

مراجعة الفصل الثالث والرابع

السؤال الأول : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١- أي المركبات التالية أيونية :

أ	NaCl	ب	H ₂ O	ج	CO ₂	د	H ₂
---	------	---	------------------	---	-----------------	---	----------------

٢- صيغة مركب الامونيا الذي يحتوي على ذرة نيتروجين وثلاث ذرات هيدروجين هو :

أ	Ag ₂ S	ب	NH ₃	ج	H ₂ O	د	CO ₂
---	-------------------	---	-----------------	---	------------------	---	-----------------

٣- أي مما يلي يصف مايمثله الرمز Cl^- :

أ	مركب أيوني	ب	جزئ قطبي]	ج	أيون سالب	د	أيون موجب
---	------------	---	-----------	---	-----------	---	-----------

٤- ما الوحدة الأساسية بتكوين الرابطة التساهمية :

أ	أيونات	ب	أملاح	ج	جزيئات	د	أحماض
---	--------	---	-------	---	--------	---	-------

٥- لإبطاء سرعة التفاعل الكيميائي يجب إضافة :

أ	مواد متفاعلة	ب	مواد ناتجة	ج	مواد محفزة	د	مواد مثبطة
---	--------------	---	------------	---	------------	---	------------

٦- أي مما يلي يعد تغيرا كيميائياً:

أ	تمزيق الورقة	ب	طحن السكر	ج	صدأ الحديد	د	تشكيل الصلصال
---	--------------	---	-----------	---	------------	---	---------------

٧- مالذي يدل عليه الرقم 2 الموجود بالصيغة الكيميائية CO₂ :

أ	عدد ذرات الكربون	ب	عدد ذرات الاكسجين	ج	عدد جزيئات الاكسجين	د	ليس مما سبق
---	------------------	---	-------------------	---	---------------------	---	-------------

٨- ما المصطلح العلمي الذي يصف الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل الكيميائي :

أ	عامل محفز	ب	حفظ الطاقة	ج	طاقة التنشيط	د	الانزيمات
---	-----------	---	------------	---	--------------	---	-----------

٩- ما الذي يحدث للإلكترونات عند تكوين الرابطة التساهمية القطبية :

أ	تفقد	ب	تكتسب	ج	تتشارك بشكل متساوي	د	تتشارك بشكل غير متساوي
---	------	---	-------	---	--------------------	---	------------------------

١٠- أي مما يلي لا يؤثر في سرعة التفاعل :

أ	موازنة المعادلة	ب	التركيز	ج	مساحة السطح	د	الحرارة
---	-----------------	---	---------	---	-------------	---	---------

١١- أي مما يلي يصف العامل المحفز :

أ	يسرع التفاعل الكيميائي	ب	يبطئ التفاعل الكيميائي	ج	من المتفاعلات	د	من النواتج
---	------------------------	---	------------------------	---	---------------	---	------------

١٢- توجد في الكثير من المواد الغذائية لإبطاء سرعة التفاعل وإطالة مدة صلاحيتها مثل رقائق الذرة :

أ	المحفزات	ب	المثبطات	ج	السرعة	د	المسافة
---	----------	---	----------	---	--------	---	---------

١٣- المعادلة الكيميائية الموزونة يجب أن تحوي أعدادا متساوية من كلا الطرفين من :

أ	الذرات	ب	الجزيئات	ج	المواد المتفاعلة	د	المركبات
---	--------	---	----------	---	------------------	---	----------

١٤- أي مما يلي ليس صحيحا فيما يتعلق بجزيء H₂O :

أ	يحتوي ذرتين هيدروجين	ب	يحتوي ذرة اكسجين	ج	مركب تساهمي قطبي	د	مركب أيوني
---	----------------------	---	------------------	---	------------------	---	------------

١٥- مانوع الرابطة التي تربط بين ذرات جزئ غاز النيتروجين N₂:

أ	أيونية	ب	ثنائية	ج	أحادية	د	ثلاثية
---	--------	---	--------	---	--------	---	--------

١٦- ما أكبر عدد من الالكترونات يمكن أن يستوعبه مجال الطاقة الثالث من الذرة :

أ	8	ب	18	ج	16	د	24
---	---	---	----	---	----	---	----

السؤال الثاني / ضلي (أ) إذا كانت الإجابة صحيحة و (ب) إذا كانت الإجابة خاطئة فيما يأتي:

م	العبارات	أ	ب
١٨	التفاعلات الكيميائية التلقائية تحدث دون تدخل .		
١٩	التفاعل الكيميائي الذي يتحرر منه طاقه يسمى الطارد للحرارة .		
٢٠	قوى الترابط في الرابطة الايونية قوية .		
٢١	ينص قانون حفظ الكتلة على أن كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة .		
٢٢	الالكترونات في مستويات الطاقة الأقرب إلى النواة طاقة أقل .		
٢٣	كلما زادت درجة الحرارة قلت سرعة التفاعل الكيميائي .		
٢٤	تنشأ الرابطة الفلزية بين الفلزات واللافلزات..		

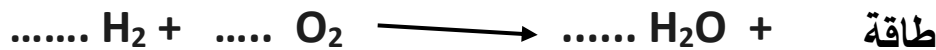
السؤال الثالث / اكتب اسم العنصر اسفل كل استخدام مناسب له ؟

أ: أكمل الجدول التالي حسب ما هو مطلوب لذرة عنصر الكربون ؟

العنصر	رتبي الالكترونات حسب طاقة الاستيعاب بالتوزيع الالكتروني	حددي موقع الالكترونون	التمثيل النقطي
${}^6\text{C}$		<u>الدورة</u>	
${}^{11}\text{Na}$		<u>المجموعة</u>	
${}^8\text{O}$			

ب : أجبني عما هو مطلوب في كل فقره :

١. اوزني المعادلة التالية ؟



٢. هل التفاعل التالي طارد أو ماص للحرارة ؟

٣. ما المقصود بقانون حفظ الكتلة ؟