الفصل الرابع

تفاعلات الاكسدة والاختزال

الدرس الثاني : وزن المعادلات الأكسدة والاختزال

اختاري الإجابة الصحيحة :

١	عدد تأكسد الألومنيوم $_{13}Al$ في مركباته							
	(أ)	-3	(ب)	+1	(ج)	+2	(د)	+3
٢	(عدد إلكترونات التكافؤ) لعنصر النيون $_{10}Ne$ (ربما يقصد تأكسد العنصر)							
	(أ)	-10	(ب)	-5	(ج)	0	(د)	10
٣	عدد تأكسد الأكسجين في H_2O_2							
	(أ)	0	(ب)	+1	(ج)	-1	(د)	+2
٤	عدد تأكسد الكبريت في مركب H_2SO_4							
	(أ)	-2	(ب)	+2	(ج)	+6	(د)	+8
٥	عدد تأكسد النيتروجين في مركب HNO_2							
	(أ)	-2	(ب)	+2	(ج)	+5	(د)	+3
٦	عدد تأكسد النيتروجين في مركب N_2O_4							
	(أ)	+2	(ب)	+4	(ج)	-2	(د)	-4
٧	عدد تأكسد الحديد في مركب FeO							
	(أ)	+3	(ب)	-3	(ج)	+2	(د)	-2
٨	عدد تأكسد الحديد في $Fe(OH)_3$							
	(أ)	+1	(ب)	-1	(ج)	-3	(د)	+3
٩	عدد تأكسد Cr في مركب $K_2Cr_2O_7$							
	(أ)	-12	(ب)	+12	(ج)	-6	(د)	+6

LIVEWORKSHEETS