

التمرين 07

www.pc-lycee.com

نحضر محلولاً لإيثانوات الصوديوم $CH_3COONa(s)$ تركيزه $C=0,5 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$.

1- أحسب الكتلة m لإيثانوات الصوديوم اللازم إذابتها في الماء الخالص للحصول على الحجم $V=200 \text{ mL}$ من هذا المحلول.

2- ما هو الحجم V_a لمحلول مائي لكلورور الهيدروجين تركيزه $C_a=0,80 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ الذي يجب إضافته إلى الحجم $V'=10 \text{ mL}$ من المحلول السابق لتختفي أيونات الإيثانوات كليا.

معطيات: $M(\text{Na})=23 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$ $M(\text{O})=16 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$ $M(\text{H})=1 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$ $M(\text{C})=12 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com