Zadania – sole

Imię i nazwisko

1.Podaj nazwy soli o następujących nazwach potocznych:

1. potaż K2CO3 –
2. sublimat HgCl2 –
3. salmiak NH4Cl –
4. dolomit MgCO3∙CaCO3 –
5. galena PbS -

2. Napisz jakie sole (zapisz wzory) mogły ulec rozpuszczeniu w wodzie, jeżeli znajdują się w niej podane niżej jony:

a) woda mineralna: Na+, K+, Ca2+, Mg2+, Cl-, SO32-, CO32-

b) woda morska: Cl-, SO42-, Na+, Mg2+, Ca2+, PO43-, K+

3. Uzupełnij i uzgodnij następujące równania reakcji:

a) K2O + H2SO4  →

b) CaO + HNO3 →

c) Al2O3 + HCl →

d) MgO + H2S →

e) Mg(OH)2 + H2CO3 →

f) NaOH + H2SO4  →

g) Ca(OH)2 + CO2 →

h) KOH + SO2 →

i) Al(OH)3 + N2O5 →

j) Ca + HCl →

k) PbCl2 + Na2S →

l) CuO + P2O5 →

ł) AgNO3 + HCl →