

## أسئلة مراجعة الدرس الأول

السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: أقرن بين أنواع التفاعلات الكيميائية؛ من حيث المواد المتفاعلة والنتيجة.

السؤال الثاني:

**أوضح** المقصود بكل من: تفاعل التعادل، المعادلة الأيونية النهائية، الأيونات المتفرجة.

السؤال الثالث:

III)  $\text{FeCl}_3$  الحديد مع محلول من كلوريد الصوديوم  $\text{Na}_3\text{PO}_4$  يتفاعل محلول فوسفات الصوديوم مع محلول من كلوريد الحديد (III)  $\text{FeCl}_3$ ؛ فينتج محلول من كلوريد الصوديوم  $\text{NaCl}$ ، ويطرسب فوسفات الحديد (III)  $\text{FePO}_4$ .

أ- أكتب المعادلة الكيميائية الموزونة.

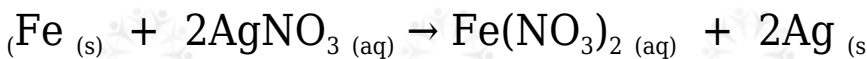
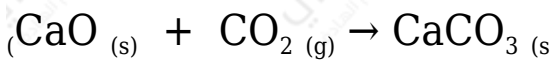
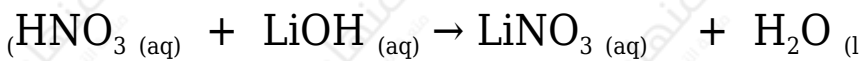
ب- أكتب المعادلة الأيونية.

ج- أحدد الأيونات المتفرجة في المعادلة.

د- أكتب المعادلة الأيونية النهائية.

السؤال الرابع:

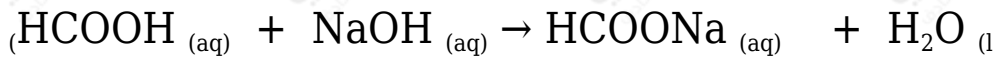
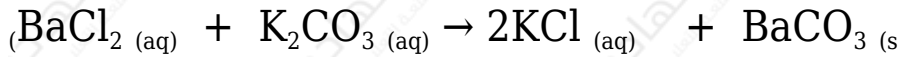
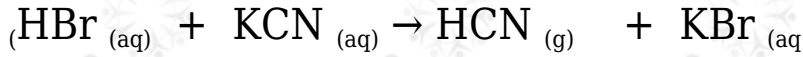
**أصنف** المعادلات الكيميائية الآتية إلى أنواعها الرئيسة: الاتحاد، التحلل، الإحلال الأحادي، الإحلال المزدوج.





السؤال الخامس:

**أستنتج** نوع تفاعلات الإحلال المزدوج (ترسيب، تعادل، إطلاق غاز) في المعادلات الآتية:



السؤال السادس:

**أفسر:** يحل عنصر الفلور محل عنصر اليود في محلول مائي ليوديد البوتاسيوم.

السؤال السابع:

**أستنتج** معادلة كيميائية عامة تمثل كلاً من التفاعلين الآتيين:

