

ورقه عمل تفاعلية 12م2المادة: الكيمياء الموضوع: عدد الاكسدة

اعداد المدرس: احمد عمر

أي العبارات التالية صحيحة حول المعادلة التالية: $2K_{(s)} + Cl_{2(g)} \rightarrow 2KCl_{(aq)}$	
(a) ذرات البوتاسيوم تأكسدت من حالة صفر إلى +1	(c) ذرات الكلور اختزلت من حالة الصفر إلى +1
(b) ذرات البوتاسيوم تأكسدت من حالة +1 إلى صفر	(d) ذرات الكلور اختزلت من حالة -1 إلى صفر

العامل المختزل في التفاعل التالي: $2Al_{(s)} + 2Fe^{3+}_{(aq)} \rightarrow 2Fe_{(s)} + 2Al^{3+}_{(aq)}$			
Al (a)	Fe (b)	Fe^{3+} (c)	Al^{3+} (d)

العامل المؤكسد في التفاعل التالي: $Fe_{(s)} + 2Ag^{+}_{(aq)} \rightarrow Fe^{2+}_{(aq)} + 2Ag_{(s)}$			
Ag (a)	Fe (b)	Ag^{+} (c)	Fe^{2+} (d)

عدد التأكسد لعنصر الكلور في مركب كلورات البوتاسيوم $KClO_3$:			
-4 (a)	+4 (b)	+5 (c)	-5 (d)

عدد التأكسد لعنصر الكبريت في أيون الكبريتات SO_3^{2-} :			
-4 (a)	+4 (b)	+6 (c)	-6 (d)

