

التمرين 09

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

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