

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع الثاني عشر

الثانوية		المرحلة
الأول	الصف	كيمياء

س1 : أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي :

1	ما نوع التفاعل الذي يحدث عند تكوين مادة صلبة من خلط محلولين مائين ؟	<input type="radio"/> تفاعل تعادل	<input type="radio"/> تفاعل تكوين غاز	<input checked="" type="radio"/> تفاعل ترسيب	<input type="radio"/> تفاعل تفكك
2	عندما يذوب مركب أيوني مثل كلوريد الكالسيوم (CaCl ₂) في الماء، فإنه :	<input type="radio"/> يبقى كجزيئات CaCl ₂	<input checked="" type="radio"/> يتفكك إلى أيونات Ca ²⁺ و Cl ⁻	<input type="radio"/> يتفاعل مع الماء لإنتاج غاز	<input type="radio"/> يتحول إلى راسب صلب
3	في محلول مائي من السكر، أي من التالي يعتبر المذيب ؟	<input type="radio"/> السكر	<input type="radio"/> الأكسجين	<input checked="" type="radio"/> الماء	<input type="radio"/> ثاني أكسيد الكربون

س2 : أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة :

م	السؤال	ص	خ
1	جميع المركبات الجزيئية تتفكك إلى أيونات عند ذوبانها في الماء.	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
2	في أي محلول مائي، يكون الماء هو المذيب دائماً.	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>

س3 : أختار المزاوجة الصحيحة بين الرقم والحرف :

م	المتفاعلات	م	المعادلة الأيونية النهائية	أظلل الإجابة المناسبة
1	حمض الهيدروكلوريك ومحلول كبريتيد الصوديوم.	أ	$2\text{OH}^-_{(\text{aq})} + \text{Cu}^{2+}_{(\text{aq})} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_{2(\text{s})}$	<input type="radio"/> أ <input type="radio"/> ب <input checked="" type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و
2	إذابة بيكربونات الصوديوم في حمض الهيدروكلوريك.	ب	$\text{Ba}^{2+}_{(\text{aq})} + \text{CO}_3^{2-}_{(\text{aq})} \rightarrow \text{BaCO}_{3(\text{s})}$	<input type="radio"/> أ <input checked="" type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و
3	حمض الهيدروكلوريك مع محلول هيدروكسيد الليثيوم.	ج	$\text{OH}^-_{(\text{aq})} + \text{H}^+_{(\text{aq})} \rightarrow \text{H}_2\text{O}(\ell)$	<input type="radio"/> أ <input type="radio"/> ب <input checked="" type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و
4	محلول نترات الباريوم مع محلول كربونات الصوديوم.	د	$2\text{H}^+_{(\text{aq})} + \text{S}^{2-}_{(\text{aq})} \rightarrow \text{H}_2\text{S}(\text{g})$	<input type="radio"/> أ <input type="radio"/> ب <input checked="" type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و
5	محلول فوسفات الأمونيوم مع محلول كبريتات الصوديوم.	هـ	$\text{H}^+_{(\text{aq})} + \text{HCO}_3^-_{(\text{aq})} \rightarrow \text{H}_2\text{O}(\ell) + \text{CO}_2(\text{g})$	<input checked="" type="radio"/> أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و
6	محلول هيدروكسيد الصوديوم مع محلول كلوريد النحاس II.	و	NR	<input type="radio"/> أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و

س4 : أجب على ما يلي :

ما المقصود بالأيون المتفرج ؟

هو الأيون الذي لا يشارك في التفاعل الكيميائي .