

## 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)  $\text{FeCl}_3$  يتفاعل محلول فوسفات الصوديوم مع محلول من كلوريد الحديد ( $\text{FeCl}_3$ ) III) ؛ فينتج محلول من كلوريد الصوديوم  $\text{NaCl}$  و يترسب فوسفات الحديد ( $\text{FePO}_4$ ) III) .

أ- أكتب المعادلة الكيميائية الموزونة.

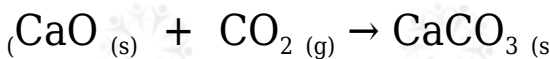
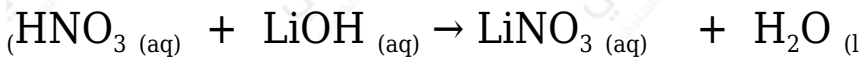
ب- أكتب المعادلة الأيونية.

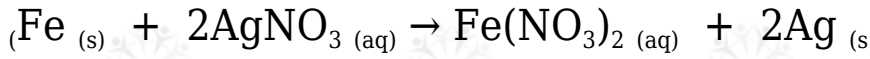
ج- أحدد الأيونات المتفرجة في المعادلة.

د- أكتب المعادلة الأيونية النهائية.

#### السؤال الرابع:

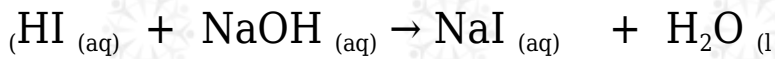
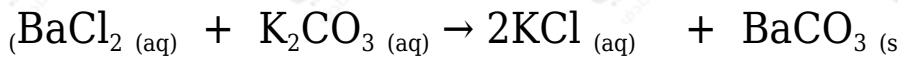
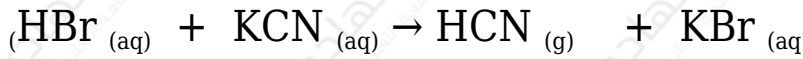
أصنف المعادلات الكيميائية الآتية إلى أنواعها الرئيسة: الاتحاد، التحلل، الإحلال الأحادي، الإحلال المزدوج.





### السؤال الخامس:

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



### السؤال السادس:

**أفسر:** يحل عنصر الفلور  $\text{F}_2$  محل عنصر اليود  $\text{I}_2$  في محلول مائي ليوريد البوتاسيوم  $\text{KI}$ .

### السؤال السابع:

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

