

www.pc-lycee.com

التمرين 02

1. لدينا محلولاً A من السكاروز ، حجمه $V_A=50\text{mL}$ ويحتوي على $n_A=0,5\text{ mol}$ من السكاروز.
 - 1.1. أحسب التركيز المولي C_A لهذا المحلول .
 - 1.2. نضيف لهذا المحلول 250 mL من الماء ونحرك لكي يصبح متجانساً. أحسب التركيز المولي C_B من السكاروز في المحلول المحصل عليه .
 - 1.3. نأخذ 25mL من المحلول B. أحسب كمية المادة n_C من السكاروز في هذه العينة.
2. لدينا محلولاً من ثنائي اليود تركيزه $C_1=5,0.10^{-1}\text{ mol.L}^{-1}$. نريد الحصول على محلول لثنائي اليود حجمه $V_2=250\text{mL}$ وتركيزه $C_2=1,0.10^{-2}\text{ mol.L}^{-1}$. صف الطريقة المتبعة.

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com