

أسئلة مراجعة الدرس الأول

التفاعلات الكيميائية

السؤال الأول:

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

السؤال الثاني:

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

السؤال الثالث:

III) FeCl_3 يتفاعل محلول فوسفات الصوديوم مع محلول من كلوريد الحديد (FeCl_3) III)؛ فينتج محلول من كلوريد الصوديوم NaCl ويطرسب فوسفات الحديد (FePO_4) III).

أ- أكتب المعادلة الكيميائية الموزونة.

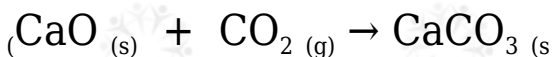
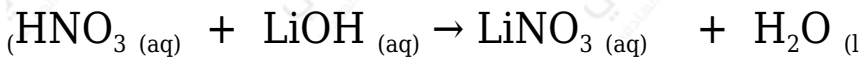
ب- أكتب المعادلة الأيونية.

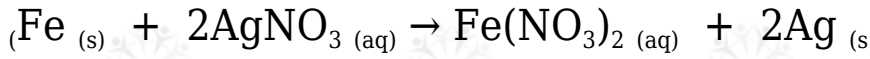
ج- أحدد الأيونات المتفرجة في المعادلة.

د- أكتب المعادلة الأيونية النهائية.

السؤال الرابع:

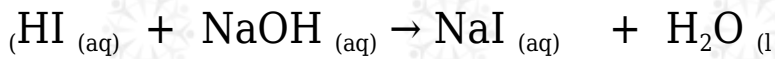
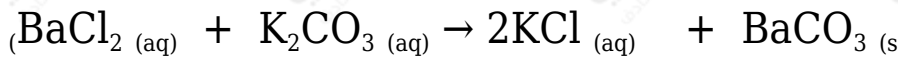
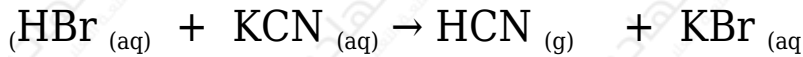
أصنف المعادلات الكيميائية الآتية إلى أنواعها الرئيسة: الاتحاد، التحلل، الإحلال الأحادي، الإحلال المزدوج.





السؤال الخامس:

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



السؤال السادس:

أفسر: يحل عنصر الفلور F_2 محل عنصر اليود I_2 في محلول مائي ليوريد البوتاسيوم KI .

السؤال السابع:

أستنتج معادلة كيميائية عامة تمثل كلاً من التفاعلين الآتيين:

