

التمرين 03:

1 - يتكون جزئى فحمت الكالسيوم من شاردة الصوديوم Na^+ و شاردة الفحمت CO_3^{2-} .

• أكتب الصيغة الشارديّة و كذلك الصيغة الاحصائية لهذا المركب .

2 - نذيب كتلة معينة m من كربونات الصوديوم في 250 cm^3 من الماء المقطر فنحصل

على محلول (S) تركيزه المولى 2 mol L^{-1} أوجد :

• مقدار الكتلة المذابة m .

• تركيز المحلول بشوا رد Na^+ و CO_3^{2-} .

3 - يمكن الانطلاق من 250 cm^3 السابقة للحصول على كتلة m' من فحمت الصوديوم

المائية البلورية ($\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10 \text{ H}_2\text{O}$).

• احسب قيمة الكتلة m' .

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