

التمرين 07

www.pc-lycee.com

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

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 $C_a=0,80 \text{ mol.L}^{-1}$ الذي يجب إضافته إلى الحجم $V'=10 \text{ mL}$ من المحلول السابق لتختفي أيونات الإيثانوات كلياً.

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