

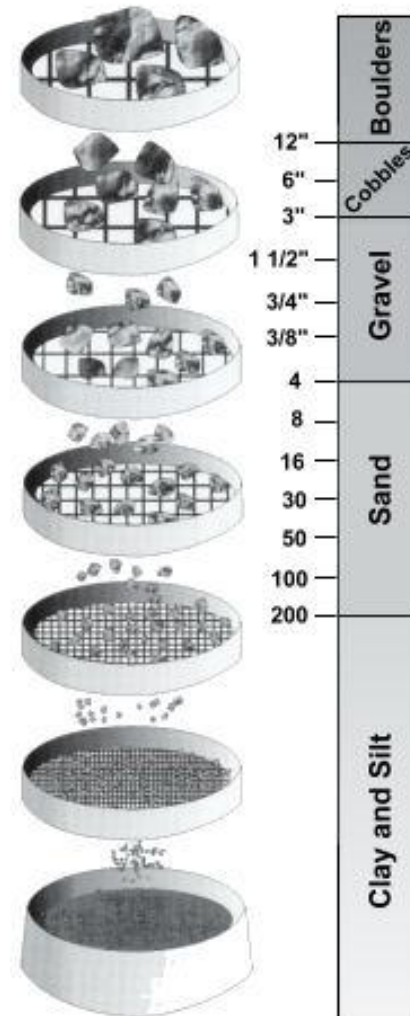


❖ بعد از اینکه غربالها را به مدت ۱۵ دقیقه توسط ماشین تکان دهنده، تکان می‌دهند. بعد از متوقف کردن ماشین، مقدار رسوب باقیمانده در هر غربال را به دقت وزن می‌کنند. در این روش هر غربال دارای قطر معینی است و دانه‌های باقیمانده در سطح هر غربال قطر بیشتری از غربال دارد ولی کوچکتر از قطر غربال بالایی می‌باشد و بدین طریق قطر دانه‌ها محاسبه می‌گردد.





Sieve Test

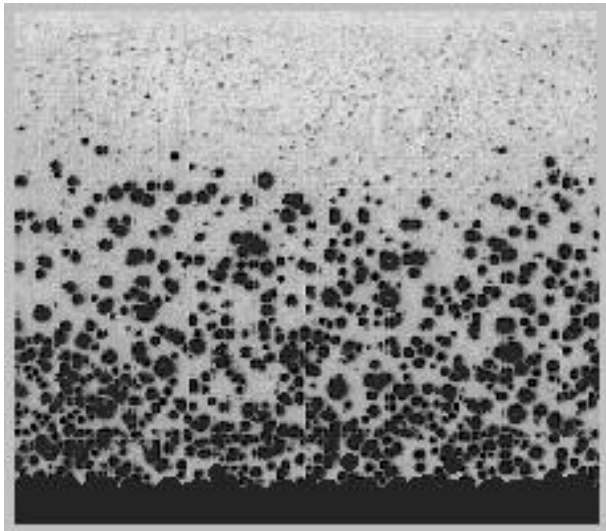




Sieve Designation		Nominal Sieve Opening		
<i>Standard</i>	<i>Mesh</i>	<i>inches</i>	<i>mm</i>	<i>Microns</i>
6.73 mm	0.265 in.	0.265	6.73	6730
6.35 mm	1/4 in.	0.250	6.35	6350
5.66mm	No.3 1/2	0.223	5.66	5660
4.76 mm	No. 4	0.187	4.76	4760
4.00 mm	No. 5	0.157	4.00	4000
3.36 mm	No. 6	0.132	3.36	3360
2.83 mm	No. 7	0.111	2.83	2830
2.38 mm	No. 8	0.0937	2.38	2380
2.00 mm	No. 10	0.0787	2.00	2000
1.68 mm	No. 12	0.0661	1.68	1680
1.41 mm	No. 14	0.0555	1.41	1410
1.19 mm	No. 16	0.0469	1.19	1190
1.00 mm	No. 18	0.0394	1.00	1000
841 μ m	No. 20	0.0331	0.841	841
707 μ m	No. 25	0.0278	0.707	707
595 μ m	No. 30	0.0234	0.595	595
500 μ m	No. 35	0.0197	0.500	500
420 μ m	No. 40	0.0165	0.420	420
354 μ m	No. 45	0.0139	0.354	354
297 μ m	No. 50	0.0117	0.297	297
250 μ m	No. 60	0.0098	0.250	250
210 μ m	No. 70	0.0083	0.210	210
177 μ m	No. 80	0.0070	0.177	177
149 μ m	No. 100	0.0059	0.149	149
125 μ m	No. 120	0.0049	0.125	125
105 μ m	No. 140	0.0041	0.105	105
88 μ m	No. 170	0.0035	0.088	88
74 μ m	No. 200	0.0029	0.074	74
63 μ m	No. 230	0.0025	0.063	63
53 μ m	No. 270	0.0021	0.053	53
44 μ m	No. 325	0.0017	0.044	44
37 μ m	No. 400	0.0015	0.037	37

اندازه گیری قطر ذرات در حد سیلت و رس

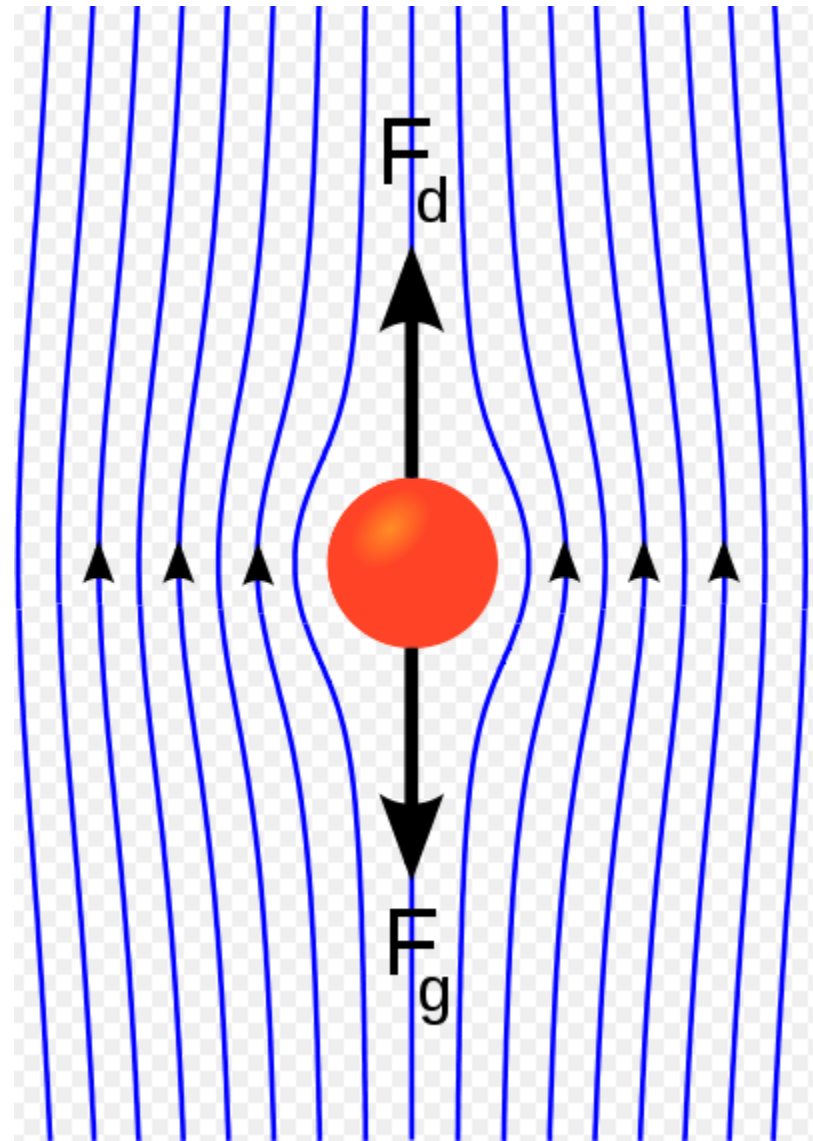
❖ ذرات دانه ریز در حد سیلت و رس را بوسیله پی‌پت و هیدرومتر اندازه گیری می‌کنند. چون ذرات کوچک رس و سیلت دارای نیروی چسبندگی زیادی هستند و به هم می‌چسبند لذا نمی‌توان برای گرانولومتر این ذرات از غربال استفاده کرد. برای اندازه گیری قطر این ذرات لازم است، ابتدا مواد آلی موجود در آن را بوسیله اسید کلریدریک رقیق حل کرده و از محیط خارج می‌کنند. پس از انجام مراحل فوق برای کاهش میزان چسبندگی بین ذرات از مواد معلق کننده استفاده کرده این مواد را به مخلوط آب و رسوب اضافه می‌کنند. سپس بر اساس سرعت سقوط ذره (با استفاده از قانون استوکس) اندازه ذرات را محاسبه می‌کنند.



Stokes' law

$$V_s = \frac{2(\rho_p - \rho_f)}{9\eta} g R^2$$

- ✓ η is the fluid's viscosity (in $[\text{kg m}^{-1} \text{s}^{-1}]$),
- ✓ R is the radius of the spherical object (in m),
- ✓ V_s is the particles' settling velocity (m/s) (vertically downwards if $\rho_p > \rho_f$ upwards if $\rho_p < \rho_f$),
- ✓ g is the gravitational acceleration (m/s^2),
- ✓ ρ_p is the mass density of the particles (kg/m^3),
- ✓ ρ_f is the mass density of the fluid (kg/m^3).



مقاطع زمین شناسی

■ برای مطالعه سنگها و کانیها چهار نوع مقطع تهیه می شود:

۱. مقاطع نازک
۲. مقاطع صیقلی
۳. مقاطع دوکاره
۴. مقاطع فلوئید اینکلوزون

■ وسایل و لوازم لازم برای مقطع زنی



۱. دستگاه برش



۲. دستگاه ساب



۳. پودر کروندم با مشهای متفاوت

۴. چسب (صمغ کانادا ، اپوکسی ، پلی استر) که از بین این چسبها ، صمغ کانادا بیشترین کاربرد را دارا می باشد.

مقاطع نازک

■ برای تهیه یک مقطع نازک به این ترتیب عمل می‌کنیم: ابتدا سنگ را به اندازه لام برش می‌دهیم و بعد با پودر کروندوم با مشهای متفاوت (ابتدا از مش ۸۰ شروع می‌کنیم و به ترتیب با ۳۲۰، ۴۰۰، ۶۰۰ پولیش می‌دهیم تا جای اره کاملا از بین برود). بعد لام را با همان پودر کروندوم پولیش می‌دهیم تا کمی کدر شده و مثل سطح سنگ شود. سپس سطحی از سنگ را که کاملا صیقلی کرده‌ایم، با چسب صمغ کانادا به لام می‌چسبانیم تا ۲۴ ساعت به همان حالت باقی بماند و چسب محکم شود.

■ بعد سنگ را برش می‌دهیم تا حدود 2mm روی لام باقی بماند. در این حالت ضخامت برای مطالعه مقطع بسیار زیاد است، چون نور از مقطع عبور نمی‌کند. سپس باید با پودر کروندوم از ضخامت آن بکاهیم. مش پودر به سختی سنگ بستگی دارد و هر چه سنگ نرمتر باشد، از پودر کروندوم با مشهای ریزتر استفاده می‌کنیم تا به ضخامت استاندارد برای مطالعه برسد (۰/۰۳mm). اگر این کار صورت نگیرد، امکان دارد ساییدن بیش از حد صورت گیرد و اثری از سنگ بر روی لام باقی نماند.

■ برای کنترل ضخامت مفید مقطع معمولا کانی کوارتز را معیار سنجش قرار می‌دهند، زیرا این کانی در زیر میکروسکوپ به آسانی قابل تشخیص می‌باشد. زمانی که مقطع آماده گردید، یک لام شیشه‌ای بسیار نازک که ضریب شکست نور آن ۱ می‌باشد (باعث تغییر در خواص نوری کانیها نمی‌شود) را به لام اصلی می‌چسبانیم. بعد از محکم شدن، مقطع برای مطالعه آماده می‌شود.



کروندوم **Corundum**

فرمول : **AL2O3**

سیستم : هگزاگونال

چگالی : **4.02**

واکنش با اسید : نامحلول است

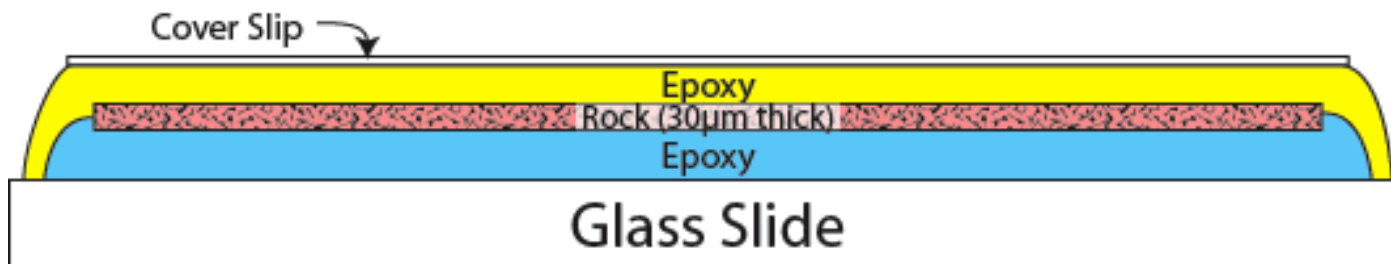
رنگ : دارای تهرنگ قهوه‌ای، صورتی یا آبی، گاهی بی‌رنگ

خواص تشخیص: این کانی را از سختی زیاد(۹) و جلای الماسی تا شیشه‌ای می‌شناسیم. غیرقابل گدازش است و نامحلول می‌باشد و در اثر دگرسانی به میکا تبدیل می‌شود.

پیدایش: به عنوان کانی فرعی در سنگهای آذرین و دگرگونی مانند مرمر شیست و گنایس فراوان دیده می‌شود و در سنگهای سیلیسی غیر اشباع هم دیده می‌شود. این کانی همچنین در بلورهای درشت پگماتیتها وجود دارد. در میان رسوبات آواری و ماسه‌های رودخانه‌ای نیز یافت می‌شود.

کاربرد: کروندوم معمولی به صورت سنگ سمباده استفاده می‌شود کروندوم مصنوعی به مقدار زیادی از بوکسیت بدست می‌آید. ارزش جواهری نیز دارد به عنوان سنگ ساعت یا ابزار علمی نیز استفاده می‌شود.

How to make a thin section



What is a thin section?

A thin section is a **30 µm** (= 0.03 mm) thick slice of rock attached to a glass slide with epoxy. Typical thin section slides are 26 mm x 46 mm, although larger ones can be produced. They are generally covered by another glass slide, a cover slip also attached to the rock with epoxy. The epoxy ideally has an index of refraction of 1.54, although our epoxy is slightly higher, perhaps 1.56.

Step One*: Prepare the glass slide

- Removes the thick spots on the slide
- Adjusts the slide face to be parallel to the grinding wheel's face.
 - Turn on the second wheel from the left.
 - Spray some water from one of the bottles on the wheel until it's completely wet.
 - Sprinkle some abrasive on the wheel - you don't need very much at all.
 - Carefully let a corner of a glass slide drag on the left side of the wheel (if you use the right side, which is moving towards you, it may kick out of your hand).
 - Once a small amount has ground away, you're done. Clean all grit off the slide in the sink.
 - You must clean the wheel promptly, or it will rust. The next section describes how.



Grinding wheels. Wheels have particular abrasives: rightmost wheel is 120 grit, then 240 grit (open), then 400 grit, then 600 grit . Glass slide corners are ground using the 240 grit wheel.



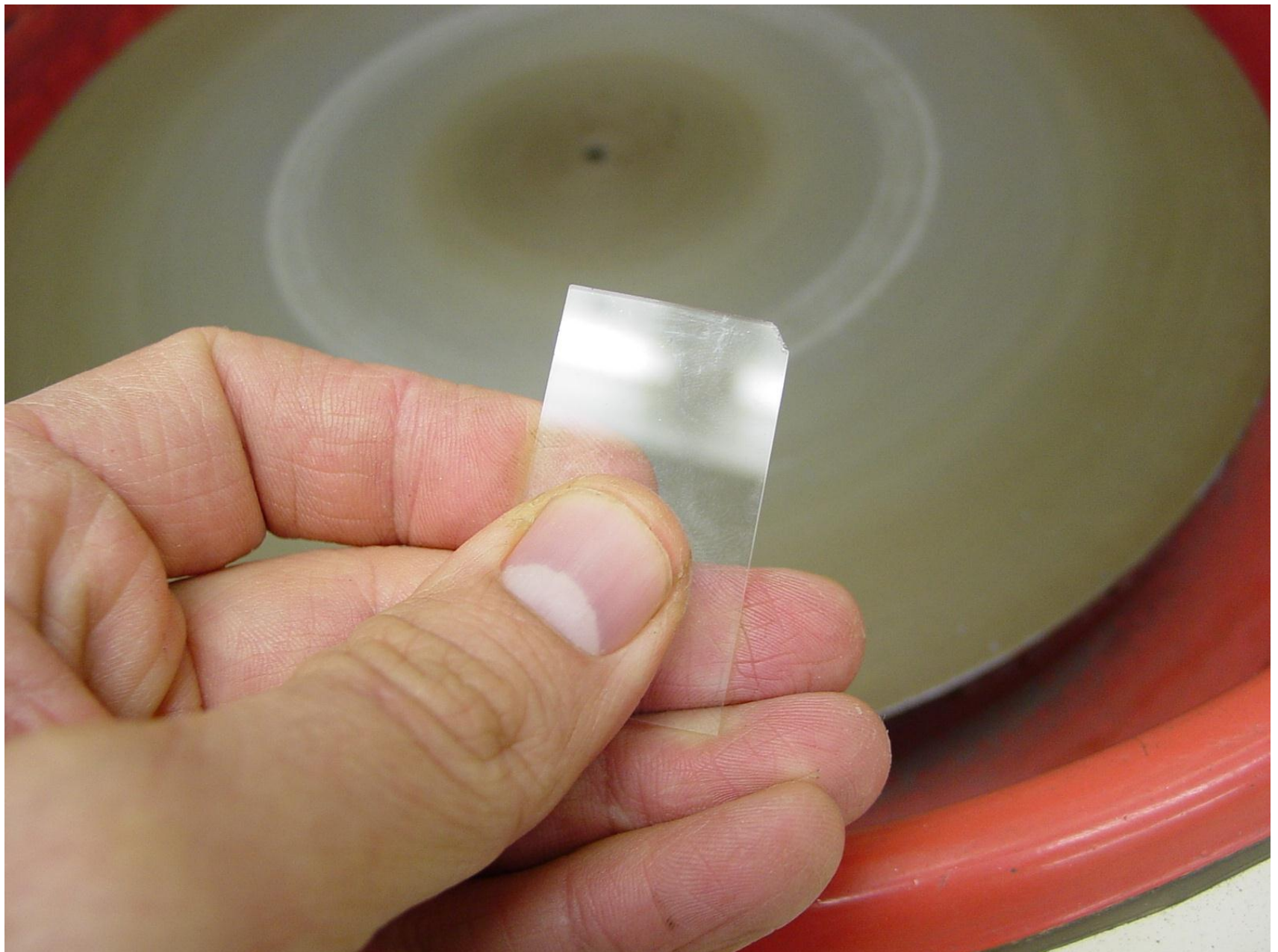
Putting water on spinning wheel.



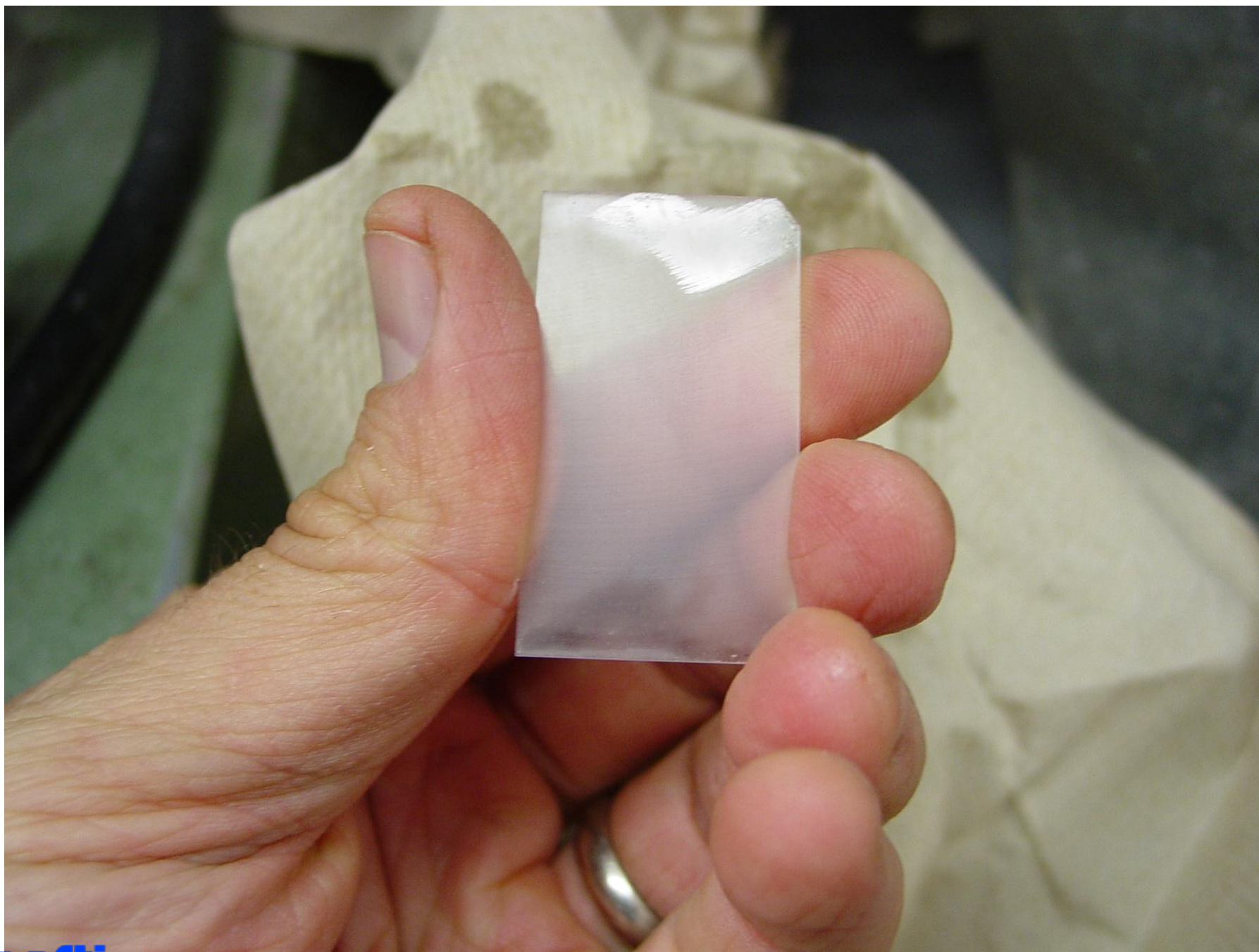
Putting 240-grit abrasive on spinning, wet wheel.



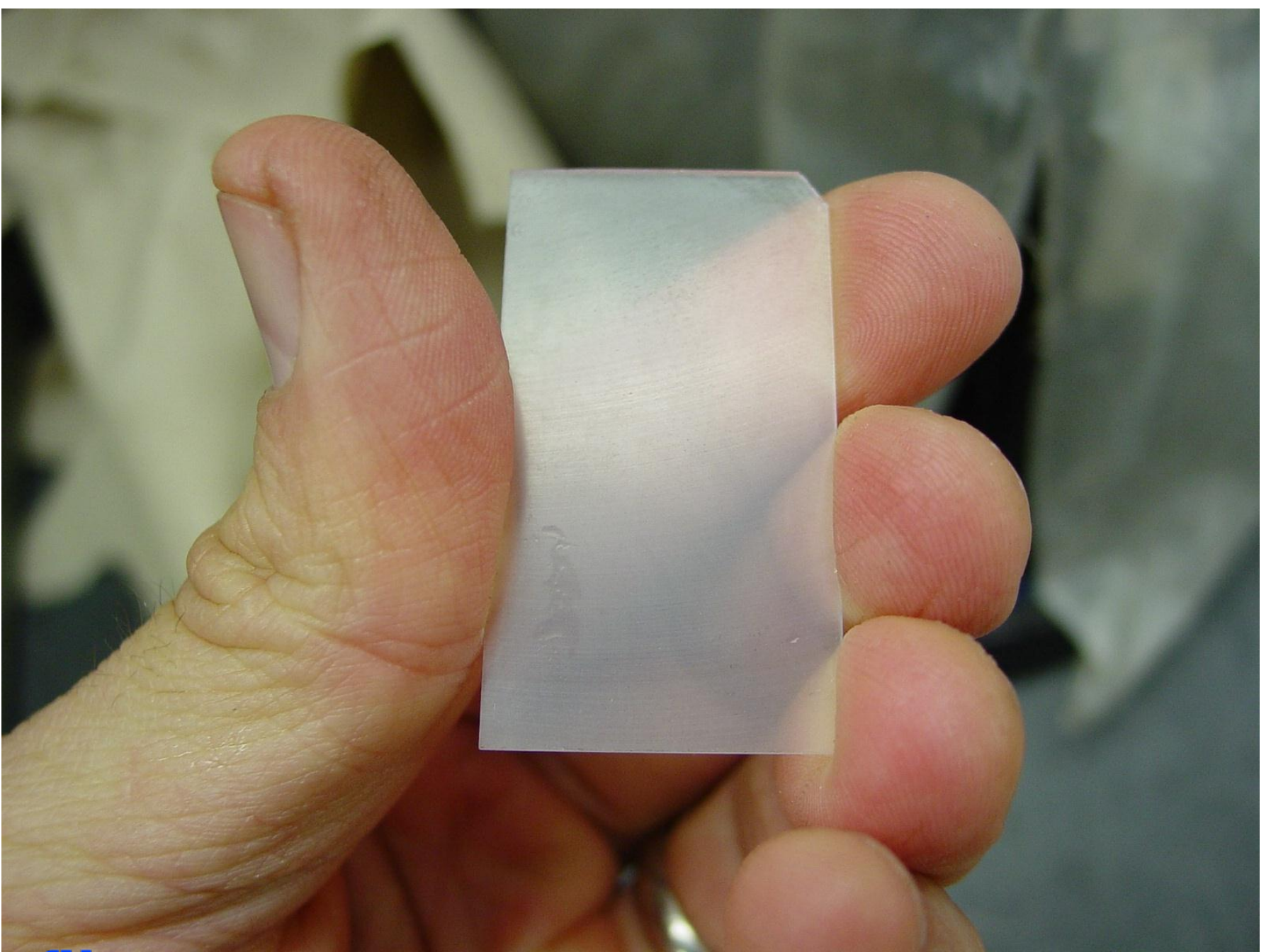
Grinding the corner of a glass slide on the wheel.



Glass slide with a corner ground off. Note reflection - it's not yet frosted.



Slide mostly frosted, but with unfrosted portion at top



Slide completely frosted.

Grit Size Conversion Chart

Mesh Size	Approximate Micron Size	Approximate Millimeters	Inches
4	4760	4.76	0.185
6	3360	3.36	0.131
8	2380	2.38	0.093
12	1680	1.68	0.065
16	1190	1.19	0.046
20	840	.84	0.0328
30	590	.59	0.0232
40	420	.42	0.0164
50	297	.29	0.0116
60	250	.25	0.0097
70	210	.21	0.0082
80	177	.17	0.0069
100	149	.14	0.0058
140	105	.10	0.0041
200	74	.07	0.0029
230	62	.06	0.0024
270	53	.05	0.0021
325	44	.04	0.0017
400	37	.03	0.0015
625	20	.02	0.0008
1250	10	.01	0.0004
2500	5	.005	0.0002