

Eksempel på laboratorielogbog

Fremstilling af jernsulfat

Molarmassen for Fe = 55,85 g/mol

Molarmassen for FeSO₄·7H₂O = 278,05 g/mol

NB. Svovlsyre er stærkt ætsende – brug briller



Der anvendes 1,5 g Fe og 25 ml 2 M svovlsyre.

Svovlsyren opvarmes, pas på!

Vi ser det bobler. Det lugter også – vigtigt at vi står under udsugning.

Stofmængden af jern: $n = m/M = 1,5 \text{ g} / 55,85 \text{ g/mol} = 0,0269 \text{ mol}$

Teoretisk masse af jernsulfat: $m = n \cdot M = 0,0269 \text{ mol} \cdot 278,05 = 7,5 \text{ g}$

Vi fik 5,2 g, dvs. 69% af forventet udbytte.