

# Mineralogie I

**Prof. RNDr. Milan Novák, CSc.**

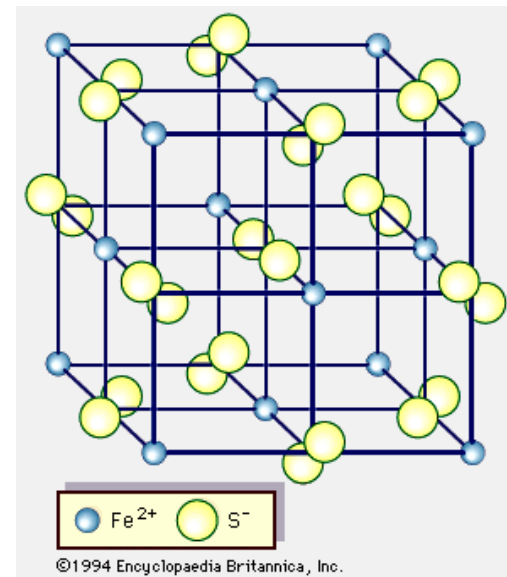
**Mineralogický systém - silikáty**

**Osnova přednášky:**

- 1. Strukturní a chemický základ pro klasifikaci silikátů**
- 2. Nesosilikáty**
- 3. Shrnutí**

# 1. Co je minerál?

- **Anorganická stejnorodá přírodnina, jejíž složení lze vyjádřit chemickým vzorcem, většinou pevného skupenství, vzniklá především přírodními pochody, ale i za působení člověka.**
- **Základem definice každého minerálu jsou tedy specifická krystalová struktura a specifické chemické složení. Atomy jednotlivých prvků nejsou uspořádány ve krystalové struktuře minerálů náhodně a pro jejich vstup do krystalové struktury platí řada pravidel.**



**Pyrit – krystal - krystalová struktura**

# 1. Co je minerál? - Prvky v minerálech

- Do minerálů vstupují všechny prvky známé v přírodě. Tyto prvky si můžeme rozdělit do dvou hlavních skupin:

- **kationy**

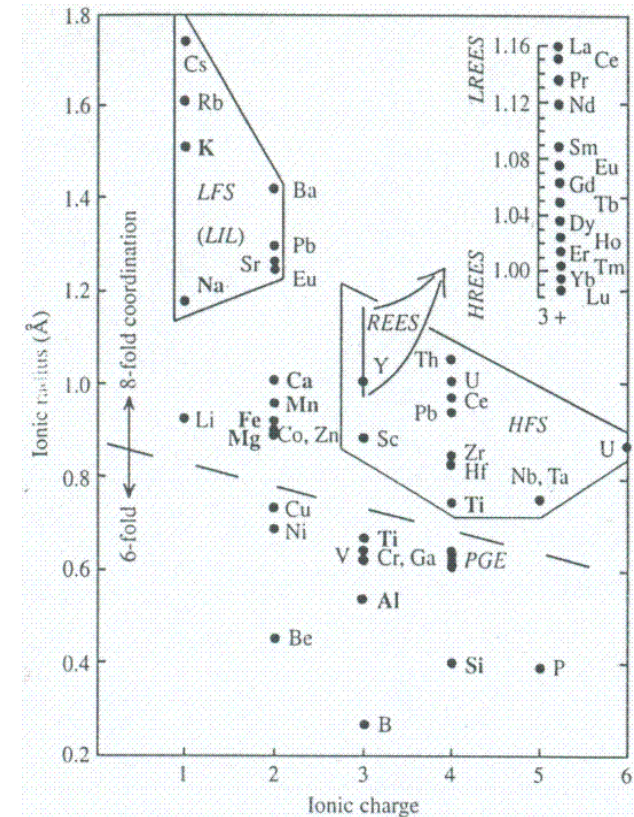
relativně malý iontový poloměr,  
elektropozitivní

např.  $\text{Na}^+$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ ,  $\text{Al}^{3+}$ ,  $\text{Si}^{4+}$

- **aniony**

relativně velký iontový poloměr,  
elektronegativní,

např.  $\text{O}^{2-}$ ,  $\text{F}^-$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{S}^{2-}$ ,  $\text{OH}^-$



# 1. Co je minerál? - Krystalochemický vzorec

- Složení minerálů vyjadřujeme tzv. krystalochemickými vzorci.
- Vzorce minerálů musí být tzv.

**elektroneutrální**

forsterit



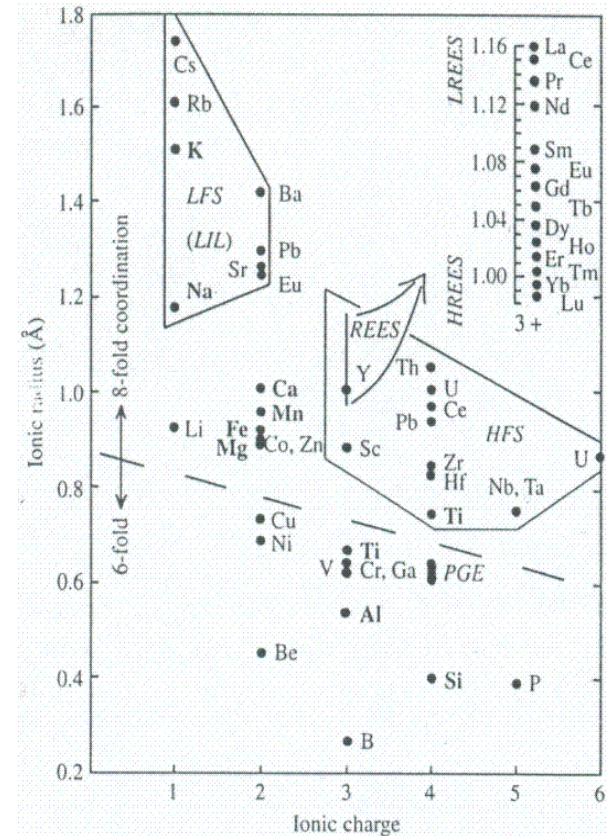
olivín       $(Mg,Fe)_2 [SiO_4]$  minerál  
složený ze 2 složek

forsterit       $Mg_2SiO_4$

fayalit       $Fe_2SiO_4$

(Fe, Mg) – jeden prvek je zastupován  
dalšími prvky – pořadí určuje klesající  
množství kationtu

$[SiO_4]$  - aniontová skupina



# 1. Silikáty - úvod

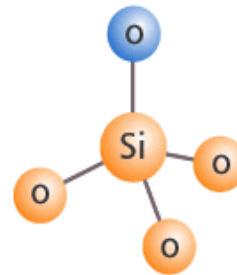
- **Největší a nejdůležitější skupina minerálů v mineralogickém systému. Zahrnuje většinu horninotvorných minerálů. Podle uspořádání  $\text{SiO}_4$  tetraedrů, které jsou hlavním stavebním prvkem těchto minerálů, je dělíme do několika skupin.**

**Silikáty se skládají z:**

- tetraedrů  $\text{SiO}_4^{4-}$
- kationtů kovů (např. Ca, Fe, Mg, Na, Al), které jsou ve středech různých polyedrů např.  $\text{BO}_3$ ,  $\text{AlO}_6$ ,  $\text{MgO}_6$ ,  $\text{NaO}_8$

**tetraedry a jiné polyedry se spojují (mají společný kyslík) – tak se zmenšuje počet volných vazeb tak, aby byl minerál elektroneutrální**

**$\text{Si}^{4+}$  je v tetraedru často nahrazen  $\text{Al}^{3+}$   
vedle kyslíku se objevují i jiné anionty  
 $\text{OH}^-$ ,  $\text{F}^-$**



# 1. Silikáty - klasifikace

**Nesosilikáty** - tetraedry izolované

– olivín, granáty

**Sorosilikáty** – 2 spojené tetraedry

**Cyklosilikáty** – tetraedry spojené do cyklů

**Inosilikáty** - tetraedry spojené do řetězců

- jednoduché - pyroxeny

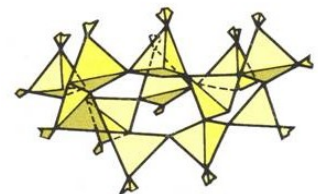
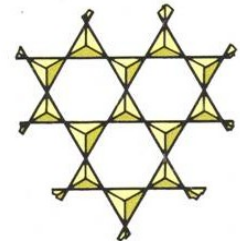
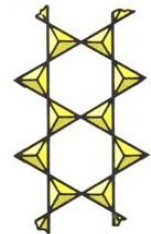
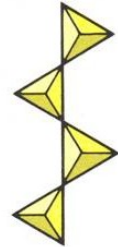
- dvojité - amfiboly

**Fylosilikáty** - tetraedry propojené v ploše

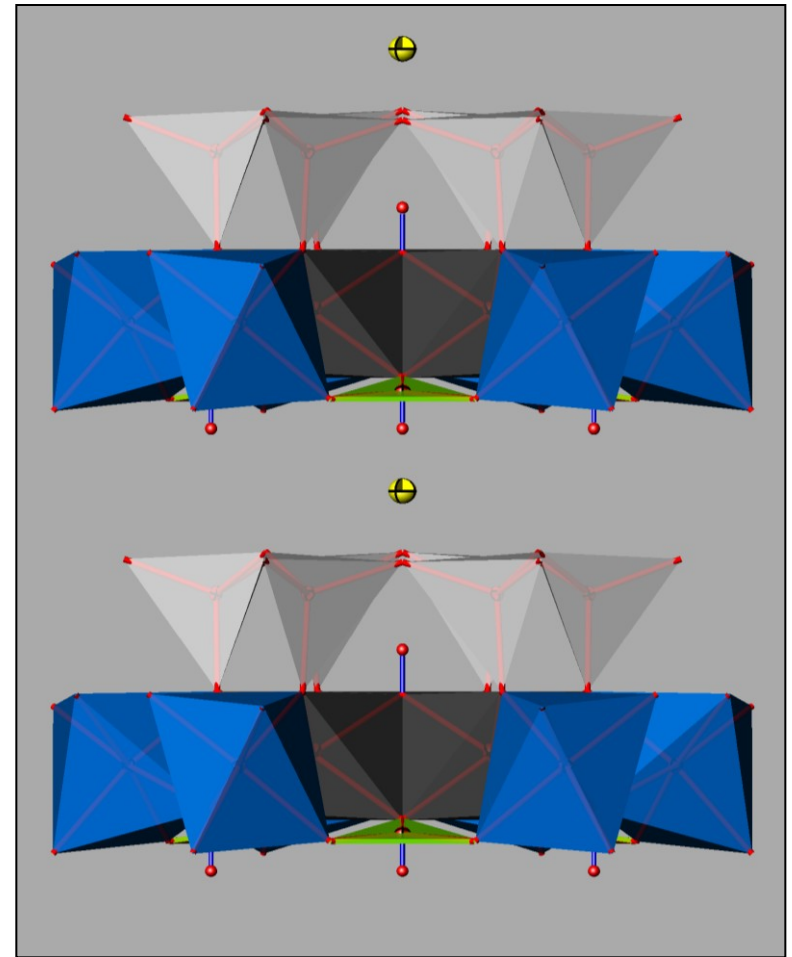
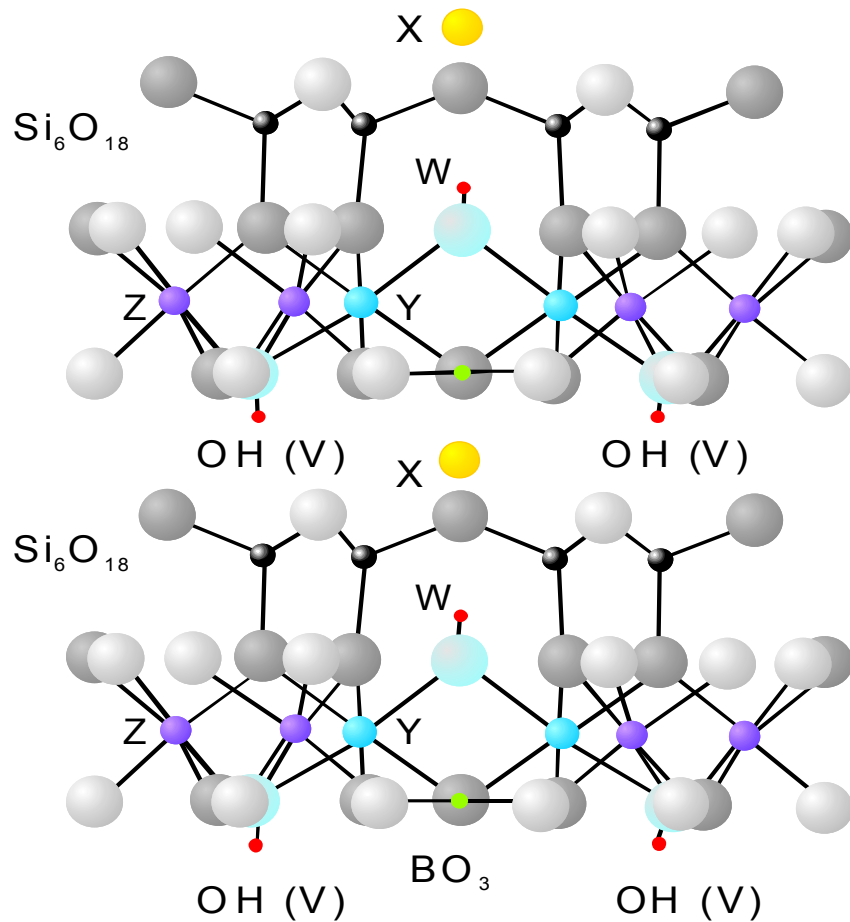
– slídy, jílové minerály

**Tektosilikáty** - tetraedry tvořící prostorovou kostru

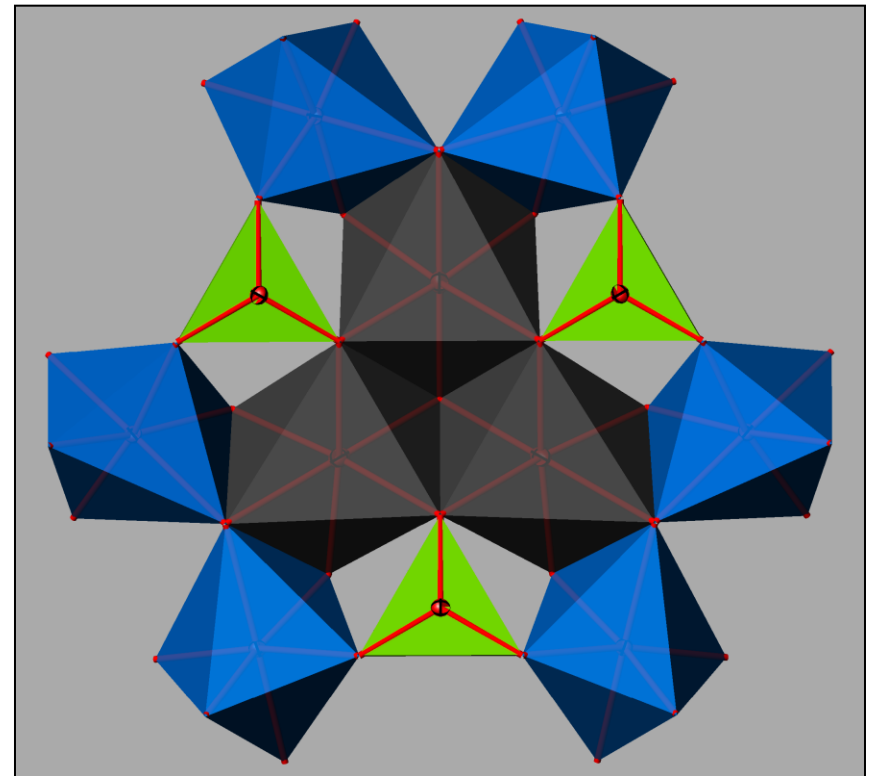
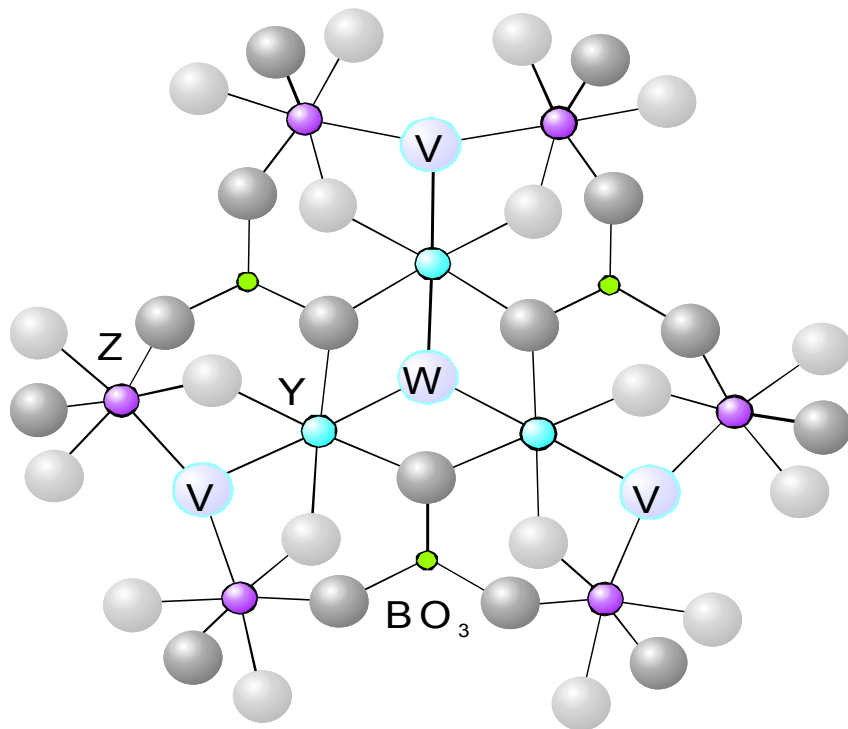
– živce, foidy, zeolity, také křemen



# 1. Silikáty – krystalové struktury

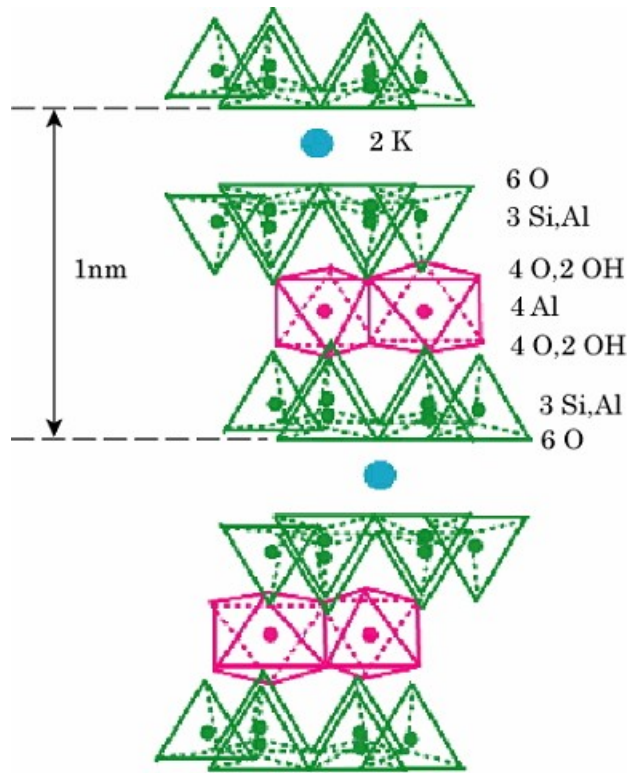


# 1. Silikáty – krystalové struktury

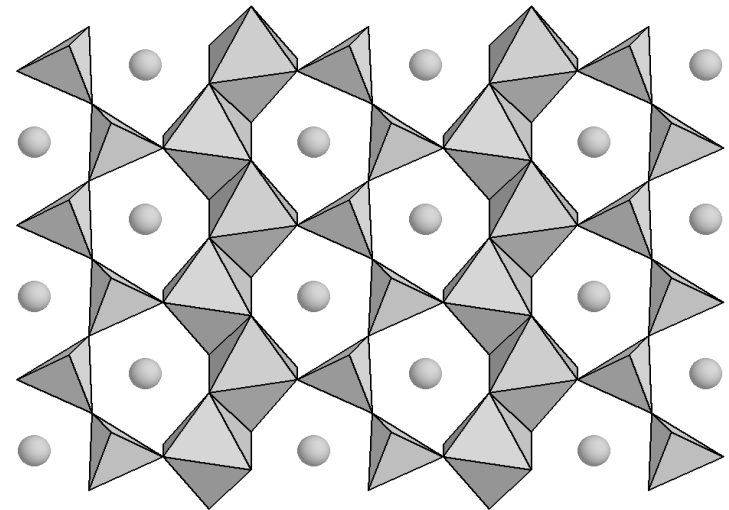




# 1. Silikáty - klasifikace



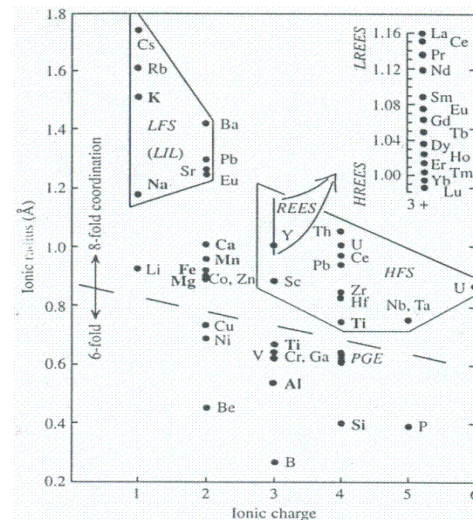
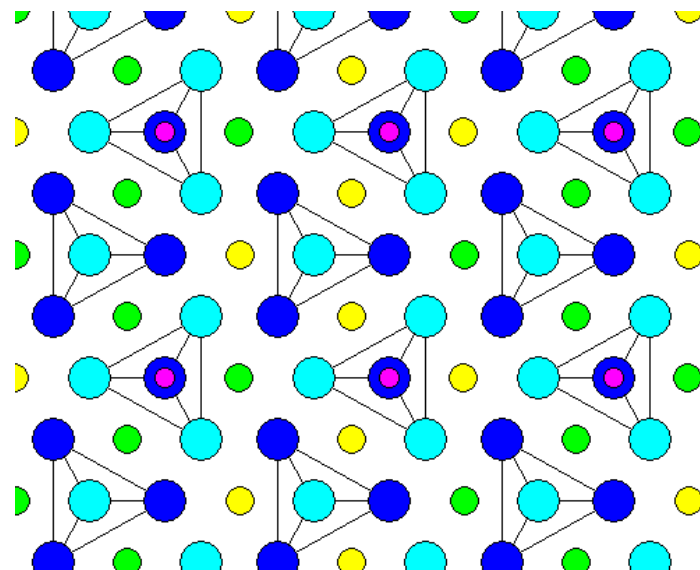
Fylosilikát- struktura slídy



Inosilikát – struktura pyroxenu

## 2. Nesosilikáty - skupina olivínu

- **Obecný vzorec**  $M_2SiO_4$   
**M = Mg, Fe<sup>2+</sup> (Mn)**  
**(Mg,Fe)<sub>2</sub>SiO<sub>4</sub>**  
**Forsterit**  $Mg_2SiO_4$   
**Fayalit**  $Fe_2SiO_4$   
**(Tefroit)**  $Mn_2SiO_4$   
**Olivín – termín užívaný v petrologii**  
**Ideálně mísitelné, hlavní substituce Mg-Fe**  
**Vedlejší až stopové prvky: Ca, Zn, Ni**
- **Rombický**
- **Izolované tetraedry SiO<sub>4</sub>, sdílející apikální kyslíky s oktaedry, obsazenými dvojhvalentními kationty (Mg, Fe<sup>2+</sup>, Mn )**
- **Vlastnosti:**  
**Barva: světle žlutozelená, nažloutlý (forsterit), černý (fayalit), lesk skelný, neštěpný, T = 6-7, h = 3,2-4,3.**



## 2. Nesosilikáty - skupina olivínu

### Výskyty:

- **Forsterit (olivín)**  
- ultrabazické magmatické (Smrčí, Kozákov) a metamorfované horniny např. dolomitické mramory (Studnice)  
hojný ve svrchním plášti
- **Fayalit**  
pegmatity (Strzegom) a alkalické granity  
Fe-bohaté metamorfované horniny
- Olivín lehce podléhá hydrotermálním alteracím a vzniká serpentin.
- **Využití:** jako drahý kámen, důležitý v řešení problémů zemského pláště, PT podmínky.



## 2. Nesosilikáty- skupina granátu

- Obecný vzorec  $A_3B_2(SiO_4)_3$

A = Fe<sup>2+</sup>, Mn, Ca, Mg

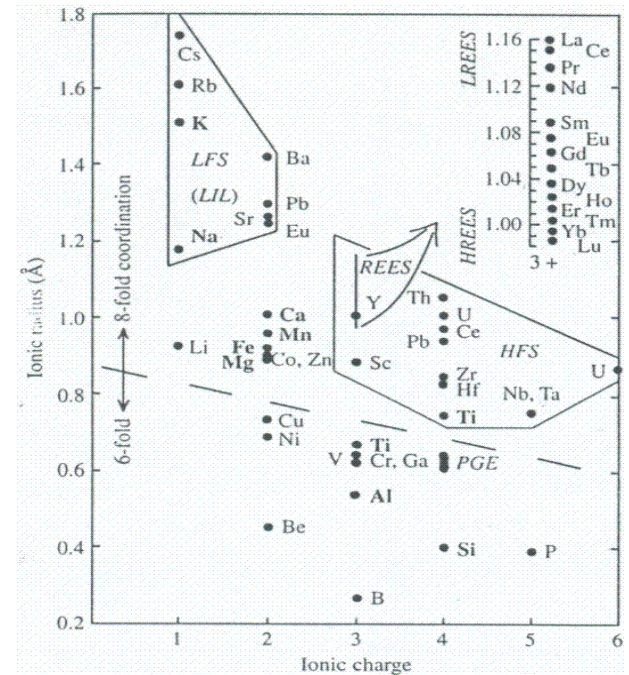
B = Al, Fe<sup>3+</sup>

Vedlejší a méně časté prvky: V, Cr, Y, P

		$a_0$ (Å)
Pyrop	Mg <sub>3</sub> Al <sub>2</sub> Si <sub>3</sub> O <sub>12</sub>	11,46
Almandin	Fe <sub>3</sub> Al <sub>2</sub> Si <sub>3</sub> O <sub>12</sub>	11,53
Spessartin	Mn <sub>3</sub> Al <sub>2</sub> Si <sub>3</sub> O <sub>12</sub>	11,62
Grossular	Ca <sub>3</sub> Al <sub>2</sub> Si <sub>3</sub> O <sub>12</sub>	11,85
Andradit	Ca <sub>3</sub> Fe <sub>2</sub> Si <sub>3</sub> O <sub>12</sub>	12,06

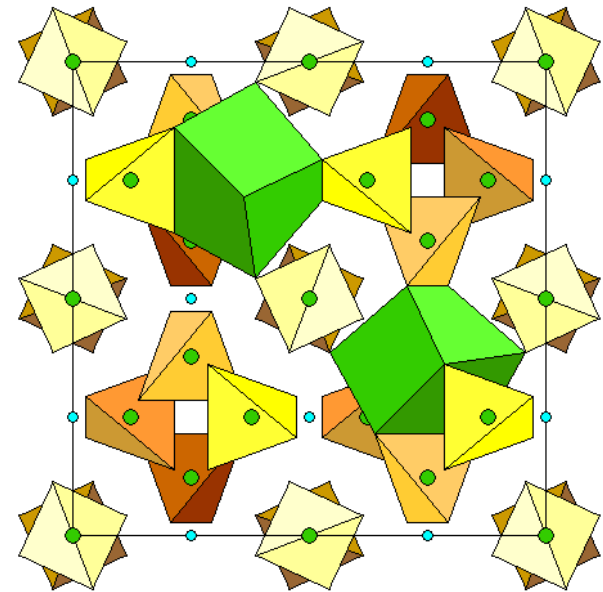
- Kubický

- Typické substituce Mn-Fe<sup>2+</sup>-Ca-Mg, Al-Fe<sup>3+</sup>
- Mísitelnost mezi jednotlivými členy granátu je různá, neomezená v případě, že je velikost zastupovaných kationtů blízká, menší, je-li rozdíl větší. Závisí i na PT podmínkách.



## 2. Nesosilikáty- skupina granátu

- Izolované tetraedry  $\text{SiO}_4$  sdílejí apikální kyslíky s deformovanými oktaedry (Al a  $\text{Fe}^{3+}$ ) a s deformovanými dodekaedry (Mg,  $\text{Fe}^{2+}$ , Mn, Ca).
- Vlastnosti:  
Barva: červená a její odstíny, méně často zelená, žlutá, bezbarvý (grossular), granát není nikdy modrý.  
neštěpný,  $T = 7-7,5$ ,  $h = 3,6-4,2$ .
- Ve výbruse je izotropní.



Grafický srůst spessartinu (černý) a křemene

## 2. Nesosilikáty- skupina granátu

### Výskyty:

- **Almandin**
  - metamorfované pelity (svor, rula – Petrov nad Desnou), pegmatity (Dolní Bory), granity (Přibyslavice)
- **Pyrop (český granát)**
  - ultrabazické horniny (dunity, serpentinity - Drahonín, eklogity - Biskupice)
- **Spessartin** – pegmatity (Bližná), Mn-bohaté metamorfované horniny (Chvaletice)
- **Grossular (varieta hessonit)** – skarny (Žulová)
- **Andradit** – skarny (Vlastějovice)
  
- **Granáty jsou většinou velmi odolné vůči hydrotermálním alteracím a zvětrávání, proto jsou běžné jako těžký podíl v sedimentárních horninách**
- **Využití: drahý kámen, abrazivo, v metamorfní petrologii pro odhad PT podmínek, pro odvození provenience sedimentů.**

## 2. Nesosilikáty- skupina granátu



**Grossular ve skarnu - Žulová**



**Almandin ve svoru**

## 2. Nesosilikáty- skupina granátu



**Andradit**

**Almandin**



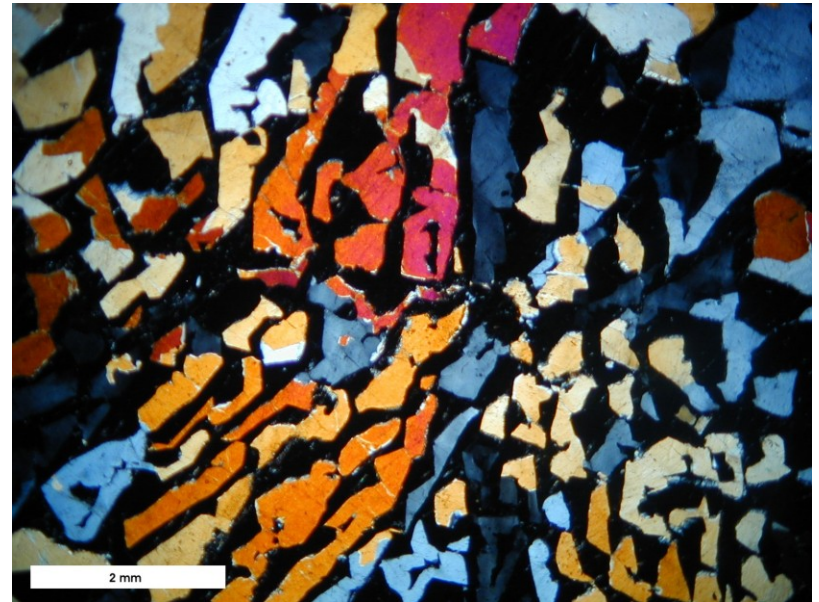


## 2. Nesosilikáty- skupina granátu

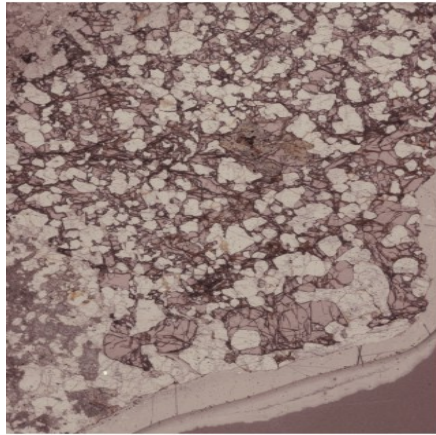


**Orientovaný grafický srůst granátu (černý - izotropní) a křemene (barevný), Bližná výbrus**

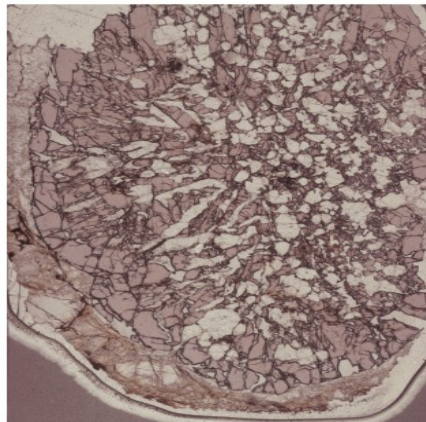
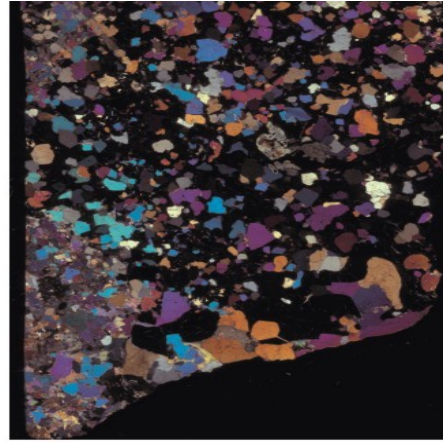
**Pyrop v ultrabazické hornině**



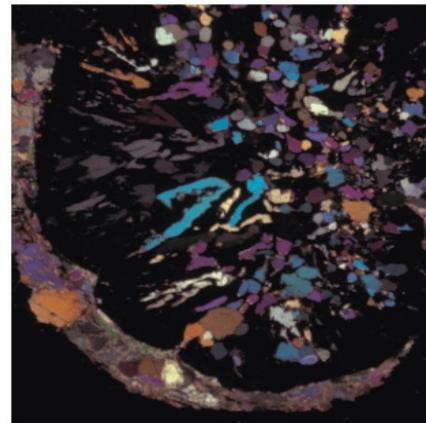
## 2. Nesosilikáty- skupina granátu



3674 Garnet-quartz nodule in orthogneiss. Irregular aggregate of individual quartz grains cemented with garnet



3677 Garnet-quartz nodule in aplpegmatite. Radial aggregate of quartz grains, in some parts graphic-like intergrowths. Nodule is limited with crystal planes.



**Almandin srůstající s křemenem - Příbyslavice**

## 2. Nesosilikáty - Skupina $\text{Al}_2\text{SiO}_5$

- Minerály  $\text{Al}_2\text{SiO}_5$

Sillimanit	$\text{Al}^6 \text{Al}^4 \text{O SiO}_4$	rombický
Andalusit	$\text{Al}^6 \text{Al}^5 \text{O SiO}_4$	rombický
Kyanit	$\text{Al}^6 \text{Al}^6 \text{O SiO}_4$	triklinický

Chemické složení je většinou velmi blízké ideálnímu složení.

minoritní a stopové prvky

Sillimanit	$\text{B}^{3+}, \text{Mg}, \text{Fe}^{3+}$
Andalusit	$\text{Mn}^{3+}, \text{Fe}^{3+}, \text{Cr}^{3+}$
Kyanit	$\text{Cr}^{3+}, \text{V}^{3+}, \text{Fe}^{3+}$

Variety:

fibrolit – jehlicovitý sillimanit

chiasolit – andalusit se sektoriální

zonálností z kontaktních rohovců,

viridin – zelený Mn-andalusit

## 2. Nesosilikáty - Skupina $\text{Al}_2\text{SiO}_5$



**Andalusit, Dolní Bory**



**Kyanit, Frymburk**

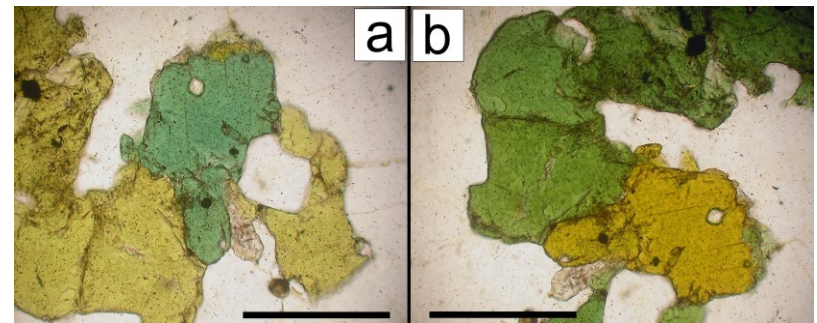


**Sillimanit, Náchov**

## 2. Nesosilikáty - Skupina $\text{Al}_2\text{SiO}_5$

- **Vlastnosti:**
- **Sillimanit** – jehlicovité až vláknité, méně často i drobně až hrubě zrnité agregáty nebo sloupcovité krystaly, velikost až do několik dm  
šedá, bílá, žlutá, hnědá, bezbarvý  
štěpný
- **Andalusit** - sloupcovité krystaly, jehlicovité, drobně až hrubě zrnité agregáty, velikost až do velikosti 1 m  
růžová, červenohnědá, bílá šedá, zelená, modrá, někdy je pleochroický (v různé orientaci má různou barvu)  
nedokonale štěpný
- **Kyanit** - sloupcovité až tabulkovité krystaly, drobně až hrubě zrnité agregáty, velikost až několik dm  
modrá, šedá, bezbarvý, vysoký index lomu  
výborně štěpný
- Tvrdost 6-7, u kyanitu 7-5,
- $n = 3,2-3,6$  (kyanit).

**Pleochroismus u Mn-andalusitu**



## 2. Nesosilikáty - Skupina $\text{Al}_2\text{SiO}_5$

- **Výskyty:**
  - **Sillimanit** – regionálně metamorfované horniny středního až vyššího stupně, migmatity
  - **Andalusit** – kontaktně i regionálně metamorfované horniny (Branná), granity, pegmatity (Dolní Bory)
  - **Kyanit** – regionálně metamorfované horniny středního až vyššího stupně (Frymburk), granulity
- Z obrázku je zřejmé, že pozice trojného bodu zůstává stále diskutabilní. Především pozice univariantní křivky reakce andalusit=sillimanit je nejistá.
- **Odolnost  $\text{Al}_2\text{SiO}_5$**  je proti alteracím je střední až vysoká, proti zvětrávání je vysoká, proto jsou běžné v sedimentech.
  - **Využití:** Velmi důležité minerály pro odhad podmínek vzniku hornin.

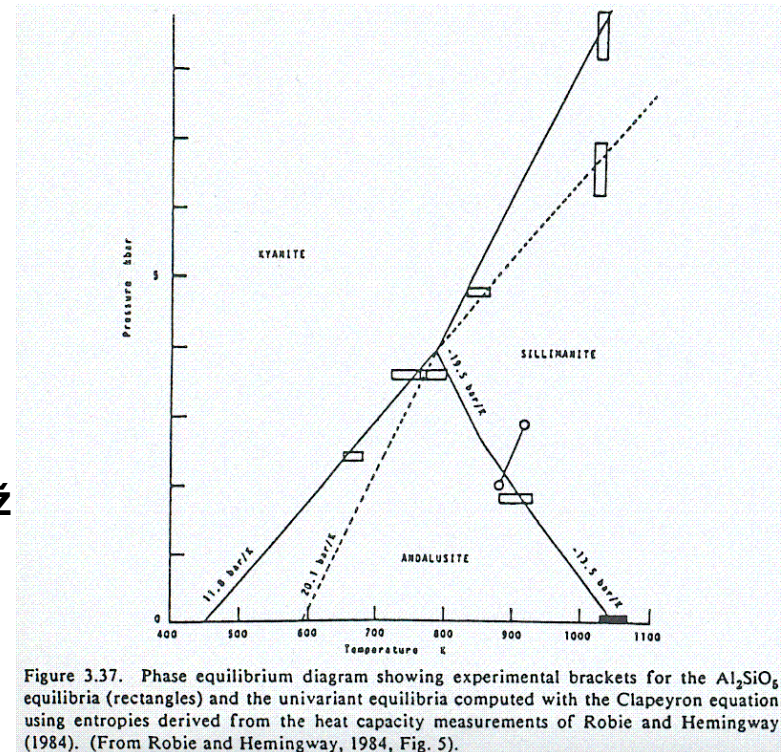
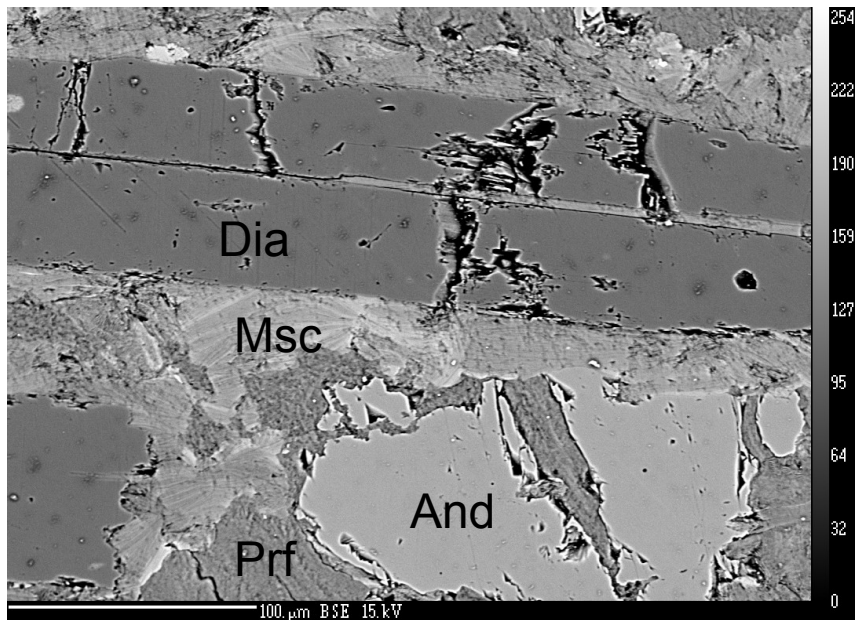


Figure 3.37. Phase equilibrium diagram showing experimental brackets for the  $\text{Al}_2\text{SiO}_5$  equilibria (rectangles) and the univariant equilibria computed with the Clapeyron equation using entropies derived from the heat capacity measurements of Robie and Hemingway (1984). (From Robie and Hemingway, 1984, Fig. 5).

## 2. Nesosilikáty - Skupina $\text{Al}_2\text{SiO}_5$



Alterace andalusitu pyrofylytem a muskovitem (Dolní Bory)

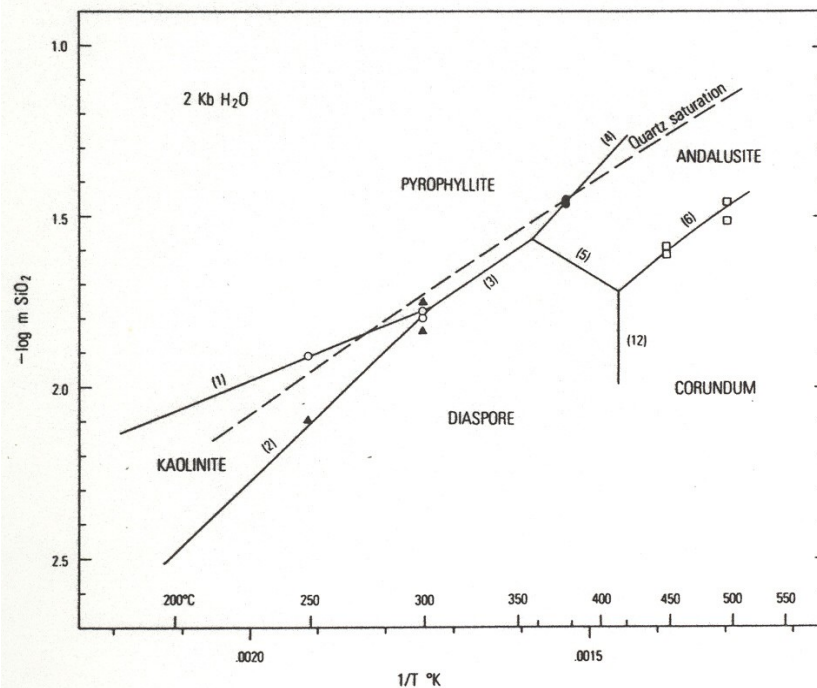


Diagram stability andalusitu za nízkých teplot

## 2. Nesosilikáty – další minerály

- **Staurolit**



Vedlejší prvky: Zn, Li, Mn, Co

Monoklinický (pseudorombický)

- **Vlastnosti:** hnědý v různých odstínech, nedokonale štěpný,  $t = 7-7,5$ ,  $h = 3,6-3,8$

- **Výskyty:**

Typický horninotvorný minerál svorů a rul (Keprník), typický těžký minerál vzhledem ke svojí mechanické a chemické odolnosti a hustotě.

- **Důležitý pro odhad PT podmínek v metamorfovaných horninách.**



**Staurolit**



## 2. Nesosilikáty – další minerály

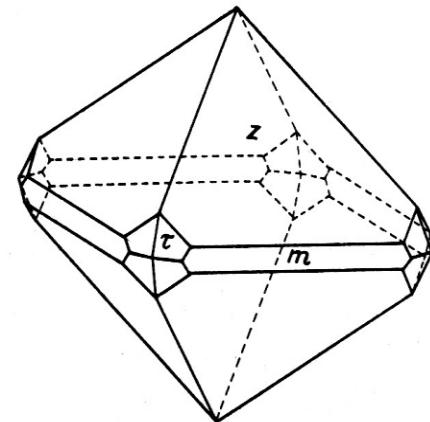
- **Chloritoid**  
 $(\text{Fe, Mg})_2 \text{Al}_4 \text{O}_2 (\text{SiO}_4)_2 (\text{OH})_2$   
Vedlejší prvky: Mn  
Monoklinický a triklinický  
strukturně a geneticky příbuzný staurolitu
- **Vlastnosti:** tmavozelený až černý, výborně štěpný,  $t = 5-6$ ,  $h = 3,4-3,6$
- **Výskyty:**  
v metamorfovaných horninách (při nižší metamorfóze, než aby vznikl staurolit) – chloritoidových břidlicích
- **Důležitý pro odhad PT podmínek v metamorfovaných horninách.**
  
- **Titanit**  
 $\text{Ca Ti} (\text{SiO}_4/\text{O})$   
Vedlejší prvky: Sn, Al, Nb, Ta, F, Y, REE  
Monoklinický
- **Vlastnosti:** hnědý, žlutý, zelený, nedokonale štěpný,  $t = 5-5,5$   $h = 3,4-3,6$
- **Výskyty:**  
Hojný akcesorický minerál v různých typech metamorfovaných a magmatických hornin, vyžaduje zvýšenou aktivitu Ca.
- **Středně odolný vůči alteracím.**

## 2. Nesosilikáty – další minerály

- **Zirkon**  
 $\text{Zr SiO}_4$   
Vedlejší prvky: Hf, U, Th, Y, Sc, P
- **Tetragonální**
- **Vlastnosti:** hnědý, žlutý, nedokonale štěpný,  $t = 7-7,5$   
 $h = 4,6-4,7$
- **Výskyty:**  
Akcesorický minerál v různých typech hornin,  
jediný relativně hojný minerál Zr.
- **Velmi odolný proti alteracím,**  
používá se k radiometrickému datování.  
Často je ale metamiktní (rozpad struktury působením radioaktivního záření)



Zirkon



# 3. Shrnutí

1. Tato přednáška zahrnuje jen základní přehled hlavních minerálů ze skupiny nesosilikátů, ve skutečnosti je v této skupině několik set minerálů.
2. Většina minerálů má většinou poměrně vysokou tvrdost 6-7, hustotu větší než 3, a většina má nedokonale vyvinutou štěpnost.
3. Barva kolísá podle obsahu Fe (Mn), minerály s výraznou převahou Mg nad Fe (Mn) jsou bezbarvé, světle žluté nebo světle zelené, minerály bez Mg a Fe mají různé ale většinou světlé barvy. Minerály s vysokým obsahem Fe jsou tmavé – černé, červenofialové nebo hnědé.
4. Většina minerálů ze skupiny nesosilikátů má nízký nebo nulový obsah H<sub>2</sub>O.
5. Většina minerálů vzniká za relativně vyšších teplot a tlaků v magmatických a metamorfovaných horninách.
6. U většiny z nich je nutné znát chemické vzorce.