

تم تحميل وعرض المادة من منصة

# حقيبتك

[www.haqibati.net](http://www.haqibati.net)



منصة حقيبتك التعليمية

منصة حقيبتك هو موقع تعليمي يعمل على تسهيل العملية التعليمية بطريقة بسيطة وسهلة وتوفير كل ما يحتاجه المعلم والطالب لكافة الصفوف الدراسية كما يحتوي الموقع على حلول جميع المواد مع الشروح المتنوعة للمعلمين.

1444 - 2022

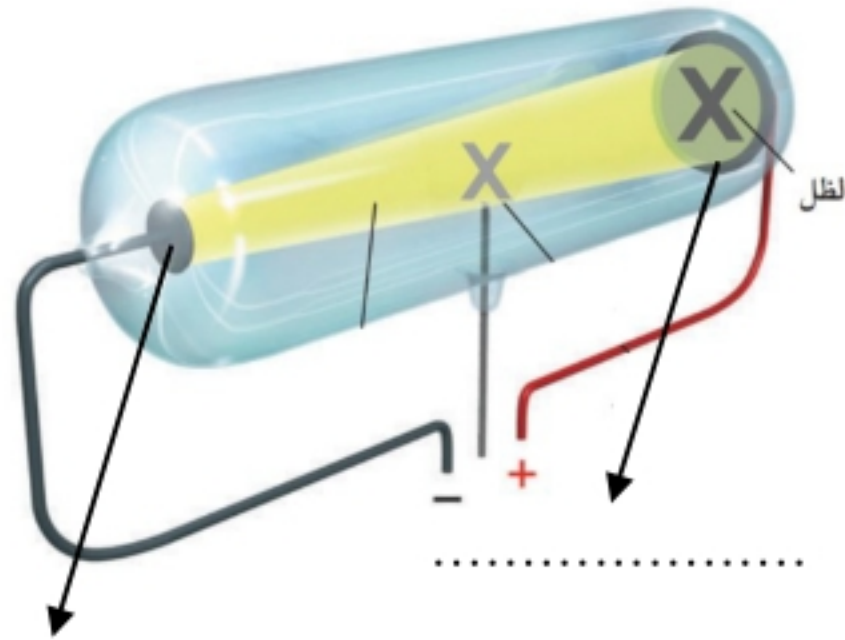
المادة: علوم	 <p>رؤية VISION 2030 وزارة التعليم</p> <p>أسئلة الاختبار النهائي (الفصل الدراسي الثاني) للعام الدراسي ١٤٤٤ هـ</p> <p><a href="https://t.me/Sciences_203">https://t.me/Sciences_203</a> <b>قناتي</b></p>	المملكة العربية السعودية.
الصف: ثالث متوسط		وزارة التعليم.
التاريخ: / / ١٤٤٤ هـ		إدارة تعليم
اليوم:		مكتب تعليم
عدد الصفحات: ٣		مدرسة
الزمن: ساعة ونصف.		
رقم الجلوس: .....	اسم الطالب: .....	

المدققة	المراجعة	المصححة	الدرجة التي حصلت عليها الطالبة		رقم السؤال
			رقمًا	كتابة	
			فقط لا غير		الأول
			فقط لا غير		الثاني
			فقط لا غير		الثالث
			فقط لا غير		الرابع
			فقط لا غير		المجموع

١٠

♥ السؤال الأول: (أ) اكتب المصطلح العلمي المناسب لكل فقرة من الفقرات التالية:

.....	١. تغير عنصر إلى عنصر آخر عن طريق عملية التحلل الإشعاعي.
.....	٢. مادة تعمل على زيادة سرعة التفاعل دون أن تتغير.
.....	٣. عبارة عن رمز العنصر محاط بنقاط تمثل عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي.
.....	٤. مادة نقية تحوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية.
.....	٥. ذرات العنصر نفسه لكنها تختلف في عدد النيوترونات.
.....	٦. الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل الكيميائي.



♥ (ب) أجب حسب المطلوب منك: -

١- ما اسم العالم الذي قام بإجراء هذه التجربة؟

.....

٢- حددي على الرسم المصعد والمهبط.

٣- أطلق على هذا الأنبوب (أنبوب الأشعة المهبطية) لماذا؟

.....

♥ السؤال الثاني: (أ) اختاري الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:

١٠

اكتشف طومسون جسيمات سالبة الشحنة تسمى .....				١
الإلكترونات	النيوترونات	البروتونات	الأيونات	
..... هو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في نواة الذرة.				٢
العدد الذري	العدد الكتلي	الكتلة الذرية	القوة النووية	
رتب هنري موزلي العناصر في الجدول الدوري تبعا للزيادة في .....				٣
نصف القطر الذري	العدد الكتلي	العدد الذري	عمر النصف	
تتكون مجموعة الحديد الثلاثية من الحديد والكوبالت و .....				٤
النحاس	الألمونيوم	القصدير	النيكل	
أثقل عنصرين في المجموعة ١٤ هما ..... و .....				٥
القصدير والذهب	القصدير والكربون	القصدير والرصاص	القصدير والفضة	
عندما تكتسب الذرة إلكترونًا واحدًا، تصبح مشحونة بشحنة سالبة، تسمى .....				٦
أيون موجب	أيون سالب	أيون جزئي	أيون تساهمي	
تسمى الرابطة الناتجة عن تشارك الذرات بالإلكترونات رابطة .....				٧
تساهمية	فلزية	أيونية	ذرية	
تسمى المواد التي تتكون في أثناء حدوث التفاعل الكيميائي ب .....				٨
المتفاعلات	النواتج	العوامل المساعدة	المثبطات	

♥ (ب) فسري ما يلي عمليًا؟

١- تُسمى عناصر المجموعة ١٨ الغازات النبيلة؟

.....

٢- لماذا يستخدم الصمغ والبورسلان في علاج الأسنان؟

.....

♥ السؤال الثالث (أ) قارني بين الفلزات واللافلزات من حيث وجه المقارنة: -

١٠

الفلزات	وجه المقارنة	اللافلزات
	التوصيل للحرارة والكهرباء	
	الحالة الفيزيائية	

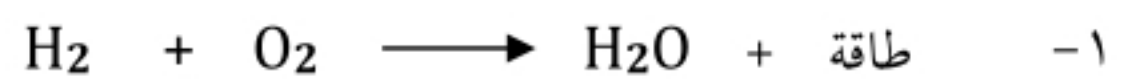


♥ (ب) أمامك مجموعة من مجموعات الجدول الدوري ، أكمل الجدول حسب المطلوب:

Lithium 3 Li
Sodium 11 Na
Potassium 19 K
Rubidium 37 Rb
Cesium 55 Cs
Francium 87 Fr

١- وزعي عنصر الصوديوم توزيع إلكتروني	٢- حددي رقم المجموعة ورقم الدورة.	٣- مثلي عنصر الصوديوم تمثيل نقطي.	٤- عددي بعض خصائص المجموعة التي أمامك، (اثنان فقط).
	المجموعة: .....		-١
	الدورة: .....		-٢

(ج) أوزني المعادلة الكيميائية التي أمامك: -



٢- حددي هل التفاعل طارد أم ماص للطاقة؟

♥ السؤال الرابع: ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة و (X) أمام العبارة الخاطئة:

١٠

( )	١. اعتقد دالتون أن الذرة كرة مصمتة متجانسة.
( )	٢. الدقائق التي تحتوي على ٢ بروتون و ٢ نيوترون هي جسيمات بيتا.
( )	٣. النظير الذي يمكن استخدامه في تأريخ عمر الأرض هو اليورانيوم - ٢٣٨.
( )	٤. تنشأ الرابطة الفلزية دائماً بين الفلزات واللافلزات.
( )	٥. يقل نشاط الهالوجينات كيميائياً عند الانتقال من أعلى إلى أسفل.
( )	٦. يتسع مجال الطاقة الأول لـ ٨ إلكترونات فقط.
( )	٧. يمكن تقليل سرعة التفاعل الكيميائي عن طريق إضافة مشبط.
( )	٨. يكون تركيز المواد المتفاعلة أكبر ما يمكن عند نهاية التفاعل الكيميائي.
( )	٩. تزداد سرعة التفاعل الكيميائي عند زيادة درجة الحرارة.
( )	١٠. يُعد انصهار الجليد مثلاً على التغير الكيميائي.

انتهت الأسئلة والله الحمد  
دعواتي لكم بالتوفيق والنجاح  
علمة المارة: .....

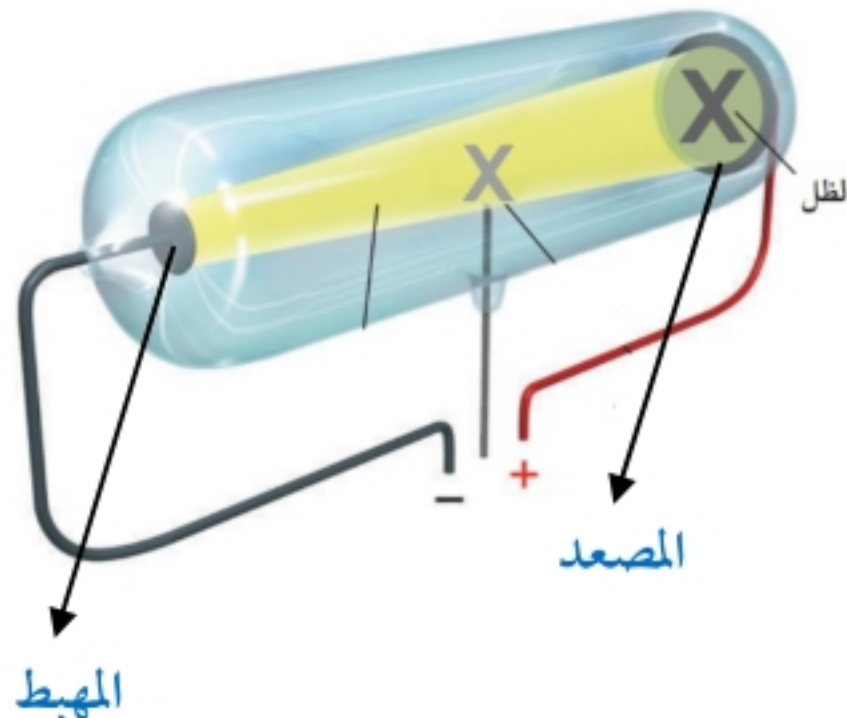
المادة: علوم	 <p>رؤية VISION 2030 وزارة التعليم</p> <p>أسئلة الاختبار النهائي (الفصل الدراسي الثاني) للعام الدراسي ١٤٤٤ هـ</p> <p><a href="https://t.me/Sciences_203">https://t.me/Sciences_203</a> <b>قناتي:</b></p>	المملكة العربية السعودية.
الصف: ثالث متوسط		وزارة التعليم.
التاريخ: / / ١٤٤٤ هـ		إدارة تعليم
اليوم:		مكتب تعليم
عدد الصفحات: ٣		مدرسة
الزمن: ساعة ونصف.		
رقم الجلوس: .....	اسم الطالب:	نموذج الإجابة

رقم السؤال	الدرجة التي حصلت عليها الطالبة		المراجعة	المدققة
	رقمًا	كتابة		
الأول	١٠	فقط لا غير		
الثاني	١٠	فقط لا غير		
الثالث	١٠	فقط لا غير		
الرابع	١٠	فقط لا غير		
المجموع	٤٠	فقط لا غير		

١٠

♥ السؤال الأول: (أ) اكتب المصطلح العلمي المناسب لكل فقرة من الفقرات التالية:

التحول	١. تغيير عنصر إلى عنصر آخر عن طريق عملية التحلل الإشعاعي.
العامل المحفز أو (العامل المساعد)	٢. مادة تعمل على زيادة سرعة التفاعل دون أن تتغير.
التمثيل النقطي	٣. عبارة عن رمز العنصر محاط بنقاط تمثل عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي.
المركب	٤. مادة نقية تحوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية.
النظائر	٥. ذرات العنصر نفسه لكنها تختلف في عدد النيوترونات.
طاقة التنشيط	٦. الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل الكيميائي.



♥ (ب) أجب حسب المطلوب منك: -

١- ما اسم العالم الذي قام بإجراء هذه التجربة؟

العالم وليام كروكس

٢- حددي على الرسم المصعد والمهبط.

٣- أطلق على هذا الأنبوب (أنبوب الأشعة المهبطية) لماذا؟

لأنه الأشعة تبدأ سيرها من المهبط إلى المصعد.



♥ السؤال الثاني: (أ) اختاري الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:

١٠

اكتشف طومسون جسيمات سالبة الشحنة تسمى .....				١
الأيونات	البروتونات	النيوترونات	الإلكترونات	
..... هو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في نواة الذرة.				٢
القوة النووية	الكتلة الذرية	العدد الكتلي	العدد الذري	
رتب هنري موزلي العناصر في الجدول الدوري تبعا للزيادة في .....				٣
عمر النصف	العدد الذري	العدد الكتلي	نصف القطر الذري	
تتكون مجموعة الحديد الثلاثية من الحديد والكوبالت و .....				٤
النحاس	الألمونيوم	القصدير	النيكل	
أثقل عنصرين في المجموعة ١٤ هما ..... و .....				٥
القصدير والذهب	القصدير والكربون	القصدير والرصاص	القصدير والفضة	
عندما تكتسب الذرة إلكترونًا واحدًا، تصبح مشحونة بشحنة سالبة، تسمى .....				٦
أيون موجب	أيون سالب	أيون جزئي	أيون تساهمي	
تسمى الرابطة الناتجة عن تشارك الذرات بالإلكترونات رابطة .....				٧
تساهمية	فلزية	أيونية	ذرية	
تسمى المواد التي تتكون في أثناء حدوث التفاعل الكيميائي ب .....				٨
المتفاعلات	النواتج	العوامل المساعدة	المتبقيات	

♥ (ب) فسري ما يلي عمليًا؟

١- تُسمى عناصر المجموعة ١٨ الغازات النبيلة؟

لأنها توجد في الطبيعة منفردة ونادرًا ما تتحد مع عناصر أخرى بسبب نشاطها القليل جدًا.

٢- لماذا يستخدم الصمغ والبورسلان في علاج الأسنان؟


لأنها مواد قوية ومقاومة كيميائيًا لسوائل الجسم وتأخذ لون الأسنان الطبيعية.

♥ السؤال الثالث (أ) قارني بين الفلزات واللافلزات من حيث وجه المقارنة: -

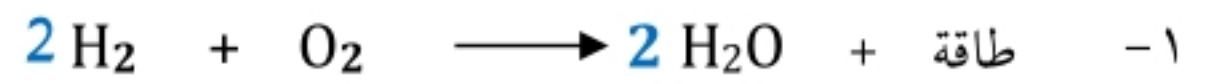
١٠

اللافلزات	وجه المقارنة	الفلزات
رديئة التوصيل	التوصيل للحرارة والكهرباء	موصلة جيدة
غازية أو صلبة هشّة	الحالة الفيزيائية	صلبة ماعدا الزئبق سائل

♥ (ب) أمامك مجموعة من مجموعات الجدول الدوري ، أكمل الجدول حسب المطلوب:

Lithium 3 Li	٤- عددي بعض خصائص المجموعة التي أمامك، (اثنان فقط).	٣- مثلي عنصر الصوديوم تمثيل نقطي.	٢- حددي رقم المجموعة ورقم الدورة.	١- وزعي عنصر الصوديوم توزيع إلكتروني
Sodium 11 Na	١- لامعة		المجموعة: الأولى	
Potassium 19 K	٢- صلبة		الدورة: الثالثة	
Rubidium 37 Rb	٣- كثافتها منخفضة			
Cesium 55 Cs	٤- درجة انصهار منخفضة			
Francium 87 Fr	٥- تميل إلى الاتحاد مع عناصر أخرى.			

(ج) أوزني المعادلة الكيميائية التي أمامك: -



٢- حددي هل التفاعل طارد أم ماص للطاقة؟ التفاعل طارد للطاقة

♥ السؤال الرابع: ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة و (X) أمام العبارة الخاطئة:

١٠	( ✓ )	١. اعتقد دالتون أن الذرة كرة مصمتة متجانسة.
	( × )	٢. الدقائق التي تحتوي على ٢ بروتون و ٢ نيوترون هي جسيمات بيتا.
	( ✓ )	٣. النظير الذي يمكن استخدامه في تأريخ عمر الأرض هو اليورانيوم - ٢٣٨.
	( × )	٤. تنشأ الرابطة الفلزية دائماً بين الفلزات واللافلزات.
	( ✓ )	٥. يقل نشاط الهالوجينات كيميائياً عند الانتقال من أعلى إلى أسفل.
	( × )	٦. يتسع مجال الطاقة الأول لـ ٨ إلكترونات فقط.
	( ✓ )	٧. يمكن تقليل سرعة التفاعل الكيميائي عن طريق إضافة مثبط.
	( × )	٨. يكون تركيز المواد المتفاعلة أكبر ما يمكن عند نهاية التفاعل الكيميائي.
	( ✓ )	٩. تزداد سرعة التفاعل الكيميائي عند زيادة درجة الحرارة.
	( × )	١٠. يُعد انصهار الجليد مثلاً على التغير الكيميائي.

انتهى الأسفلت والله الحمد  
دعواتي لكم بالتوفيق والنجاح  
معلمة المارة: .....





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

المصحح .....

اسم الطالب .....

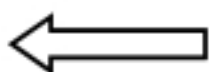
..... / ١٥ درجة

٤٠

الدرجة

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي :

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





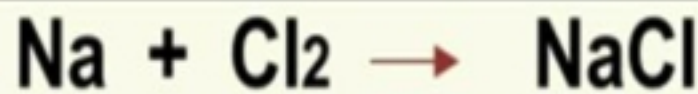
( )	١. تصادم جزيئات المواد المتفاعلة بشكل كافٍ شرط لإحداث التفاعل
( )	٢. عناصر المجموعات من ٣ - ١٢ تسمى العناصر الانتقالية
( )	٣. رتبت العناصر في الجدول الدوري الحديث حسب رأي مندليف
( )	٤. كلما ابتعد المستوى عن النواة اتسع لعدد أقل من الإلكترونات
( )	٥. الفلز عنصر لامع وموصل للكهرباء والحرارة
( )	٦. تقاس سرعة التفاعل الكيميائي عن طريق قياس سرعة استهلاك أحد لمواد المتفاعلة أو سرعة تكون أحد المواد الناتجة ( )
( )	٧. الرمز الكيميائي للبيوتاسيوم 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 والجرافيت
( )	١٢. الفلزات القلوية في المجموعة رقم (١) أعلى نشاطاً من الفلزات القلوية الأرضية مجموعة رقم (٢)
( )	١٣. المعادلة الكيميائية هي وصف موجز ودقيق ومختصر 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 ونوعها يجب أن يكون متساوياً في النواتج والمتفاعلات .....
٢. نوع الرابطة في جزيء الكلور $Cl_2$ رابطة .....
٣. المواد البادئة في التفاعل تسمى .....
٤. الذرة ككرة من الشحنات الموجبة تنتشر فيها إلكترونات سالبة الشحنة هو نموذج .....
٥. تغير عنصر إلى عنصر آخر عن طريق عملية التحلل الإشعاعي .....

ج) أوزن المعادلة التالية :



ب) أكمل المعادلة التالية :



د) أكمل الجدول التالي :

التمثل النقطي	المجموعة	الدورة	المستوى الثالث	المستوى الثاني	المستوى الأول	العدد الذري	العنصر
					٢	٧	النتروجين

هـ- أكتب الصيغة الكيميائية لمركب أكسيد الفضة ؟

انتهت الأسئلة وفقكم الله



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

المصحح .....

اسم الطالب : نموذج إجابة

..... / ١٥ درجة

٤٠

الدرجة

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 ينتهي 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	٨ إلكترونين	ج	٨ إلكترونات
د	٣٢ إلكترون				
٦. عدد فترات عمر النصف لعنصر السيزيوم-١٣٧ (٣ فترات) فكم يتبقى منه إذا بدأنا بعينة كتلتها ٦٠ جم :					
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 الإلكترونات	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 الجوال 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 كيميائياً ؟					
أ	تكون راسب من الصابون	ب	تحول الشمع السائل إلى صلب	ج	تمزيق ورقة
د	كسر بيضة نينة				
١٣. أي مما 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				





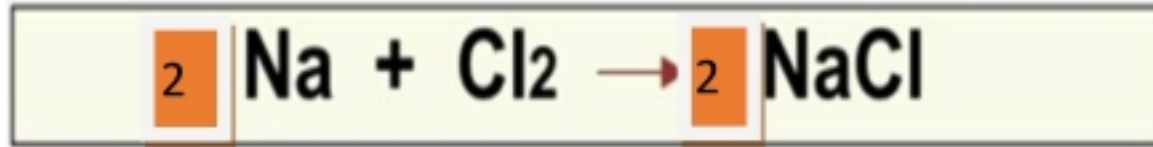
( ✓ )	١. تصادم جزيئات المواد المتفاعلة بشكل كافٍ شرط لإحداث التفاعل
( ✓ )	٢. عناصر المجموعات من ٣ - ١٢ تسمى العناصر الانتقالية
( ✗ )	٣. رتبت العناصر في الجدول الدوري الحديث حسب رأي مندليف
( ✗ )	٤. كلما ابتعد المستوى عن النواة اتسع لعدد أقل من الإلكترونات
( ✓ )	٥. الفلز عنصر لامع و موصل للكهرباء و الحرارة
( ✓ )	٦. تقاس سرعة التفاعل الكيميائي عن طريق قياس سرعة استهلاك أحد لمواد المتفاعلة أو سرعة تكون أحد المواد الناتجة
( ✗ )	٧. الرمز الكيميائي للبولتاسيوم 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 والجرافيت
( ✓ )	١٢. الفلزات القلوية في المجموعة رقم (١) أعلى نشاطاً من الفلزات القلوية الأرضية مجموعة رقم (٢)
( ✓ )	١٣. المعادلة الكيميائية هي وصف موجز ودقيق ومختصر 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 :

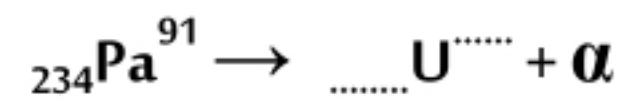
{ أيونية - التحول - قانون حفظ الكتلة - تساهمية - المتفاعلات - طومسون - النواتج }

١. عدد الذرات ونوعها يجب أن يكون متساوياً في النواتج والمتفاعلات <b>قانون حفظ الكتلة</b>
٢. نوع الرابطة في جزيء الكلور $Cl_2$ <b>رابطة تساهمية</b>
٣. المواد البادئة في التفاعل تسمى <b>المتفاعلات</b>
٤. الذرة ككرة من الشحنات الموجبة تنتشر فيها إلكترونات سالبة الشحنة هو نموذج <b>طومسون</b>
٥. تغير عنصر إلى عنصر آخر عن طريق عملية التحلل الإشعاعي <b>التحول</b>

ج) أوزن المعادلة التالية :



ب) أكمل المعادلة التالية :



د) أكمل الجدول التالي :

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

هـ- أكتب الصيغة الكيميائية لمركب أكسيد الفضة ؟



انتهت الأسئلة وفقكم الله



