

التمرين 17

Mohammed Sobhi

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 $V=100$ mL من محلول حمض الإيثانويك CH_3COOH درجته 7° أي أن 100 g من المحلول تحتوي على 7 g من حمض الإيثانويك الخالص.
4. الحجم $V=5$ L من غاز ثنائي الكلور (Cl_2) عند $20^\circ C$ و 101300 Pa.

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