

الاختبار الرابع - كيمياء ٤ - الباب الرابع - الأكسدة والاختزال - الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٣هـ

الاسم	@SULTANOSAIF	الشعبة	المجموعة
نموذج A			
١	أي التفاعلات الآتية يمثل تفاعل اختزال :		
أ	$Mg \longrightarrow Mg^{+2}$	ب	$2I^- \longrightarrow I_2$
ج	$H_2S \longrightarrow S$	د	$Cl_2 \longrightarrow 2Cl^-$
٢	في التفاعل التالي : كيف يكون التغير في عدد تأكسد الحديد ؟ $Fe + H_2O \longrightarrow FeO + H_2$		
أ	من صفر الى +2	ب	من +2 الى -2
ج	من صفر الى +4	د	من +2 الى صفر
٣	تسمى عملية فقد ذرة البروم للإلكترونات....		
أ	تبادل	ب	تكوين
ج	اكسدة	د	اختزال
٤	العمليتان المترافقتان والمتكاملتان فيما يلي هما.....		
أ	الاستبدال والتفكك	ب	التفكك والاحتراق
ج	الاحتلال والتفكك	د	الأكسدة والاختزال
٥	عدد تأكسد P في المركب $ALPO_4$ يساوي:		
أ	+3	ب	-3
ج	+5	د	-5
٦	عدد تأكسد النيتروجين في المركب HNO_3 يساوي:		
أ	-2	ب	+2
ج	-5	د	+5
٧	لوزن معادلة الأكسدة والاختزال التالية (في وسط حمضي) نضيف : $H_2S + NO_3^- \longrightarrow S + NO$		
أ	$2H^+$ للمواد الناتجة	ب	$2H^+$ للمواد المتفاعلة
ج	$6H_2O$ للمواد الناتجة	د	$4H_2O$ للمواد المتفاعلة
٨	عدد تأكسد الأكسجين في المركب H_2O_2 يساوي:		
أ	-2	ب	+2
ج	0	د	-1
٩	عدد تأكسد الفلزات القلوية الأرضية يساوي:		
أ	-1	ب	+2
ج	-2	د	+1
١٠	عدد التأكسد لعنصر الكروم في الايون $Cr_2O_7^{2-}$		
أ	+6	ب	-6
ج	+8	د	-5
١١	العامل المختزل في التفاعل $2Na + F_2 \longrightarrow 2NaF$		
أ	Na	ب	F_2
ج	NaF	د	ليس تفاعل أكسدة واختزال
١٢	مجموعه عدد تأكسدها (+1)		
أ	الهالوجينات	ب	الغازات النبيلة
ج	الفلزات القلوية الأرضية	د	الفلزات القلوية
١٣	عدد تأكسد الذرة غير المتحددة يساوي:		
أ	-1	ب	صفر
ج	+1	د	+2
١٤	يحمل الأكسجين O عدد أكسدة (+2) اذا ارتبط مع الفلور.		
أ	صح	ب	خطأ
١٥	عدد أكسدة الهيدروجين في المركب NaH يساوي:		
أ	-1	ب	صفر
ج	+1	د	+2
١٦	في الوسط الحمضي نزن النقص في ذرات الهيدروجين بإضافة عن كل ذرة هيدروجين ناقصة.		
أ	H_2O	ب	OH^-
ج	H^+	د	0
١٧	ما الذي يحدث للعامل المختزل في تفاعل الأكسدة والاختزال ؟		
أ	يتأكسد عندما يفقد إلكترونات	ب	يختزل عندما يفقد إلكترونات
ج	يختزل عندما يكسب إلكترونات	د	يتأكسد عندما يكسب إلكترونات
١٨	في نصف التفاعل التالي : $Fe \longrightarrow Fe^{+2} + 2e^-$		
أ	ذرة الحديد اكتسبت إلكترونين	ب	الحديد عامل مؤكسد
ج	يمثل نص تفاعل اختزال	د	ذرة الحديد عامل مختزل
١٩	لوزن النقص في الأكسجين في معادلات الأكسدة والاختزال تضاف :		
أ	H_2O	ب	OH^-
ج	H^+	د	O_2
٢٠	العامل المؤكسد في التفاعل التالي هو: $2Na + 2H^+ \longrightarrow 2Na^+ + H_2$		
أ	Na	ب	H_2
ج	Na^+	د	H^+

• انتهت الأسئلة •

استاذ المادة : سلطان آل عسيف الاحمري