

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:

Na₃PO₄ يتفاعل محلول فوسفات الصوديوم مع محلول من كلوريد الحديد (III) FeCl₃؛ فينتج محلول من كلوريد الصوديوم NaCl، ويطرسب فوسفات الحديد (III) FePO₄.

أ- أكتب المعادلة الكيميائية الموزونة.

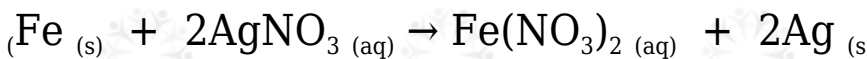
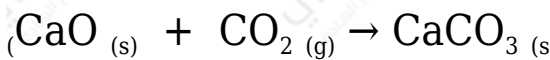
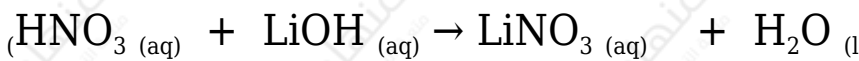
ب- أكتب المعادلة الأيونية.

ج- أحدد الأيونات المتفرجة في المعادلة.

د- أكتب المعادلة الأيونية النهائية.

السؤال الرابع:

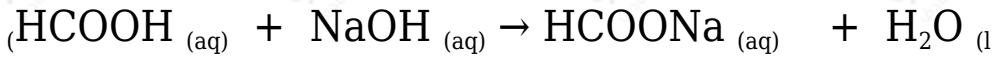
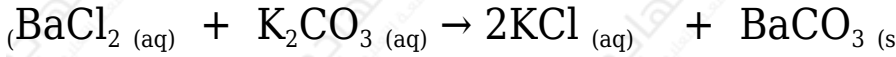
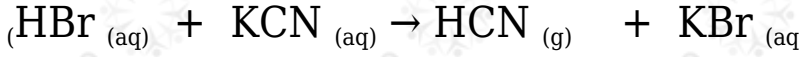
أصنف المعادلات الكيميائية الآتية إلى أنواعها الرئيسة: الاتحاد، التحلل، الإحلال الأحادي، الإحلال المزدوج.





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:

