

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

1. Určete hmotnostní zlomek Cu, S, O a vody v modré skalici a v bezvodém síranu měďnatém. Výsledky doplňte do tabulky.

Hmotnostní zlomek v %	Bezvodý síran měďnatý CuSO_4	Modrá skalice $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
Cu		
S		
O		
H_2O		

2. Vypočítejte procentový obsah vody v bílé skalici ($\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) a v zelené skalici ($\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$).

a) $w(\text{H}_2\text{O} / \text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}) =$

b) $w(\text{H}_2\text{O} / \text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}) =$

3. Doplňte neznámý počet molekul vody ve vzorci $\text{NiCl}_2 \cdot x\text{H}_2\text{O}$, víte-li, že tato sůl obsahuje 35,7% vody.