**Voorbeeldvragen zouten in water en elektrolyse**

Geef steeds de reactievergelijking

a het oplossen van magnesiumnitraat in water

b het indampen van kalkwater (zie tabel 66A)

c de reactie tussen bariumoxide en water

d de elektrolyse van gesmolten kaliumfluoride

e het indampen van een aluminiumsulfaatoplossing

f de elektrolyse van gesmolten ijzer(III)oxide

g het oplossen van natriumfosfaat in water

h het oplossen van kaliumsulfide in water

i de elektrolyse van vloeibaar aluminiumbromide

j het indampen van barietwater (zie tabel 66A)

k natriumoxide reageert met water tot natronloog

**Antwoorden**

De faseaanduidingen (aq) etc zijn niet verplicht, tenzij in de vraag staat dat die er bij moeten.

a Mg(NO3)2 (s) 🡪 Mg2+ (aq) + 2 NO3-(aq)

b Ca2+ (aq) + 2 OH- (aq) 🡪 Ca(OH)2 (s)

c BaO (s) + H2O (l) 🡪 Ba2+ (aq) + 2 OH- (aq)

d 2 KF 🡪 2 K + F2

e 2 Al3+ (aq) + 3 SO42- (aq) 🡪 Al2(SO4)3 (s)

f 2 Fe2O3 –> 4 Fe + 3 O2

g Na3PO4 (s) 🡪 3 Na+ (aq) + PO43- (aq)

h K2S (s) 🡪 2 K+ (aq) + S2- (aq)

i 2 AlBr3 🡪 2 Al + 3 Br2

j Ba2+ (aq) + 2 OH- (aq) 🡪 Ba(OH)2 (s)

k Na2O (s) + H2O (l) 🡪 2 Na+(aq) + 2 OH-(aq)