

1. Odvoďte empirický vzorec látky obsahující 63,64 % N a 36,36 % O.
2. Hydrát jisté soli obsahuje 18 % Na, 25,8 % S a 19,4 % O a 36,2 % vody. Určete vzorec hydrátu.
3. Železná ruda obsahuje magnetit (Fe_3O_4) a hematit (Fe_2O_3). Z 50 tun této rudy bylo vyrobeno 35,7 tun Fe. Jaké je složení rudy?
4. Po sušení modré skalice byl zjištěn úbytek hmotnosti 28,86 %. Jaký je vzorec látky po sušení?
5. Žiháním 1 g jisté látky se uvolnilo 243 cm³ CO₂ (za normálních podmínek). Tuhý zbytek obsahuje 41,48 % Ca a 25,21 % Mg, zbytek je kyslík. Určete vzorec látky.
6. Oxidačním žiháním se 1 g minerálu tvořeného Fe, Cu a S převede na oxidy. SO₂ unikl ze vzorku, tuhý zbytek o hmotnosti 0,869 g obsahuje 39,87 % Cu a 35,04 % Fe. Určete vzorec minerálu.