التمرين 17

أحسب كمية المادة الموافقة للعينات التالية :

1. الكتلة $m_1=12,7\ g$ من النحاس.
2. الكتلة $m_2=2,06\ kg$ من مركب " ملح موهر " صيغته $(NH_4)_2Fe(SO_4)_2,6H_2O$.
3. عينة حمض الإيثانويك CH_3COOH الموجودة في الحجم $V=100mL$ من محلول حمض الإيثانويك CH_3COOH درجته 7° أي أن 100g من المحلول تحتوي على 7g من حمض الإيثانويك الخالص.
4. الحجم $V=5L$ من غاز ثنائي الكلور (Cl_2) عند $20°C$ و $101300Pa$.

معطيات: $M(Cu)=63,5g.mol^{-1}$ ، $M(Fe)=56g.mol^{-1}$ ، $M(S)=32g.mol^{-1}$ ، $M(N)=14gmol^{-1}$ ، $M(C)=12g.mol^{-1}$ ، $M(H)=1g.mol^{-1}$ ، $M(O)=16g.mol^{-1}$

كثافة المحلول المائي لحمض الإيثانويك : $d=1,2$

الكتلة الحجمية للماء : $\rho_e=1g.mL^{-1}$

ثابتة الغازات الكاملة : $R=8,14\ Pa.m^3.K^{-1}.mol^{-1}$.

www.pc-lycee.com