المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة التعليم ..

وزارة التعليم
Ministry of Education

التاريخ : / /١٤٤٤هـ
المادة : العلوم
الزمن : ساعتين
الصف : ثالث متوسط

اسم الطالب		رقم الجلوس	

أسئلة اختبار لمادة العلوم الفصل الدراسي الثاني الدور (الأول) للعام الدراسي : ١٤٤٤ هـ

	رقما	كتابة		اسم المصحح	التوقيع		اسم المراجع	التوقيع
الدرجة								
	٤٠							

..... / ٨ درجة

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي :

١. تسمى ذرات العنصر نفسه التي لها أعداد نيوترونات مختلفة :							
أ	بروتونات	ب	أيونات	ج	نظائر	د	إلكترونات
٢. جسيم موجب الشحنة يوجد في نوى جميع الذرات :							
أ	نيوترون	ب	بروتون	ج	إلكترون	د	بيتا
٣. أي العناصر التالية لا ينتمي إلى ثلاثية الحديد :							
أ	النيكل	ب	النحاس	ج	الكوبالت	د	الحديد
٤. أي الهالوجينات الآتية يُعد عنصر مشع :							
أ	الأستاتين	ب	البروم	ج	الكلور	د	اليود
٥. مستوى الطاقة الأول في الذرة يتسع إلى :							
أ	إلكترونين	ب	ثلاث إلكترونات	ج	أربع إلكترونات	د	خمس إلكترونات
٦. الذرة التي تفقد أو تكتسب إلكترون تصبح :							
أ	متعادلة	ب	أيون	ج	مركب	د	مرتبطة
٧. أي مما يلي لا يؤثر في سرعة التفاعل الكيمائي :							
أ	موازنة المعادلة	ب	مساحة السطح	ج	الحرارة	د	التركيز
٨. معدل التحلل للنواة يقاس :							
أ	الكيلوجرام	ب	المتر	ج	عمر النصف	د	نيوتن

..... / ٩ درجة

السؤال الثاني: صغ علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة , وعلامة (✗) أمام العبارة الخاطئة مما يلي :

١. ذرات الهيدروجين أصغر ذرات العناصر الموجودة في الطبيعة. ( )
٢. حسب نظرية دالتون المادة تتكون من مركبات. ( )
٣. تسمى عناصر المجموعة الأولى بالفلزات القلوية. ( )
٤. كلما ابتعد المستوى عن النواة اتسع لعدد أقل من الإلكترونات. ( )
٥. يتضمن الجدول الدوري معلومات حول العناصر. ( )
٦. الاحتراق تفاعل ماص للحرارة. ( )
٧. لكل عنصر تركيب ذري مميز له. ( )
٨. يدخل الأكسجين في تركيب الصخور والمعادن. ( )
٩. كل التفاعلات الكيميائية تحدث تلقائياً. ( )

تابع خلف الورقة

السؤال الثالث: أكمل العبارات التالية من بين القوسين :

..... / ٩ درجة

{ أيونية – السحابة الإلكترونية – الحديد – التحول – تساهمية – العدد الذي – المثبطات – اليورانيوم– طومسون – العنصر }

١. مادة تتكون من نوع واحد من الذرات .....
٢. منطقة تحيط بنواة الذرة تحوي الإلكترونات .....
٣. هو عدد البروتونات الموجودة في ذلك العنصر ويكتب فوق الرمز .....
٤. أثقل ذرات العناصر في الطبيعة هو .....
٥. ضروري للهيموجلوبين الذي ينقل الأكسجين في الدم .....
٦. نوع الرابطة في جزئ الكلور Cl_2 رابطة .....
٧. مواد تؤدي إلى إبطاء التفاعل الكيميائي هي .....
٨. الذرة كرة من الشحنات الموجبة تنتشر فيها إلكترونات سالبة الشحنة هو نموذج .....
٩. تغير عنصر إلى عنصر آخر عن طريق عملية التحلل الإشعاعي .....

السؤال الرابع: (أ) أجب عن الأسئلة التالية :

..... / ١٤ درجة

١. اذكر ثلاث خواص من الفلزات ؟

.....

٢. المعادلة الكيميائية التالية تحتاج إلى وزن ؟

$$Na + Cl_2 \rightarrow NaCl$$

(ب) علل لما يلي :

١. تسمى عناصر المجموعة ١٨ الغازات النبيلة.

.....

٢. سميت الأشعة المهبطية (أشعة الكاثود) بهذا الأسم.

.....

(ج) أكمل الجدول التالي :

اسم العنصر	الرمز	اسم النصر	الرمز
	Li	الهيليوم	
الكربون			N

الإلكترونات الحرة	التمثيل النقطي	التوزيع الإلكتروني						الرمز	العدد الذري
								Mg	12
								O	8

انتهت الأسئلة

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة التعليم
مدرسة

وزارة التعليم
Ministry of Education

التاريخ : / / ١٤٤٤ هـ
المادة : العلوم
الزمن : ساعة ونصف
الصف : الثالث متوسط

أسئلة اختبار لمادة العلوم الفصل الدراسي الثاني الدور (الأول) للعام الدراسي : ١٤٤٤ هـ	
اسم الطالب : نموذج إجابة	المصحح .....

الدرجة [ ] [٤٠] [...../ ١٥ درجة]

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي :

١. تسمى ذرات العنصر نفسه التي لها أعداد نيوترونات مختلفة :							
أ	بروتونات	ب	أيونات	ج	إلكترونات	د	النظائر
٢. لتحديد عمر المخلوقات الحية يستخدم نظير::							
أ	الكربون-١٤	ب	الكربون-١٣	ج	الكربون-١٢	د	الكربون-١١
٣. أي العناصر التالية لا ينتمي إلى ثلاثية الحديد :							
أ	النيكل	ب	النحاس	ج	الكوبالت	د	الحديد
٤. أكثر عناصر مجموعة الهالوجينات (المجموعة ١٧) نشاطا :							
أ	الفلور F	ب	الكلور Cl	ج	البروم Br	د	اليود I
٥. مستوى الطاقة الثالث في الذرة يتسع إلى :							
أ	١٨ إلكترون	ب	إلكترونين	ج	٨ إلكترونات	د	٣٢ إلكترون
٦. عدد فترات عمر النصف لعنصر السيزيوم-١٣٧ (٣فترات) فكم يتبقى منه إذا بدأنا بعينة كتلتها ٦٠جم :							
أ	٧,٥	ب	٣٠ جم	ج	١٥ جم	د	٦٠ جم
٧. أي مما يلي لا يؤثر في سرعة التفاعل الكيميائي :							
أ	الحرارة	ب	موازنة المعادلة	ج	مساحة السطح	د	التركيز
٨. الاستنتاج الذي توصل له رذرفورد في تجربته ؟							
أ	الذرة كرة صماء	ب	وجود الالكترونات	ج	معظم حجم الذرة فراغ	د	الذرة لا تنقسم
٩	خلال عملية التحول بيتا ، يتحول النيوترون إلى بروتون و:						
أ	نظير	ب	جسيم ألفا	ج	نواة	د	جسيم بيتا
١٠	من العناصر الفلزية ويستخدم في بطاريات الجوالات والكاميرات :						
أ	الصوديوم (Na)	ب	البروم Br	ج	الكلور (Cl)	د	الليثيوم (Li)
١١	الوحدة الأساسية لتكوين المركبات التساهمية :						
أ	أحماض	ب	أيونات	ج	أملاح	د	جزيئات
١٢	أي مما يأتي تغيراً كيميائيّاً ؟						
أ	تكّون راسب من الصابون	ب	تحول الشمع السائل إلى صلب	ج	تمزيق ورقة	د	كسر بيضة نيئة
١٣	أيّ ممّا يأتي يصف العامل المحفز؟						
أ	يسرع التفاعل الكيميائي	ب	هو من المواد المتفاعلة	ج	هو من المواد الناتجة	د	يستهلك أثناء التفاعل
١٤	المصطلح الذي يصف الحد الأدنى من الطاقة لبدء التفاعل الكيميائي :						
أ	طاقة التنشيط	ب	عامل محفز	ج	سرعة التفاعل	د	الإنزيمات
١٥	المثبطات في التفاعل الكيميائي :						
أ	تقلل من سرعة التفاعل	ب	تزيد من مساحة السطح	ج	تزيد من سرعة التفاعل	د	تقلل من فترة صلاحية الطعام

السؤال الثاني: صغ علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة ، وعلامة (✗) أمام العبارة الخاطئة مما يلي :

..... / ١٥ درجة

١. تصادم جزيئات المواد المتفاعلة بشكل كافٍ شرط لإحداث التفاعل	(✓)
٢. عناصر المجموعات من ٣ – ١٢ تسمى العناصر الانتقالية	(✓)
٣. رتبت العناصر في الجدول الدوري الحديث حسب رأي مندليف	(✗)
٤. كلما ابتعد المستوى عن النواة اتسع لعدد أقل من الإلكترونات	(✗)
٥. الفلز عنصر لامع و موصل للكهرباء و الحرارة	(✓)
٦. تقاس سرعة التفاعل الكيميائي عن طريق قياس سرعة استهلاك أحد لمواد المتفاعلة أو سرعة تكون أحد المواد الناتجة	(✓)
٧. الرمز الكيميائي للبوتاسيوم B	(✗)
٨. نوع الرابطة الكيميائية في مركب كلوريد الصوديوم أيونية	(✓)
٩. كل التفاعلات الكيميائية تحدث تلقائياً	(✗)
١٠. تسمى الصفوف الأفقية في الجدول الدوري بالدورات	(✓)
١١. الكربون له أشكال مختلفة مثل الألماس و الجرافيت	(✓)
١٢. الفلزات القلوية في المجموعة رقم (١) أعلى نشاطا من الفلزات القلوية الأرضية مجموعة رقم (٢)	(✓)
١٣. المعادلة الكيميائية هي وصف موجز ودقيق و مختصر ودقيق للتفاعل الكيميائي	(✓)
١٤. التفاعلات الطاردة للطاقة يتحرر منها طاقة حرارية	(✓)
١٥. زيادة تركيز المواد المتفاعلة يزيد من سرعة التفاعل	(✓)

السؤال الثالث: أ) أكمل العبارات التالية من بين القوسين :

{ أيونية – التحول – قانون حفظ الكتلة – تساهمية – المتفاعلات– طومسون _ النواتج }

١. عدد الذرات و نوعها يجب أن يكون متساوياً في النواتج و المتفاعلات قانون حفظ الكتلة
٢. نوع الرابطة في جزئ الكلور Cl_2 رابطة تساهمية
٣. المواد البادئة في التفاعل تسمى المتفاعلات
٤. الذرة كرة من الشحنات الموجبة تنتشر فيها إلكترونات سالبة الشحنة هو نموذج طومسون
٥. تغير عنصر إلى عنصر آخر عن طريق عملية التحلل الإشعاعي التحول

ب) أكمل المعادلة التالية :

$$_{234}Pa^{91} \longrightarrow \ .....U^{.....} + \alpha$$

ج) أوزن المعادلة التالية :

$$2\ Na + Cl_2 \longrightarrow 2\ NaCl$$

د)أكمل الجدول التالي :

التمثل النقطي	المجموعة	الدورة	المستوى الثالث	المستوى الثاني	المستوى الأول	العدد الذري	العنصر
N	١٥	٢	--	٥	٢	٧	النتروجين

هـ- أكتب الصيغة الكيميائية لمركب أكسيد الفضة ؟

Ag_2O

انتهت الأسئلة وفقكم الله

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بالمدينة المنورة مدارس الخندق الأهلية ابتدائي * متوسط * ثانوي	وزارة التعليم Ministry of Education أسئلة اختبار الفصل الدراسي الثاني الدور: الأول للعام الدراسي ١٤٤٣هـ

اسم الطالبة:	الصف: الثالث متوسط / ..
رقم الجلوس:	المادة : علوم
اليوم والتاريخ: الأربعاء ١٤٤٣/٨/٦هـ	الزمن : ثلاث ساعات

الدرجة الكلية	رقمًا	كتابة
	٤٠	

رقم السؤال	الدرجة المستحقة		اسم المصحح	اسم المراجع
	رقماً	كتابةً		
الأول				
الثاني				
الثالث				
الرابع				
الخامس				
السادس				
المجموع				

عزيزتي الطالبة وفقك الله استعيني بالله ثم ابدئي الإجابة

٢٩

السؤال الأول : اختاري الإجابة الصحيحة من بين الاختيارات التالية :

١	العدد ..... لأي عنصر هو عدد البروتونات في نواة ذلك العنصر .							
أ	الذري	ب	الكتلي	ج	النيوترون	د	الإلكترونات	
٢	الجسيمات التي تحتوي ٢ بروتون و ٢ نيوترون هي جسيمات:							
أ	ألفا	ب	بيتا	ج	جاما	د	ليس مما سبق	
٣	المكون الأساسي للمادة هو:							
أ	الإلكترون	ب	الجزيء	ج	الذرة	د	الفراغ	
٤	توجد إلكترونات الذرة في							
أ	النواة	ب	النيوترون	ج	الإلكترون	د	السحابة الإلكترونية	
٥	استخدم طومسون الحقيقة التي تنص على أن الشحنات ..... تتجاذب في أنبوب الأشعة المهبطية.							
أ	المتشابهة	ب	المتعادلة	ج	الذرية	د	المختلفة	
٦	النظير الأكثر استقراراً لذرة تحوي ١٢ بروتوناً هو الذي يحتوي على ..... نيوترون.							
أ	٢٤	ب	١٨	ج	٦	د	١٢	
٧	قوى الربط النووي تعمل على ربط ..... معاً							
أ	البروتونات	ب	النيوترونات	ج	مكونات النواة	د	الإلكترونات	
٨	تغير عنصر إلى عنصر آخر عن طريق التحلل الإشعاعي يسمى :							
أ	التحول	ب	الإشعاع	ج	عمر النصف	د	التفاعل المتسلسل	

٩	العدد الذري لعنصر ما يساوي عدد:							
أ	النيوترونات	ب	البروتونات	ج	الإلكترونات	د	البروتون و النيوترون	
١٠	استطاع موزلي تطوير الجدول الدوري بترتيب العناصر تبعاً للتزايد في أعدادها:							
أ	الذرية	ب	الكتلية	ج	عدد نيوتروناتها	د	ليس مما سبق	
١١	يحتوي الجدول الدوري الحديث على ..... دورات.							
أ	ثمانية	ب	سبعة	ج	عشرة	د	ثمانية عشر	
١٢	يحتوي الجدول الدوري الحديث على ..... مجموعة .							
أ	ثمانية	ب	سبعة	ج	عشرة	د	ثمانية عشر	
١٣	عنصر لامع و موصل جيد للحرارة و الكهرباء و قابل للطرق و السحب :							
أ	الفلز	ب	اللافلز	ج	أشباه الفلزات	د	ليس مما سبق	
١٤	تحتوي ..... على الأكسجين و الكبريت و هما ضروريان للحياة و يستخدمان في الكثير من الصناعات.							
أ	عائلة الأكسجين	ب	مجموعة النيتروجين	ج	مجموعة الهالوجينات	د	الغازات النبيلة	
١٥	تكون الذرات فيما بينها ..... لتصبح أكثر استقراراً.							
أ	روابط كيميائية	ب	نيوترونات	ج	أحماضاً	د	قواعد	
١٦	مادة نقية تتكون من عنصرين أو أكثر متحدين كيميائياً:							
أ	الجزيء	ب	الجسيم	ج	المركب	د	الأيون	
١٧	لا تتحد ..... في المجموعة ١٨ بسهولة مع العناصر الأخرى، لأن مجالات طاقتها مستقرة.							
أ	الفلزات القلوية	ب	الفلزات القلوية الأرضية	ج	الهالوجينات	د	الغازات النبيلة	
١٨	تمتلك الفلزات القلوية في المجموعة الأولى ..... في مجال طاقتها الأخير.							
أ	إلكترونين	ب	٣ إلكترونات	ج	٧ إلكترونات	د	إلكتروناً واحداً	
١٩	تنشأ ..... نتيجة التجاذب بين الأيونات السالبة و الموجبة .							
أ	الرابطة التساهمية	ب	الرابطة الأيونية	ج	الرابطة الفلزية	د	الرابطة التساهمية القطبية	
٢٠	تنشأ ..... عندما تتشارك ذرات الفلز بعضها مع بعض في بحر من الإلكترونات.							
أ	الرابطة الفلزية	ب	الرابطة الأيونية	ج	الرابطة التساهمية	د	الرابطة التساهمية القطبية	
٢١	وجود ..... يزيد من سرعة التفاعل.							
أ	المتفاعلات	ب	المحفزات	ج	النواتج	د	المثبطات	
٢٢	تمتص الحرارة في التفاعلات.....							
أ	التنشيط	ب	الماصة للحرارة	ج	الأنزيم	د	الطاردة للحرارة	

٢٣	تسمى المواد التي تتكون في أثناء حدوث التفاعل الكيميائي							
أ	العوامل المساعدة	ب	الأكاسيد	ج	المتفاعلات	د	النواتج	
٢٤	يعد انصهار الجليد مثالاً على							
أ	التغير الكيميائي	ب	التفاعل الماص للحرارة	ج	التفاعل الطارد للحرارة	د	التغير الفيزيائي	
٢٥	يعد ..... دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي.							
أ	تغير الحالة	ب	تغير الحجم	ج	تغير الشكل	د	تغير اللون	
٢٦	يمكن تقليل سرعة التفاعل عن طريق.....							
أ	زيادة التركيز	ب	رفع درجة الحرارة	ج	تقليل حجم الجزئيات	د	إضافة مثبط	
٢٧	..... هي مقياس مدى سرعة حدوث تفاعل كيميائي.							
أ	سرعة التفاعل	ب	العامل المساعد	ج	طاقة التنشيط	د	التركيز	
٢٨	يسمى الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل الكيميائي :							
أ	طاقة التنشيط	ب	المثبطات	ج	المحفزات	د	سرعة التفاعل	
٢٩	تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بازدياد تركيز المواد المتفاعلة ، بسبب وجود ..... أكثر بين جزئياتها.							
أ	احتراق	ب	فراغات	ج	روابط	د	تصادمات	

٥

السؤال الثاني : ضعي (صح) أمام العبارة الصحيحة و (خطأ) أمام العبارة الخاطئة :

٣٠ أعتقد دالتون أن الذرة كرة صلبة متجانسة ( )

٣١ عندما يموت المخلوق الحي فإن كمية الكربون -١٤ يمكن تعويضها ( )

٣٢ البروتون جسيم موجب الشحنة يوجد في أنوية جميع الذرات ( )

٣٣ تسمى العناصر في المجموعات من ٣- ١٢ العناصر الأنتقالية ( )

٣٤ الفلز يكون عادة في الحالة الغازية أو صلباً هشاً باهت اللون عند درجة حرارة الغرفة ( )

٣٥ يتسع مجال الطاقة الأول لثمانية عشر إلكتروناً ( )

٣٦ تتكون الرابطة التساهمية بين اللافلزات ( )

٣٧ عناصر المجموعة الواحدة تمتلك خصائص كيميائية متشابهة ( )

٣٨ يعد كل من الحرارة و الضوء و الرائحة أدلة على التغير الفيزيائي. ( )

٣٩ تحدث التفاعلات الكيمائية بالسرعة نفسها ، مهما كانت ظروف التفاعل. ( )

٣

السؤال الثالث : املئ الفراغات بالكلمات المناسبة .

٤٠- العدد الذري هو عدد ..... في نواة الذرة، و العدد الكتلي هو مجموع أعداد البروتونات و ..... في نواة الذرة .

٤١- تنقسم عناصر الجدول الدوري إلى عناصر ..... و عناصر .....

٤٢- يتسع مجال الطاقة الأول لـ ..... بينما يتسع مجال الطاقة الثاني لِـ.....

٣

السؤال الرابع : اجيبي عن الأسئلة التالية :

٤٣- ارسمي التمثيل النقطي لعنصر النيتروجين N (يقع في المجموعة ١٥):

.....

.....

٤٤- اوزني المعادلة الكيميائية التالية : $Ag + H_2S \rightarrow Ag_2S + H_2$

.....

.....

٤٥- قارني بين المحفزات و المثبطات:

وجه المقارنة	المحفزات	المثبطات
التعريف		
مثال		

انتهت الأسئلة

مع تمنياتي القلبية لكن بالتوفيق

معلمة المادة : عفاف الحربي

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بالمدينة المنورة مدارس الخندق الأهلية ابتدائي * متوسط * ثانوي	وزارة التعليم Ministry of Education أسئلة اختبار الفصل الدراسي الثاني الدور: الأول للعام الدراسي ١٤٤٣هـ

اسم الطالبة:	الصف: الثالث متوسط / ..
رقم الجلوس:	المادة : علوم
اليوم والتاريخ	الأربعاء ١٤٤٣/٨/٦هـ	الزمن : ثلاث ساعات

الدرجة الكلية	رقمًا	٤٠	كتابة	

رقم السؤال	الدرجة المستحقة		اسم المصحح	اسم المراجع
	رقماً	كتابةً		
الأول				
الثاني				
الثالث				
الرابع				
الخامس				
السادس				
المجموع				

عزيزتي الطالبة وفقك الله استعيني بالله ثم ابدئي الإجابة

٢٩

السؤال الأول : اختاري الإجابة الصحيحة من بين الاختيارات التالية :

١	العدد ..... لأي عنصر هو عدد البروتونات في نواة ذلك العنصر .							
أ	الذري	ب	الكتلي	ج	النيوترون	د	الإلكترونات	
٢	الجسيمات التي تحتوي ٢ بروتون و ٢ نيوترون هي جسيمات:							
أ	ألفا	ب	بيتا	ج	جاما	د	ليس مما سبق	
٣	المكون الأساسي للمادة هو:							
أ	الإلكترون	ب	الجزيء	ج	الذرة	د	الفراغ	
٤	توجد إلكترونات الذرة في							
أ	النواة	ب	النيوترون	ج	الإلكترون	د	السحابة الإلكترونية	
٥	استخدم طومسون الحقيقة التي تنص على أن الشحنات ..... تتجاذب في أنبوب الأشعة المهبطية.							
أ	المتشابهة	ب	المتعادلة	ج	الذرية	د	المختلفة	
٦	النظير الأكثر استقراراً لذرة تحوي ١٢ بروتوناً هو الذي يحتوي على ..... نيوترون.							
أ	٢٤	ب	١٨	ج	٦	د	١٢	
٧	قوى الربط النووي تعمل على ربط ..... معاً							
أ	البروتونات	ب	النيوترونات	ج	مكونات النواة	د	الإلكترونات	
٨	تغير عنصر إلى عنصر آخر عن طريق التحلل الإشعاعي يسمى :							
أ	التحول	ب	الإشعاع	ج	عمر النصف	د	التفاعل المتسلسل	

٩	العدد الذري لعنصر ما يساوي عدد:							
أ	النيوترونات	ب	البروتونات	ج	الإلكترونات	د	البروتون و النيوترون	
١٠	استطاع موزلي تطوير الجدول الدوري بترتيب العناصر تبعاً للتزايد في أعدادها:							
أ	الذرية	ب	الكتلية	ج	عدد نيوتروناتها	د	ليس مما سبق	
١١	يحتوي الجدول الدوري الحديث على ..... دورات.							
أ	ثمانية	ب	سبعة	ج	عشرة	د	ثمانية عشر	
١٢	يحتوي الجدول الدوري الحديث على ..... مجموعة .							
أ	ثمانية	ب	سبعة	ج	عشرة	د	ثمانية عشر	
١٣	عنصر لامع و موصل جيد للحرارة و الكهرباء و قابل للطرق و السحب :							
أ	الفلز	ب	اللافلز	ج	أشباه الفلزات	د	ليس مما سبق	
١٤	تحتوي ..... على الأكسجين و الكبريت و هما ضروريان للحياة و يستخدمان في الكثير من الصناعات.							
أ	عائلة الأكسجين	ب	مجموعة النيتروجين	ج	مجموعة الهالوجينات	د	الغازات النبيلة	
١٥	تكون الذرات فيما بينها ..... لتصبح أكثر استقراراً.							
أ	روابط كيميائية	ب	نيوترونات	ج	أحماضاً	د	قواعد	
١٦	مادة نقية تتكون من عنصرين أو أكثر متحدين كيميائياً:							
أ	الجزيء	ب	الجسيم	ج	المركب	د	الأيون	
١٧	لا تتحد ..... في المجموعة ١٨ بسهولة مع العناصر الأخرى، لأن مجالات طاقتها مستقرة.							
أ	الفلزات القلوية	ب	الفلزات القلوية الأرضية	ج	الهالوجينات	د	الغازات النبيلة	
١٨	تمتلك الفلزات القلوية في المجموعة الأولى ..... في مجال طاقتها الأخير.							
أ	إلكترونين	ب	٣ إلكترونات	ج	٧ إلكترونات	د	إلكتروناً واحداً	
١٩	تنشأ ..... نتيجة التجاذب بين الأيونات السالبة و الموجبة .							
أ	الرابطة التساهمية	ب	الرابطة الأيونية	ج	الرابطة الفلزية	د	الرابطة التساهمية القطبية	
٢٠	تنشأ ..... عندما تتشارك ذرات الفلز بعضها مع بعض في بحر من الإلكترونات.							
أ	الرابطة الفلزية	ب	الرابطة الأيونية	ج	الرابطة التساهمية	د	الرابطة التساهمية القطبية	
٢١	وجود ..... يزيد من سرعة التفاعل.							
أ	المتفاعلات	ب	المحفزات	ج	النواتج	د	المثبطات	
٢٢	تمتص الحرارة في التفاعلات.....							
أ	التنشيط	ب	الماصة للحرارة	ج	الأنزيم	د	الطاردة للحرارة	

٢٣	تسمى المواد التي تتكون في أثناء حدوث التفاعل الكيميائي							
أ	العوامل المساعدة	ب	الأكاسيد	ج	المتفاعلات	د	النواتج	
٢٤	يعد انصهار الجليد مثالاً على							
أ	التغير الكيميائي	ب	التفاعل الماص للحرارة	ج	التفاعل الطارد للحرارة	د	التغير الفيزيائي	
٢٥	يعد ..... دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي.							
أ	تغير الحالة	ب	تغير الحجم	ج	تغير الشكل	د	تغير اللون	
٢٦	يمكن تقليل سرعة التفاعل عن طريق.....							
أ	زيادة التركيز	ب	رفع درجة الحرارة	ج	تقليل حجم الجزئيات	د	إضافة مثبط	
٢٧	..... هي مقياس مدى سرعة حدوث تفاعل كيميائي.							
أ	سرعة التفاعل	ب	العامل المساعد	ج	طاقة التنشيط	د	التركيز	
٢٨	يسمى الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل الكيميائي :							
أ	طاقة التنشيط	ب	المثبطات	ج	المحفزات	د	سرعة التفاعل	
٢٩	تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بازدياد تركيز المواد المتفاعلة ، بسبب وجود ..... أكثر بين جزئياتها.							
أ	احتراق	ب	فراغات	ج	روابط	د	تصادمات	

٥

السؤال الثاني : ضعي (صح) أمام العبارة الصحيحة و (خطأ) أمام العبارة الخاطئة :

٣٠	أعتقد دالتون أن الذرة كرة صلبة متجانسة	(صح)
٣١	عندما يموت المخلوق الحي فإن كمية الكربون -١٤ يمكن تعويضها	(خطأ)
٣٢	البروتون جسيم موجب الشحنة يوجد في أنوية جميع الذرات	(صح)
٣٣	تسمى العناصر في المجموعات من ٣- ١٢ العناصر الأنتقالية	(صح)
٣٤	الفلز يكون عادة في الحالة الغازية أو صلباً هشاً باهت اللون عند درجة حرارة الغرفة	(خطأ)
٣٥	يتسع مجال الطاقة الأول لثمانية عشر إلكتروناً	(خطأ)
٣٦	تتكون الرابطة التساهمية بين اللافلزات	(صح)
٣٧	عناصر المجموعة الواحدة تمتلك خصائص كيميائية متشابهة	(صح)
٣٨	يعد كل من الحرارة و الضوء و الرائحة أدلة على التغير الفيزيائي.	(خطأ)
٣٩	تحدث التفاعلات الكيمائية بالسرعة نفسها ، مهما كانت ظروف التفاعل.	(خطأ)

٣

السؤال الثالث : املئ الفراغات بالكلمات المناسبة .

٤٠- العدد الذري هو عدد .البروتونات في نواة الذرة، و العدد الكتلي هو مجموع أعداد البروتونات و .النيوترونات في نواة الذرة .

٤١- تنقسم عناصر الجدول الدوري إلى عناصر ممثلة و عناصر انتقالية

٤٢- يتسع مجال الطاقة الأول لإلكترونين بينما يتسع مجال الطاقة الثاني لثمانية إلكترونات

٣

السؤال الرابع : اجيبي عن الأسئلة التالية :

٤٣- ارسمي التمثيل النقطي لعنصر النيتروجين N (يقع في المجموعة ١٥):

٤٤- اوزني المعادلة الكيميائية التالية : $Ag + H_2S \rightarrow Ag_2S + H_2$

$2Ag + H_2S \rightarrow Ag_2S + H_2$

٤٥- قارني بين المحفزات و المثبطات:

وجه المقارنة	المحفزات	المثبطات
التعريف	مواد تزيد من سرعة التفاعل	مواد تقلل من سرعة التفاعل
مثال	الأنزيمات في الجسم	المواد الحافظة في الأغذية

انتهت الأسئلة

مع تمنياتي القلبية لكن بالتوفيق

معلمة المادة : عفاف الحربي