

الأيونات المتفرجة

تفاعلات الأيونية الكاملة

تفاعلات الترسيب

تفاعلات غير متجانسة

(أ) اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي يدل عليه كل مما يلي :

- 1- تفاعلات تكون المواد المتفاعلة، والمواد الناتجة عنها من حالتين فيزيائيتين أو أكثر. ()
- 2- تفاعلات تحدث عند خلط محلولين مائيين لمليح مختلفين. كاتيون الفلز لأحد المليحين يتحد مع الأنيون السالب للمليح الآخر مكوناً مركباً أيونياً جديداً، لا يذوب في الماء. ()
- 3- المعادلة التي تظهر جميع المواد الذائبة في صورتها المفككة بأيونات حرة في المحلول. ()
- 4- الأيونات التي لا تشارك أو تتفاعل خلال التفاعل الكيميائي ()

(ب) املأ الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علمياً

- 1- من أهم التفاعلات غير المتجانسة هي تفاعلات ، ، ،
- 2- في التفاعل التالي $\text{Ag}^+_{(\text{aq})} + \text{NO}^{-3}_{(\text{aq})} + \text{Cl}^{-}_{(\text{aq})} \rightarrow \text{AgCl}_{(\text{s})} + \text{Na}^+_{(\text{aq})} + \text{NO}^{-3}_{(\text{aq})}$ تكون الأيونات المتفرجة هي
- 3- يشتعل ازيد الصوديوم بواسطة شرارة كهربائية مولداً غاز

(ج) أكتب المعادلة الأيونية الكاملة للتفاعلات التالية ثم عين الأيونات المتفرجة وأكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة

