

Extra oefenstof zouten 4

Stel de verhoudingsformules op van de volgende zouten:

- a. Hematiet – Yzer(III)oxide
- b. Bauxiet – Aluminiumoxide
- c. Zinkblende – Zinksulfide
- d. Keuken zout – Natriumchloride
- e. Argentiet – Zilversulfide
- f. Alabandiet – Mangaan(II)sulfide
- g. Berndtiet – Tin(IV)sulfide
- h. Bismiet – Bismuth(III)oxide
- i. Bromeliet – Beriliumoxide
- j. Bromargyriet – Zilverbromide
- k. Galeniet – Lood(II)sulfide
- l. Gananiet – Bismuth(III)fluoride
- m. Greenockiet – Cadmium(II)sulfide
- n. Griceiet – Lithiumfluoride
- o. Oldhamiet – Calciumsulfide
- p. Ottemanniet – Tin(II)sulfide
- q. Uraniniet – Uranium(IV)oxide
- r. Karelianiet – Vanadium(III)oxide
- s. Kwarts – Kiezeloxide of Silicium(IV)oxide
- t. Scrutinyiet – Lood(IV)oxide
- u. Sellaiet – Magnesiumfluoride
- v. Shcherbinaiet – Vanadium(V)oxide
- w. Stibniet - Antimoon(III)sulfide
- x. Sylviet – Kaliumchloride

Extra oefenstof – Verhoudingsformules

Stel de verhoudingsformules op van de volgende zouten

- a. Natriumcarbonaat
- b. Zinknitraat
- c. Koper(I)fosfaat
- d. Tin(IV)sulfaat
- e. Aluminiumcarbonaat
- f. Yzer(II)fosfaat
- g. Calciumsulfaat

Bariumdisilicate heeft de formule BaSi_2O_5 .

- a. Welke lading heeft het disilicaat-ion?
- b. Geef de formule van aluminiumdisilicaat.

Natriumchromaat heeft de formule Na_2CrO_4 .

- a. Welke lading heeft het chromaat-ion?
- b. Geef de formule van zinkchromaat.

Het mineraal Spinel heeft als scheikundige naam magnesiumaluminaat en de formule is MgAl_2O_4 .

- a. Welke lading heeft het aluminaat-ion?
- b. Geef de formule van natriumaluminaat.

Geef de juiste naam voor de volgende verbindingen:

- a. Salmiak – NH_4Cl
- b. Salpeter – KNO_3
- c. Sideriet – FeCO_3
- d. Spertiniet – $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- e. Strontianiet – SrCO_3
- f. Sweetiet – $\text{Zn}(\text{OH})_2$
- g. Szomolnokiet – FeSO_4