

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 المليون يتحد مع الأنيون السالب للملح 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

