

فرض الثلاثي الثاني في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين :

فوسفات الكالسيوم $Ca_3(PO_4)_2$ مكمل غذائي يعتبر مركبا أساسيا للحفاظ على صحة العظام و الأسنان ، لذلك وجب تناول كمية معتبرة منه يوميا بشكل منتظم . يتواجد بشكل طبيعي في الحليب و منتجات الالبان ، لكن في كثير من الأحيان لا يكون النظام الغذائي كافيا و هذا ما يسبب استخدام هذا النوع من المكملات الغذائية .

من أجل تعيين التركيز المولي c لمحلول مائي S لفوسفات الكالسيوم $Ca_3(PO_4)_2$ تم تحضيره بإذابة كتلة m في $500mL$ من الماء المقطر ، قمنا بمعيرة خلية قياس الناقلية مساحة سطح أحد لبوسيهها $s = 2,19cm^2$ و البعد بينهما $L = 1cm$ بواسطة محاليل لفوسفات الكالسيوم معلومة التراكيز فتحصلنا على النتائج التالية :

| | | | | |
|-------------|---|---|-----|----|
| $G(mS)$ | 2 | 4 | 7 | 10 |
| $c(mmol/l)$ | 1 | 2 | 3,5 | 5 |

1 - اكتب معادلة تفكك فوسفات الكالسيوم $Ca_3(PO_4)_2$ الصلب في الماء المقطر.

2 - انجز جدول تقدم التفاعل ، ثم استنتج تراكيز الشاردين Ca^{2+} و PO_4^{3-} بدلالة c تركيز المحلول S .

3 - اكتب عبارة G ناقلية المحلول S بدلالة c تركيز المحلول ، ثابت الخلية ، K ، $\lambda_{Ca^{2+}}$ و $\lambda_{PO_4^{3-}}$.

4 - أ / ماذا نقصد بمعيرة خلية قياس الناقلية ؟

ب / ما هو الشرط الواجب توفره في المحلول لقياس ناقلية ؟

5 - أ / ارسم على ورقة ميليمترية المنحنى البياني الممثل لتغيرات الناقلية G بدلالة التركيز c .

ب / اكتب معادلة البيان ، ثم استنتج الناقلية النوعية المولية $\lambda_{Ca^{2+}}$ لشاردة الكالسيوم Ca^{2+} .

ج / هل تتغير قيمة $\lambda_{Ca^{2+}}$ إذا غيرنا قيمة التركيز المولي c ؟ إذا كان الجواب بلا فما هو المقدار الفيزيائي الذي يؤثر فيها ؟

6 - عندما نغمر لبوسي خلية القياس في المحلول S يشير جهاز الفولط متر إلى القيمة $2V$ ، أما شدة التيار تكون

$12,4mA$

أ / احسب G ناقلية المحلول S ، ثم استنتج بيانيا تركيزه المولي c معبرا عنه بالـ $(mmol/L)$ ثم بالـ (mol/m^3)

ب / استنتج الكتلة m المستعملة لتحضير المحلول S

المعطيات :

$$\lambda_{PO_4^{3-}} = 27,84 \text{ mS} \cdot m^2 \cdot mol^{-1} , \quad M(Ca_3(PO_4)_2) = 310,18 \text{ g} / mol$$