

التفاعلات في المحاليل المائية

4-3 التفاعلات في المحاليل المائية

اقرأ في كتابك حول المحاليل المائية، والتفاعلات التي تكوّن رواسب، والتفاعلات التي تكوّن ماء، والتفاعلات التي تكوّن غازات.

ضع دائرة حول رمز الإجابة الذي يُمثل الخيار الصحيح لإكمال الجمل الآتية:

1. يُسمّى كلوريد الصوديوم في المحلول عند إذابة ملعقة منه في لتر من الماء:

- a. الجزيء b. الراسب c. المذاب d. المذيب

2. يُسمّى الماء في المحلول المائي:

- a. الجزء المتجانس b. الراسب c. المذاب d. المذيب

3. المركبات التي تُنتج أيونات الهيدروجين في المحلول المائي هي:

- a. الأحماض b. المحاليل المائية c. القواعد d. المركبات الأيونية

4. نوع التفاعل الذي يحدث بين الأيونات الموجودة في المحلول المائي هو:

- a. تفكك b. إحلال مزدوج c. إحلال بسيط d. تكوين

5. نوع الأيونات التي توجد في المحلول، ولكنها لا تشارك في التفاعل الكيميائي فعلياً هي:

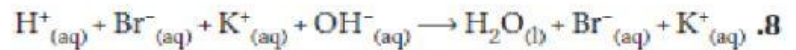
- a. الكاملة b. النهائية c. الراسبة d. المتفرجة

6. ناتج المعادلة الأيونية النهائية عندما يتفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد البوتاسيوم هو:

- a. حمض الهيدروكلوريك b. أيونات الهيدروجين c. كلوريد البوتاسيوم d. الماء

7. عادةً، لا ينتج من تفاعلات الإحلال المزدوج غاز:

- a. ثاني أكسيد الكربون b. سيانيد الهيدروجين c. كبريتيد الهيدروجين d. ثاني أكسيد الكبريت



تعدّ هذه المعادلة مثلاً على:

- a. المعادلة الأيونية الكاملة b. المعادلة الأيونية النهائية c. معادلة الترسيب d. الأيونات المتفرجة