

اختبار كيمياء تحصيلي ١

استعن بالله ثم أجب على الاسئلة التالية

١	ما هو أقصى عدد يرتبط فيه الهيدروجين مع ذرة واحدة من الكربون ؟		
A	١	B	٢
C	٣	D	٤
٢	أعلى الهالوجينات في السالبية الكهربائية ؟		
A	الفلور F	B	الكلور Cl
C	البروم Br	D	اليود I
٣	الصيغة العامة للإسترات هي :		
A	RCOOR	B	RCOOH
C	RCOR	D	HCOR
٤	تفاعل الصوديوم مع الماء ينتج ؟		
A	تصاعد هيدروجين + NaOH	B	تصاعد هيدروجين
C	تكون NaOH	D	تكون ماء + NaOH
٥	أي المركبات العضوية الآتية لا تحتوي في تركيبها على مجموعة الكربونيل ؟		
A	الإسترات	B	الأحماض الكربوكسيلية
C	الكحولات	D	الكيتونات
٦	المنطقة ذات الأهمية العالية لوجود الإلكترون فيها هي ؟		
A	السحابة الإلكترونية	B	مستويات الطاقة
C	السحابة الفراغية	D	مدارات الطاقة
٧	تضاف المواد الحافظة في صناعة الأغذية وذلك لكي ؟		
A	تقلل الطاقة المنشطة أثناء التفاعل	B	تزيد قيمة الطاقة الناتجة من احتراق الغذاء
C	تساعد على عملية أكسدة الغذاء	D	تعمل كمثبط للتفاعل بين المواد
٨	عدد مولات الحديد في ٦ مول من Fe_2O_3		
A	٢	B	٦
C	٣٦	D	١٢
٩	أي مما يلي الأعلى في القطبية ؟		
A	O - H	B	N - H
C	Cl - Cl	D	H - Br
١٠	أقصى عدد من الإلكترونات يستوعبه مستوى الطاقة الأول ؟		
A	١	B	٢
C	٣	D	٤
١١	مجموعة الكربونيل هي ؟		
A	ذرة كربون مرتبطة مع ذرة أكسجين	B	ذرة أكسجين
C	ذرة أكسجين مرتبطة مع ذرة هيدروجين	D	ذرة كربون مرتبطة مع ذرة هالوجين

١٢	كمية محددة من الغاز تتناسب عكسياً مع درجة الضغط عند ثبوت درجة الحرارة	
A	قانون بويل	B
C	قانون الغاز المثالي	D
١٣	أي المركبات التالية يحتوي علي رابطة أيونية ؟	
A	فوق أكسيد الهيدروجين	B
C	أول أكسيد الكربون	D
١٤	مركبات عضوية توجد في العطور والنكهات الطبيعية	
A	الأمينات	B
C	الاسترات	D
١٥	يستعمل لعمليات التخزين لسنوات طويلة	
A	فورمالدهيد	B
C	حمض الأيثانويك	D

E H A B Z A Y E D