

اجابة ورقة عمل الأسبوع الحادي عشر

المرحلة	المادة	كيمياء ٣	الصف	الثانوية
				الثالث الثانوي

س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١١	$\text{Cu} + 4\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO}_2 + \dots\dots\dots$ لوزن ذرات الاكسجين يضاف	☐ جزيء ماء	☒ ٢ جزيء ماء	☐ ٣ جزيء ماء	☐ ٤ جزيئات ماء
٢	$2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{FeCl}_3$ بناء على هذه المعادلة فإن نصف تفاعل الاكسدة هو	☒ $\text{Fe} \rightarrow \text{Fe}^{3+} + 3\text{e}^-$	☐ $\text{Fe}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Fe}^{2+}$	☐ $\text{Cl}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Cl}^-$	☐ $\text{Cl}_2 + 3\text{e}^- \rightarrow 2\text{Cl}^-$
٣	لوزن معادلات الاكسدة والاختزال في الوسط الحمضي يتم اضافة ايونات	☐ الكبريتات	☐ الهيدروكسيد	☒ الهيدروجين	☐ النترات

س٢: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
١	لوزن معادلات الاكسدة والاختزال في الوسط القاعدي يتم اضافة ايونات الهيدروكسيد	☒	☐
٢	عند وزن المعادلة بطريقة نصف التفاعل يجب وزن الشحنات ايضاً	☒	☐

س٣: أعرّف كلا من .

نصف تفاعل الاكسدة

نصف التفاعل الذي يحدث له أكسدة

نصف تفاعل الاختزال

نصف التفاعل الذي يحدث له اختزال