# Oefeningen op kristallen, mineralen en gesteenten

# Kristalroosters

- 1. Bervi
  - a. Cvclosilikaat
  - b. Be<sub>3</sub>Al<sub>2</sub>(Si<sub>6</sub>O<sub>18</sub>)

Be<sup>2+</sup> => zilver

 $Al^{3+} => goud$  Si => zwart

O => rood

- 2. Pyrophyliet
  - a. Fylosilikaat: 2:1 structuur, dioctaedrische structuur
  - b. Al2(OH)2Si4O10

 $Al^{3+} => zilver$ 

OH => groen Si => zwart

0 => rood

- 3. Biotiet
  - a. Fylosilikaat: 2:1 structuur, trioctaedrische structuur
  - b. K(Mg,Fe)<sub>3</sub>(OH,F)<sub>2</sub>AlSi<sub>3</sub>O<sub>10</sub>

Si => zwart

O => rood

K => goud

( komma : OF)

F/OH => groen Mg/Fe => zilver

Si kan isomorf vervangen zijn door Al

- 4. Chrysotiel
  - a. Fylosilikaat: 1:1 structuur, trioctaedrische structuur
  - b. Mg<sub>3</sub>(OH)<sub>4</sub>Si<sub>2</sub>O<sub>5</sub> ·

Mg => zilver OH => groen Si => zwart

O => rood

- 5. Montmor(illoniet) Montmoriofide
  - a. Fylosilikaat: 2:1 structuur, dioctaedrische structuur
  - b. Al<sub>2</sub>(Si<sub>4</sub>O<sub>10</sub>)(OH)<sub>2</sub>

Ai => zilver

Si => zwart

0 => rood

OH => groen

Oranje => H2O dmv waterstofbruggen

- 6. Talk
  - a. Fylosilikaat: 2:1 structuur, trioctaedrische structuur
  - b. Mg<sub>3</sub>(Si<sub>4</sub>O<sub>10</sub>)(OH)<sub>2</sub>

Mg => zilver

Si => zwart

O => rood

OH => groen

- 7. Granaat (=pyroop)
  - a. Nesosilikaat
  - b. Mg3Al2(SiO4)3

PCMg => zilver

Ho=> goud

Si => zwart

O => rood

#### 8. Muskoviet

- a. Fylosilikaat: 2:1 structuur, dioctaedrische structuur
- b. KAl2(OH,F)2AlSi3O10

Dels => zilver

F/OH => groen K 以=> goud

Si => zwart

O => rood

Si kan isomorf vervangen zijn door Al => xwalt /zilvere bolletjes

# 9. Topaas

- a. Nesosilikaat
  - b. Al<sub>2</sub>F<sub>2</sub>SiO<sub>4</sub>

F => groenocce Al=> goud Si => zwart O => rood

## 10. Andalusiet

- a. Nesosilikaat
- b. AloSiOs

Al=> goud

Si => zwart

O => rood

#### 11. Malachiet

- a. Carbonaat
- b. Cu<sub>2</sub> (OH)<sub>2</sub> CO<sub>3</sub>

Cu => goud

OH => groen

C => zwart

O => rood

#### 12. Enstatiet

- a. Inosilikaat; pyroxener
- b. MgSiO<sub>3</sub>

Mg => goud Si => zwart

O => rood

#### 13. Chloriet

a. Fylosilikaat: 2:1 structuur, trioctaedrische structuur

Si kan isomorf vervangen zijn door Al

b. Mg<sub>3</sub>(OH)<sub>2</sub>AlSi<sub>3</sub>O<sub>2</sub>

Mg => goud OH => groen

Si => zwart

O => rood

#### 14. Hemimorfiet

- a. Sorosilikaat
- b. Zn<sub>4</sub>Si<sub>2</sub>O<sub>7</sub>(OH)<sub>2</sub>\*H<sub>2</sub>O

Zn => goud OH => groen Si => zwart O => rood

Oranje => H<sub>2</sub>O

#### 15. Tremoliet

- a. Inosilikaat; anfibool
- b. Ca2Mg5(Si4O11)2(OH,F)

O => rood Si => zwart Mg => zilver Ca => goud P/OH => groen

16. Diopsiet + foto

a. Inosilikaat; pyroxenen = enkelvoudig snoeren

b. CaMg(SiO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

Ca =>

Mg =>

Si => zwart

O => rood

Het is onmogelijk om te bepalen welk de kleur van Ca en welk de kleur van Mg is (goud of zilver)

17. Kaoliniet

a. Fylosilikaat: 1:1 structuur, dioctaedrische structuur

b. Al2Si2O5(OH)4

Al => zilver

OH => groen

Si => zwart

O => rood

18. Illiet

a. Fylosilikaat: 2:1 structuur, trioctaedrische structuur

b. (K,H2O)(Al2,5Mg0,5)(OH)2AlSi3O10

Mokates => goud Al/ => grijs/zilver OH => groen

Si => zwart

Oranje => waterstofbruggen K, H, O

Si kan isomorf vervangen zijn door Al

19. Ky(aniet)

a. Nesosilikaat

b. Al<sub>2</sub>SiO<sub>5</sub>

Al => zilver

Si => zwart

0 => rood

Kristalgeometrie

ak 1. Nr 279

a. 1 x 4-tallig(2 x 2-tallig) 5 spiegelvlakken, inversiepunt

b. Tetragonaal kristal

2. Nr 425

a. 1 x 6-tallig, 3 x 2-tallig, 7 spiegelvlakken, inversiepunt

b. Hexagonaal kristal

3. Nr 366

a. 1 x 3-tallig (3 x 2-tallig) 3 spiegelvlakken, am inversiepunt

b. Trigonaal kristal

4. Nr 295

want altijd dezerate A

· 3 spiegelulakker

· inversiepunt = trigonaal

- a. 1 x 4-tallig, 2 x 2-tallig, 5 spiegelvlakken, inversiepunt
- b. Tetragonaal kristal

#### 5. Nr 493

- a. 3 x 4-tallig, 4 x 3-tallig, 9 spiegelvlakken, inversiepunt
- b. Regulair kristal

#### 6. Nr 421

- a. 3 x 2-tallig, 1 x 6-tallig, 7 spiegelvlakken, inversiepunt
- b. Hexagonaal kristal

# OK 7. Nr 32

- a. 1 x 2-tallig, 1 spiegelvlak, inversiepunt
- b. Monoklien kristal

#### OK8. Nr 313

- a. 1 x 3-tallig, 3 spiegelvlakken, geen inversiepunt
- b. Trigonaal kristal

#### 9. Nr 364

- a. Geen rotatie-assen, 6 spiegelvlakken, inversiepunt
- b. Triklien kristal

#### 10. Nr 31

- a. Geen rotatie-assen, 2 x 2-tallig, 1 spiegelvlak, inversiepunt
- b. Triklien kristal

#### 11. Nr 156

a. 1 x 4-tallig, 3 spiegelvlakken inversiepunt 5 x 2 - tallig, 3 spiegelvlakken, inversiepunt scombisch inversiepunt

# OV 12. Nr 310

- a. 1 x 3-tallig, 4 spiegelvlakken, inversiepunt poer
- b. Trigonaal kristal

#### 13. Nr 276

- a. 1 x 4-tallig, 2 x 2-tallig, 5 spiegelvlakken, inversiepunt
- b. Tetragonaal kristal

### 14. Nr 480

a. 3 x 4-tallig, 5 spiegelvlakken, inversiepunt

# b. Tetragonaal kristal

OK15. Nr 253

- a. 1 x 4-tallig, 4 spiegelvlakken, geen inversiepunt
- b. Tetragonaal kristal

OK 16. Nr 478

a. 3 x 4-tallig, 4 x 2-tallig, & spiegelvlakken, geen inversiepunt Tetragonaal kristal

b. Mineralen en gesteenten

Magmatisch: homogeen

Sedimentair: dikke lagen

Metamorf: fijne, sterk geplooide banden

1. Nr 1012 Metamorf gesteente

2. Nr 1016

Magmatisch gesteente: pyroklastisch (lava stolt in de lucht)

3. Nr 1018

Magmatisch gesteente

Intrusief: grote kristallen in het gesteente

Mafisch: donkere delen Felsisch: lichte delen

4. Apatiet

Mineraal

Kleur: groen

Streep: wit

Glans: glasglans

Hardheid: 3-4

5. Muskoviet

Mineraal

Streep: wit

6. Biotiet, nr 389

Mineraal

Kleur: groen-grijs Streep: zwart

Glans: glasglans

Hardheid: 3-4

Plaatvormige kristallen