

Extra oefenstof zouten 4 antwoorden

Stel de verhoudingsformules op van de volgende zouten:

a. Hematiet – Yzer(III)oxide	Fe_2O_3
b. Bauxiet – Aluminiumoxide	Al_2O_3
c. Zinkblende – Zinksulfide	ZnS
d. Keuken zout – Natriumchloride	NaCl
e. Argentiet – Zilversulfide	Ag_2S
f. Alabandiet – Mangaan(II)sulfide	MnS
g. Berndtiet – Tin(IV)sulfide	SnS_2
h. Bismiet – Bismuth(III)oxide	Bi_2O_3
i. Bromeliet – Beriliumoxide	BeO
j. Bromargyriet – Zilverbromide	AgBr
k. Galeniet – Lood(II)sulfide	PbS
l. Gananiet – Bismuth(III)fluoride	BiF_3
m. Greenockiet – Cadmium(II)sulfide	CdS
n. Griceiet – Lithiumfluoride	LiF
o. Oldhamiet – Calciumsulfide	CaS
p. Ottemanniet – Tin(II)sulfide	SnS
q. Uraniniet – Uranium(IV)oxide	UO_2
r. Karelianiet – Vanadium(III)oxide	V_2O_3
s. Kwarts – Kiezeloxide of Silicium(IV)oxide	SiO_2
t. Scrutinyiet – Lood(IV)oxide	PbO_2
u. Sellaiet – Magnesiumfluoride	MgF_2
v. Shcherbinaiet – Vanadium(V)oxide	V_2O_5
w. Stibniet - Antimoon(III)sulfide	Sb_2S_3
x. Sylviet – Kaliumchloride	KCl

Extra oefenstof – Verhoudingsformules

Stel de verhoudingsformules op van de volgende zouten

- | | |
|-----------------------|------------------------------|
| a. Natriumcarbonaat | Na_2CO_3 |
| b. Zinknitraat | $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ |
| c. Koper(I)fosfaat | Cu_3PO_4 |
| d. Tin(IV)sulfaat | $\text{Sn}(\text{SO}_4)_2$ |
| e. Aluminiumcarbonaat | $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$ |
| f. Yzer(II)fosfaat | $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$ |
| g. Calciumsulfaat | CaSO_4 |

Bariumdisilicate heeft de formule BaSi_2O_5 .

- | | |
|---|--|
| a. Welke lading heeft het disilicaat-ion? | -2 |
| b. Geef de formule van aluminiumdisilicaat. | $\text{Al}_2(\text{Si}_2\text{O}_5)_3$ |

Natriumchromaat heeft de formule Na_2CrO_4 .

- | | |
|---|------------------|
| a. Welke lading heeft het chromaat-ion? | -2 |
| b. Geef de formule van zinkchromaat. | ZnCrO_4 |

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

- | | |
|--|------------------------------------|
| a. Welke lading heeft het aluminaat-ion? | -2 |
| b. Geef de formule van natriumaluminaat. | $\text{Na}_2\text{Al}_2\text{O}_4$ |

Geef de juiste naam voor de volgende verbindingen:

- | | |
|--|--------------------|
| a. Salmiak – NH_4Cl | ammoniumchloride |
| b. Salpeter – KNO_3 | kaliumnitraat |
| c. Sideriet – FeCO_3 | ijzer(II)carbonaat |
| d. Spertiniet – $\text{Cu}(\text{OH})_2$ | koper(II)hydroxide |
| e. Strontianiet – SrCO_3 | strontiumcarbonaat |
| f. Sweetiet – $\text{Zn}(\text{OH})_2$ | zinkhydroxide |
| g. Szomolnokiet – FeSO_4 | ijzer(II)sulfaat |