

## 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:

Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> يتفاعل محلول فوسفات الصوديوم مع محلول من كلوريد الحديد (III) FeCl<sub>3</sub>؛ فينتج محلول من كلوريد الصوديوم NaCl، ويطرسب فوسفات الحديد (III) FePO<sub>4</sub>.

أ- أكتب المعادلة الكيميائية الموزونة.

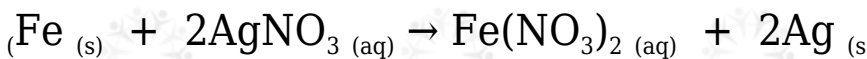
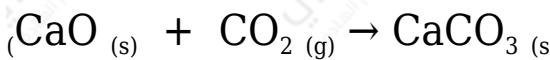
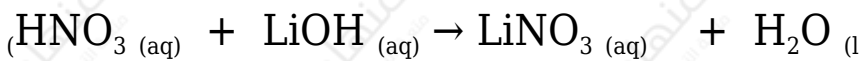
ب- أكتب المعادلة الأيونية.

ج- أحدد الأيونات المتفرجة في المعادلة.

د- أكتب المعادلة الأيونية النهائية.

السؤال الرابع:

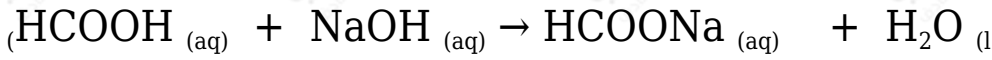
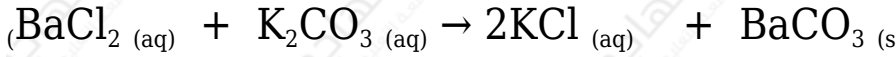
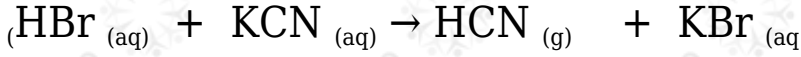
**أصنف** المعادلات الكيميائية الآتية إلى أنواعها الرئيسة: الاتحاد، التحلل، الإحلال الأحادي، الإحلال المزدوج.





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:

