

التمرين 09

نذيب كمية المادة $n=2,5 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ من فوسفات الصوديوم $\text{Na}_3\text{PO}_4(\text{s})$ في كمية من الماء للحصول على الحجم $V=100\text{mL}$ من محلول مميّه لهذا المركب الأيوني.

1. ما صيغة أيون الفوسفات.
2. أكتب معادلة ذوبان فوسفات الصوديوم في الماء.
3. أحسب التركيز المولي للمذاب. استنتج التركيز المولي للأيونات في المحلول.
4. نضيف إلى المحلول السابق 150 mL من الماء الخالص. أحسب التركيز المولي 'C' الجديد للمذاب.
5. استنتج التركيز المولي الجديد للأيونات في المحلول.