

## تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



## اختبارات نهائية مع نماذج الإجابات

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الثالث المتوسط ← علوم ← الفصل الثاني ← اختبارات ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 07:46:43 2025-02-01

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل  
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة  
علوم:

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث المتوسط



صفحة المناهج  
السعودية على  
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

## المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث المتوسط والمادة علوم في الفصل الثاني

ملخص درس سرعة التفاعلات الكيميائية

1

شرح مفصل لدرس العناصر الممثلة

2

ملخص درس العناصر الممثلة

3

عرض بوربوينت للدرس الأول الصيغ والمعادلات الكيميائية

4

عرض بوربوينت لدرس سرعة التفاعلات الكيميائية

5

المملكة العربية السعودية.		<div></div> <p>أُسئلة الاختبار النهائي (الفصل الدراسي الثاني) للعام الدراسي 1446هـ</p>	المادة: علوم
وزارة التعليم.			الصف: ثالث متوسط
إدارة تعليم			التاريخ: / / 1446هـ
مكتب تعليم			اليوم:
مدرسة			عدد الصفحات: ٣
			الزمن: ساعة ونصف.
اسم الطالب: .....		رقم الجلوس: .....	

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

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

١٠

.....	١. تغيير 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.

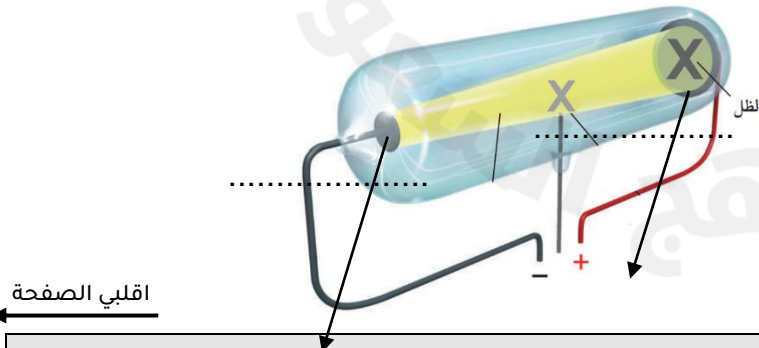
♥ (ب) أجب حسب المطلوب منك: -

١- ما اسم العالم الذي قام بإجراء هذه التجربة؟

.....

٢- حددي على الرسم المصعد والمهبط.

٣- أطلق على هذا الأنبوب (أنبوب الأشعة المهبطية) لم



١	اكتشف طومسون جسيمات سالبة الشحنة تسمى .....			
	الإلكترونات	النيوترونات	البروتونات	الأيونات
٢	هو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في نواة الذرة.			
	العدد الذري	العدد الكتلي	الكتلة الذرية	القوة النووية
٣	رتب هنري موزلي العناصر في الجدول الدوري تبعا للزيادة في .....			

عمر النصف	العدد الذري	العدد الكتلي	نصف القطر الذري	
١٠				
٤	تتكون مجموعة الحديد الثلاثية من الحديد والكوبالت و .....	النحاس	الألمونيوم	القصدير
٥	أثقل عنصرين في المجموعة ١٤ هما ..... و .....	القصدير والذهب	القصدير والكربون	القصدير والرصاص
٦	عندما تكتسب الذرة إلكترونًا واحدًا، تصبح مشحونة بشحنة سالبة، تسمى .....	أيون موجب	أيون سالب	أيون جزئي
٧	تسمى الرابطة الناتجة عن تشارك الذرات بالإلكترونات رابطة .....	تساهمية	فلزية	أيونية
٨	تسمى المواد التي تتكون في أثناء حدوث التفاعل الكيميائي بـ .....	المتفاعلات	النواتج	العوامل المساعدة

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

♥ (ب) فسري ما يلي عملياً؟

١- تُسمى عناصر المجموعة ١٨ الغازات النبيلة؟

٢- لماذا يستخدم الصمغ والبورسلان في علاج الأسنان؟

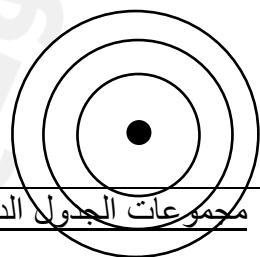
♥ السؤال الثالث (أ) قارني بين الفلزات واللافلزات من حيث وجه المقارنة: -

الفلزات	وجه المقارنة	اللافلزات
	التوصيل للحرارة والكهرباء	
	الحالة الفيزيائية	

أول الصفحة

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- .....



مجموعات الجدول الدوري ، أكمل الجدول حسب المطلوب:

(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.  | تتشأ 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 مثالاً على التغير الكيميائي.                       | ( ) |

انتهت الأسئلة والله الحمد  
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح  
معلمة المادة

المملكة العربية السعودية.	<div></div> <p>أُسئلة الاختبار النهائي (الفصل الدراسي الثاني) للعام الدراسي 1446هـ</p> <p><a href="https://t.me/Sciences_203">https://t.me/Sciences_203</a> <b>قناتي:</b></p>	المادة: علوم
وزارة التعليم.		الصف: ثالث متوسط
إدارة تعليم		التاريخ: / / 1446هـ
مكتب تعليم		اليوم:
مدرسة		عدد الصفحات: ٣
	الزمن: ساعة ونصف.	
اسم الطالب:	نموذج الإجابة	رقم الجلوس: .....

رقم السؤال	الدرجة التي حصلت عليها الطالبة		المصححة	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			

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

١٠

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

♥ (ب) أجب حسب المطلوب منك: -

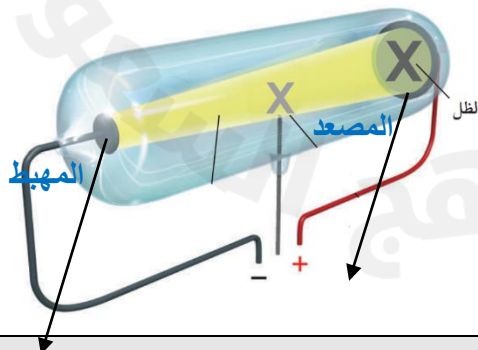
١- ما اسم العالم الذي قام بإجراء هذه التجربة؟

**العالم وليام كروكس**

٢- حددي على الرسم المصعد والمهبط.

٣- أطلق على هذا الأنبوب (أنبوب الأشعة المهبطية) لم

لأنه الأشعة تبدأ سيرها من المهبط إلى المصعد.



اقلبي الصفحة

١	اكتشف طومسون جسيمات سالبة الشحنة تسمى .....	الإلكترونات	النيوترونات	البروتونات	الأيونات
٢	هو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في نواة الذرة.	العدد الذري	العدد الكتلي	الكتلة الذرية	القوة النووية
٣	رتب هنري موزلي العناصر في الجدول الدوري تبعاً للزيادة في .....				

١٠	عمر النصف	العدد الذري	العدد الكتلي	نصف القطر الذري	
٤	تتكون مجموعة الحديد الثلاثية من الحديد والكوبالت و .....	النحاس	الألمونيوم	القصدير	النيكل
٥	أثقل عنصرين في المجموعة ١٤ هما ..... و .....	القصدير والذهب	القصدير والكربون	القصدير والرصاص	القصدير والفضة
٦	عندما تكتسب الذرة إلكترونًا واحدًا، تصبح مشحونة بشحنة سالبة، تسمى .....	أيون موجب	أيون سالب	أيون جزئي	أيون تساهمي
٧	تسمى الرابطة الناتجة عن تشارك الذرات بالإلكترونات رابطة .....	تساهمية	فلزية	أيونية	ذرية
٨	تسمى المواد التي تتكون في أثناء حدوث التفاعل الكيميائي بـ .....	المتفاعلات	النواتج	العوامل المساعدة	المتبقيات

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

♥ (ب) فسري ما يلي عملياً؟

١- تُسمى عناصر المجموعة ١٨ الغازات النبيلة؟

لأنها توجد في الطبيعة منفردة ونادراً ما تتحد مع عناصر أخرى بسبب نشاطها القليل جداً.

٢- لماذا يستخدم الصمغ والبورسلان في علاج الأسنان؟

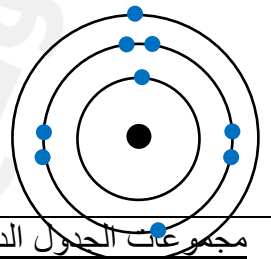
لأنها مواد قوية ومقاومة كيميائياً لسوائل الجسم وتأخذ لون الأسنان الطبيعية.

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

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

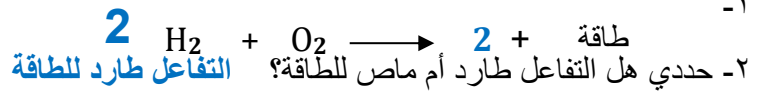
Lithium 3 Li
Sodium 11 Na
Potassium 19 K
Rubidium 37 Rb
Cesium 55 Cs
Francium 87 Fr

١- وزعي عنصر الصوديوم توزيع إلكتروني	٢- حددي رقم المجموعة ورقم الدورة.	٣- مثلي عنصر الصوديوم تمثيل نقطي.	٤- عددي بعض خصائص المجموعة التي أملك، (اثنان فقط).
المجموعة: الأولى الدورة: الثالثة	Na	١- لامعة ٢- صلبة ٣- كثافتها منخفضة ٤- درجة انصهار منخفضة ٥- تميل إلى الاتحاد مع عناصر أخرى.	



مجموعات الجدول الدوري ، أكمل الجدول حسب المطلوب:

(ج) أوزني المعادلة الكيميائية التي أمامك: -



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

١٠	( ✓ )	١١. اعتقد دالتون أن الذرة كرة مصمتة متجانسة.
	( × )	١٢. الدقائق التي تحتوي على ٢ بروتون و ٢ نيوترون هي جسيمات بيتا.
	( ✓ )	١٣. النظير الذي يمكن استخدامه في تأريخ عمر الأرض هو اليورانيوم - ٢٣٨.
	( × )	١٤. تنشأ الرابطة الفلزية دائماً بين الفلزات واللافلزات.
	( ✓ )	١٥. يقل نشاط الهالوجينات كيميائياً عند الانتقال من أعلى إلى أسفل.
	( × )	١٦. يتسع مجال الطاقة الأول لـ ٨ إلكترونات فقط.
	( ✓ )	١٧. يمكن تقليل سرعة التفاعل الكيميائي عن طريق إضافة مثبط.
	( × )	١٨. يكون تركيز المواد المتفاعلة أكبر ما يمكن عند نهاية التفاعل الكيميائي.
	( ✓ )	١٩. تزداد سرعة التفاعل الكيميائي عند زيادة درجة الحرارة.
	( × )	٢٠. يُعد انصهار الجليد مثالاً على التغير الكيميائي.

انتهت الأسئلة والله الحمد  
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح  
معلمة المادة

2025

2024

موقع المناهج السعودية

المملكة العربية السعودية.	<div></div> <p>رؤية 2030 وزارة التعليم</p> <p>أسئلة الاختبار النهائي (الفصل الدراسي الثاني) للعام الدراسي 1446هـ</p>
وزارة التعليم.	
إدارة تعليم	
مكتب تعليم	
مدرسة	
اسم الطالب: .....	رقم الجلوس: .....

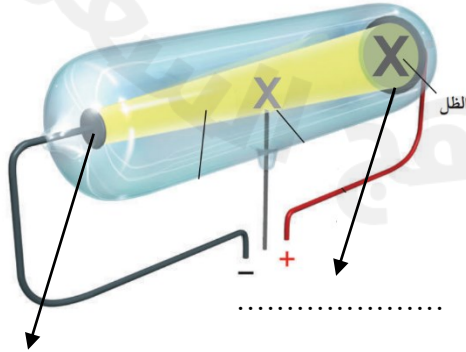
رقم السؤال	الدرجة التي حصلت عليها الطالبة		المصححة	المراجعة	المدققة
	رقمًا	كتابة			
الأول		فقط لا غير			
الثاني		فقط لا غير			
الثالث		فقط لا غير			
الرابع		فقط لا غير			
المجموع		فقط لا غير			

١٠

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

١. تغيير 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:

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

♥ (ب) فسري ما يلي عملياً؟

١- تُسمى عناصر المجموعة ١٨ الغازات النبيلة؟

.....

٢- لماذا يستخدم الصمغ والبورسلان في علاج الأسنان؟

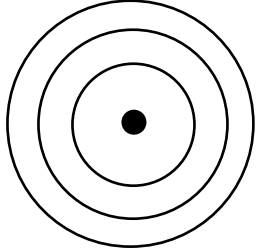
.....

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

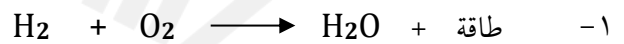
الفلزات	وجه المقارنة	اللافلزات
	التوصيل للحرارة والكهرباء	
	الحالة الفيزيائية	

♥ (ب) أَمَامِكِ 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- حدد رقم المجموعة ورقم الدورة.	٣- مثلي عنصر الصوديوم تمثيل نقطي.	٤- عددي بعض خصائص المجموعة التي أمامك، (اثنان فقط).
	المجموعة: .....  الدورة: .....		١-  ٢-

(ج) أوزني المعادلة الكيميائية التي أمامك: -



٢- حدد هل التفاعل طارد أم ماص للطاقة؟

♥ السؤال الرابع: ضع 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 ل 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 مثالاً على التغير الكيميائي.

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

# نموذج الإجابة



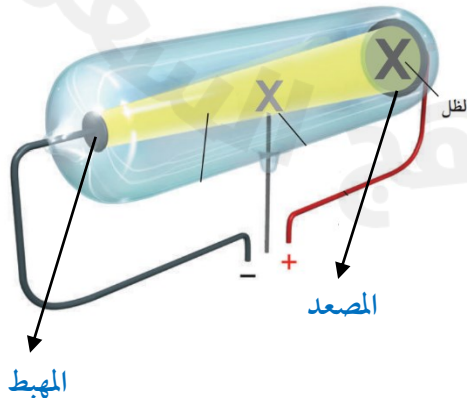
المادة: علوم	المملكة العربية السعودية.
الصف: ثالث متوسط	وزارة التعليم.
التاريخ: / / 1446هـ	إدارة تعليم
اليوم:	مكتب تعليم
عدد الصفحات: ٣	مدرسة
الزمن: ساعة ونصف.	
اسم الطالب:	نموذج الإجابة
رقم الجلوس: .....	

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. تغير 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

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

♥ (ب) فسري ما يلي عملياً؟

١- تُسمى عناصر المجموعة ١٨ الغازات النبيلة؟

لأنها توجد في الطبيعة منفردة ونادراً ما تتحد مع عناصر أخرى بسبب نشاطها القليل جداً.

٢- لماذا يستخدم الصمغ والبورسلان في علاج الأسنان؟

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

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

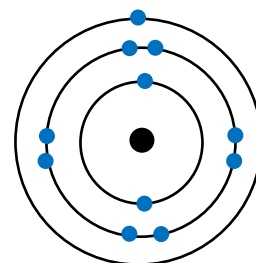
١٠

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

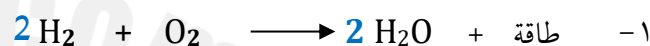
♥ (ب) أَمَامِكِ مجموعة من مجموعات الجدول الدوري ، أكمل الجدول حسب المطلوب:

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 أَمَامِكِ، (اثنان فقط).
المجموعة: الأولى الدورة: الثالثة	Na	١- لامعة ٢- صلبة ٣- كثافتها منخفضة ٤- درجة انصهار منخفضة ٥- تميل الى الاتحاد مع عناصر أخرى.	



(ج) أوزني المعادلة الكيميائية التي أَمَامِكِ: -



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 ل 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.	( × )

انتهت الأسئلة والله الحمد  
دعوايكم لكن بالتوفيق والنجاح  
معلمة المارة: .....

أسئلة اختبار المادة العلوم الفصل الدراسي الثاني الدور (الأول) للعام الدراسي : 1446 هـ

المصحح .....

اسم الطالب .....

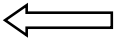
..... / ١٥ درجة

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 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	ب	الكلور	ج	البروم	د اليود
٥. مستوى الطاقة الثالث في الذرة يتسع إلى :						
أ	١٨ إلكترونين	ب	٨ إلكترونين	ج	٣٢ إلكترونين	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 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 كسريضة 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. رتب 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 المواد 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 كرة 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 :

التمثيل النقطي	المجموعة	الدورة	المستوى الثالث	المستوى الثاني	المستوى الأول	العدد الذري	العنصر
					٢	٧	النيتروجين

هـ- أكتب الصيغة الكيميائية لمركب أكسيد الفضة ؟

انتهت الأسئلة وفقكم الله

أسئلة اختبار لمادة العلوم الفصل الدراسي الثاني الدور (الأول) للعام الدراسي : 1446 هـ

اسم الطالب : نموذج إجابة

المصحح .....

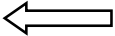
الدرجة

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
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	النيلك	ب	التحاس	ج	الكوبالت	د
٤. أكثر عناصر مجموعة الهالوجينات ( المجموعة ١٧ ) نشاطا :						
أ	الفلور	ب	الكلور	ج	البروم	د
٥. مستوى الطاقة الثالث في الذرة يتسع إلى :						
أ	١٨ إلكترون	ب	٨ إلكترونين	ج	٨ إلكترونات	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





١. تصادم جزيئات المواد المتفاعلة بشكل كافٍ شرط لإحداث التفاعل

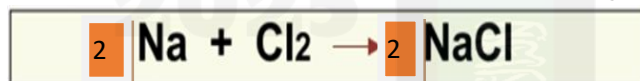
( ✓ )	٢. عناصر المجموعات من ٣ - ١٢ تسمى العناصر الانتقالية
( ✗ )	٣. رتب العناصر في الجدول الدوري الحديث حسب رأي مندليف
( ✗ )	٤. كلما ابتعد المستوى عن النواة اتسع لعدد أقل من الإلكترونات
( ✓ )	٥. الفلز عنصر لامع وموصل للكهرباء والحرارة
( ✓ )	٦. تقاس سرعة التفاعل الكيميائي عن طريق قياس سرعة استهلاك أحد المواد 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 :

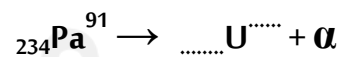
{ أيونية - التحول - قانون حفظ الكتلة - تساهمية - المتفاعلات - طومسون - النواتج }

١. عدد الذرات ونوعها يجب أن يكون متساوياً في النواتج والمتفاعلات <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 كره 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 :




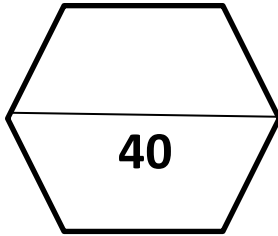
د) أكمل الجدول التالي :

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

هـ- أكتب الصيغة الكيميائية لمركب أكسيد الفضة ؟



انتهت الأسئلة وفقكم الله

الإدارة العامة للتعليم بمنطقة مكتب تعليم مدرسة				 <b>وزارة التعليم</b> Ministry of Education																			
المراجع	المصحح	الدرجة كتابة	الدرجة رقماً	السؤال	<table border="1"> <tr> <td>المادة</td> <td>الصف</td> <td>زمن الاختبار</td> </tr> <tr> <td>علوم</td> <td>ثالث متوسط</td> <td>ساعة ونصف</td> </tr> <tr> <td colspan="3">اسم الطالب:</td> </tr> <tr> <td colspan="3">رقم الجلوس</td> </tr> <tr> <td colspan="3">عدد صفحات الاختبار</td> </tr> <tr> <td colspan="3">4</td> </tr> </table>	المادة	الصف	زمن الاختبار	علوم	ثالث متوسط	ساعة ونصف	اسم الطالب:			رقم الجلوس			عدد صفحات الاختبار			4		
المادة	الصف	زمن الاختبار																					
علوم	ثالث متوسط	ساعة ونصف																					
اسم الطالب:																							
رقم الجلوس																							
عدد صفحات الاختبار																							
4																							
1س					 <b>40</b>																		
2س																							
3س																							
4س																							
أسئلة الاختبار النهائي الدور الأول الفصل الدراسي الثاني للعام الدراسي 1446 هـ																							

عزيزي الطالب / استعن بالله ثم أجب عن الأسئلة التالية :

11

السؤال الأول

(أ) أجب بعلامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة :

( )	1) الالكترونات جسيمات سالبة الشحنة .
( )	2) اللافلزات عناصر لامعة لديها القدرة على توصيل الكهرباء .
( )	3) تسمى عناصر المجموعة الأولى من الجدول الدوري العناصر الانتقالية .
( )	4) تسمى الاكتنيدات العناصر الترابية النادرة .
( )	5) العامل المثبط مادة تعمل على زيادة سرعة التفاعل الكيميائي .
( )	6) يحمل الأنود ( المصعد ) شحنة سالبة والكاثود ( المهبط ) شحنة موجبة .
( )	7) صَوِّر رذرفورد الذرة على أنها كرة مصمتة متجانسة .
( )	8) يدخل عنصر الليثيوم في صناعة بطاريات الكاميرات .

ب/ من أكون ؟ (اكتب المصطلح المناسب داخل الأقواس)

- 1- صف أفقي في الجدول الدوري . ( )
- 2- العملية التي تنتج تغيراً كيميائياً . ( )
- 3- مادة نقية تحوي عنصرين أو أكثر . ( )

( أ ) اختر الإجابة الصحيحة في الجمل التالية وذلك بوضع علامة ( √ ) في المربع الذي أمامك :

1	أي العناصر التالية لا ينتمي إلى ثلاثية الحديد ؟	2	أي الهالوجينات التالية تعد عنصر مشع :
أ- <input type="checkbox"/>	الحديد	أ- <input type="checkbox"/>	الأستاتين
ب- <input type="checkbox"/>	الكوبالت	ب- <input type="checkbox"/>	الكلور
ج- <input type="checkbox"/>	النيكل	ج- <input type="checkbox"/>	اليود
د- <input type="checkbox"/>	النحاس	د- <input type="checkbox"/>	البروم
3	العالم الذي رتب العناصر على حسب تزايد أعدادها الكتلية هو :	4	ما العملية التي يتحول فيها عنصر الى عنصر اخر :
أ- <input type="checkbox"/>	كروكس	أ- <input type="checkbox"/>	عمر النصف
ب- <input type="checkbox"/>	موزلي	ب- <input type="checkbox"/>	التحول
ج- <input type="checkbox"/>	طومسون	ج- <input type="checkbox"/>	التفاعل
د- <input type="checkbox"/>	مندليف	د- <input type="checkbox"/>	اشعة بيتا
5	إذا كان العدد الذري للبرون 5 فإن نظير بورون -11 يتكون من	6	أي مما يأتي لا يعد عنصراً :
أ- <input type="checkbox"/>	11 الكترون	أ- <input type="checkbox"/>	الحديد
ب- <input type="checkbox"/>	5 بروتونات	ب- <input type="checkbox"/>	الكربون
ج- <input type="checkbox"/>	6 بروتونات و 5 نيوترونات	ج- <input type="checkbox"/>	الفولاذ
د- <input type="checkbox"/>	5 الكترونات و 6 نيوترونات	د- <input type="checkbox"/>	الأكسجين
7	أي عناصر المجموعة 13 يدخل في صناعة علب المشروبات الغازية :	8	أي مما يلي يصف ما يمثله الرمز $Cl^-$
أ- <input type="checkbox"/>	الفضة	أ- <input type="checkbox"/>	مركب تساهمي
ب- <input type="checkbox"/>	الجاليوم	ب- <input type="checkbox"/>	أيون موجب
ج- <input type="checkbox"/>	الحديد	ج- <input type="checkbox"/>	مركب أيوني
د- <input type="checkbox"/>	الألمنيوم	د- <input type="checkbox"/>	أيون سالب

( ب ) أكمل الجدول التالي :

العنصر	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	العدد الذري	العدد الكتلي
ماغنسيوم	12			25
فوسفور		16		31

(أ) اكتب الرقم المناسب من المجموعة (أ) أمام ما يناسبه من المجموعة (ب)

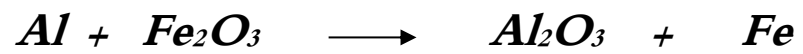
مجموعة (أ)	الاجابة	مجموعة (ب)
1-اليورانسيوم		يستخدم في صناعة بطاريات الليثيو
2-الهيدروجين		يستخدم في صناعة الأجهزة الإلكترونية .
3-القصدير		يستخدم في صناعة أواني الطهي .
4-الفسفور الأحمر		يستخدم في حشو الأسنان .
5-السليكون		يستخدم في صناعة أعواد الثقاب .
6-البورون		أثقل العناصر .
		أصغر ذرات العناصر الموجودة في الطبيعة .

ب/ اكمل الفراغات التالية بما يناسبها من الكلمات التالية :

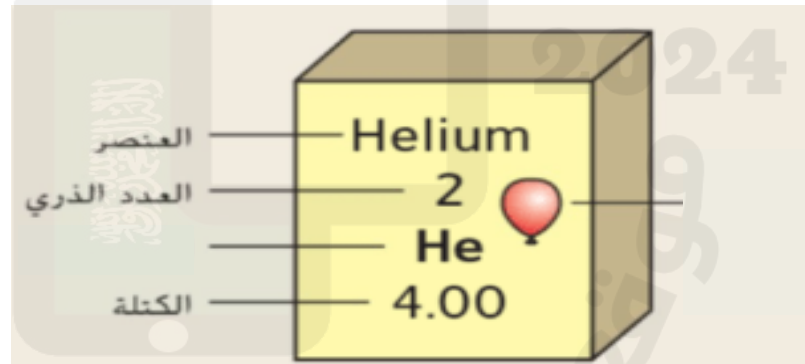
( الروابط الكيميائية - الحديد - العنصر - طومسون - السحابة الإلكترونية - دالتون )

1. القوى التي تربط ذرتين احدهما مع الأخرى .....
2. مادة تتكون من نوع واحد من الذرات .....
3. الذرة كرة من الشحنات الموجبة تنتشر فيها الكترونات سالبة هو نموذج .....
4. ضروري للهيموجلوبين الذي ينقل الأكسجين في الدم .....
5. منطقة تحيط بنواة الذرة تحوي الإلكترونات .....

ج) زن المعادلات التالية :



د) أكمل الرسم التالي :



انتهت الأسئلة,,,

تمنيتي لكم بالتوفيق والنجاح

معلم المادة : أ /

اسم الطالب	رقم الجلوس	
أسئلة اختبار مادة العلوم الفصل الدراسي الثاني الدور (الأول) للعام الدراسي : 1446 هـ		
الدرجة	رقم	كتابة
	٤٠	
	اسم المصحح	التوقيع
	اسم المراجع	التوقيع

..... / 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 ينتهي إلى ثلاثية الحديد :	أ	النيكل	ب	النحاس	ج	الكوبالت	د	الحديد
٤. أي الهالوجينات الآتية يُعد عنصر مشع :	أ	الأسطالين	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 الكيميائي :	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: صبغ 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. ( )
٨. يدخل الأكسجين في تركيب الصخر والمعادن. ( )
٩. كل التفاعلات الكيميائية تحدث تلقائياً. ( )

تابع خلف الورقة

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

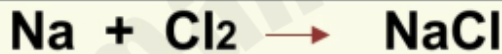
١. مادة تتكون من نوع واحد من الذرات .....
٢. منطقة تحيط بنواة الذرة تحوي الإلكترونات .....
٣. هو عدد البروتونات الموجودة في ذلك العنصر ويكتب فوق الرمز .....
٤. أثقل ذرات العناصر في الطبيعة هو .....
٥. ضروري للهيموجلوبين الذي ينقل الأكسجين في الدم .....
٦. نوع الرابطة في جزيء الكلور $Cl_2$ رابطة .....
٧. مواد تؤدي إلى إبطاء التفاعل الكيميائي هي .....
٨. الذرة كرهة 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 ؟



(ب) علل لما يلي :

١. تسمى عناصر المجموعة ١٨ الغازات النبيلة.

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

(ج) أكمل الجدول التالي :

الرمز	اسم العنصر	الرمز	اسم العنصر
	الليثيوم	Li	
N			الكربون

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

انتهت الأسئلة



رقم السؤال	الدرجة		توقيع المصحح	توقيع المراجع
	رقما	كتابة		
الأول				
الثاني				
الثالث				
الرابع				

المجموع

اختبار الفصل الدراسي الثاني (الدور الأول) للعام الدراسي 1446هـ  
في مادة العلوم - للصف الثالث المتوسط - عام - الزمن / ساعتان

رقم

اسم الطالب /

السؤال الأول: اختر الاجابة الصحيحة في كلا مما يلي :

10

1.	تسمى ذرات العنصر نفسه التي لها أعداد نيوترونات مختلفة:		
أ	النظائر	ج	أيونات
ب	بروتونات	د	إلكترونات
2.	م العملية التي يتحول فيها عنصر إلى عنصر آخر؟		
أ	التحول	ج	عمر النصف
ب	التفاعل الكيميائي	د	التحلل الأيوني
3.	أي المجموعات التالية تسمى عناصر بالفلزات القلوية؟		
أ	المجموعة الأولى	ج	المجموعة الثالثة
ب	المجموعة الثانية	د	المجموعة الرابعة
4.	أي الهالوجينات الآتية يعد عنصر مشع؟		
أ	البروم	ج	الكلور
ب	الأستاتين	د	اليود
5.	إذا كان العدد الكتلي للكلور 35 وعدد بروتوناته 17 فما عدد نيوتروناته؟		
أ	17	ج	52
ب	18	د	35
6.	أي مما يأتي يعد جزيء تساهمي:		
أ	Na	ج	Al
ب	Cl <sub>2</sub>	د	Ne
7.	ما رقم المجموعة التي لعناصرها مستويات طاقة خارجية مستقرة؟		
أ	2	ج	18
ب	1	د	17
8.	لإبطاء سرعة التفاعل الكيميائي يجب إضافة :		
أ	عامل محفز	ج	عامل مثبط
ب	مواد متفاعلة	د	مواد ناتجة
9.	أي مما يأتي يعد تغير كيميائي؟		
أ	تمزيق ورقة	ج	تكون راسب مع الصابون
ب	كسر بيضة نيئة	د	تحول السائل إلى صلب
10.	أكبر عدد من الإلكترونات ممكن أن يستوعبه مجال الطاقة الثاني في الذرة:		
أ	2	ج	6
ب	4	د	8

السؤال الثاني: اختر الحرف من العمود ( أ ) بما يناسبه من العمود ( ب ) :

10



( أ )	الحرف	( ب )
( أ ) طاقة التنشيط		1. هي الوحدة الأساسية للمركبات التساهمية .
( ب ) المركب		2. قوة تربط بين ذرتين إحداهما مع الأخرى .
( ج ) العامل المحفز		3. مادة تؤدي إلى زيادة سرعة التفاعل الكيميائي دون أن تتغير .
( د ) الرابطة الكيميائية		4. اتحاد عنصرين أو أكثر اتحاداً كيميائياً.
( هـ ) الجزيئات		5. كمية الطاقة اللازمة لبدء التفاعل الكيميائي .

السؤال الثالث: ضع ( ص ) اذا كانت الاجابة صحيحة أو الحرف ( خ ) اذا كانت الاجابة خاطئة :

10

1.	الإلكترون جسيم متعادل الشحنة في النواة
2.	في التحلل الإشعاعي لا تتحرر الجسيمات والطاقة من النواة
3.	العدد الذري لعنصر ما يساوي العدد الكتلي
4.	عناصر المجموعة الواحدة تتشابه في خصائصها الفيزيائية فقط
5.	تعرف الأكتينيدات بالعناصر الترابية النادرة
6.	تتكون جميع المواد من ذرات
7.	لايستطيع العلماء تحديد الإلكترون في الذرة بدقة
8.	الذرة التي تفقد أو تكتسب الكترون لا تكون متعادلة بل تصبح أيون
9.	كتل المواد الناتجة تساوي كتل المواد المتفاعلة في التفاعل الكيميائي
10.	في الروابط الغير قطبية تتشارك الإلكترونات بالتساوي

السؤال الرابع : اجب عن التالي :

10

أ – إذا علمت أن العدد الذري لعنصر الصوديوم هو 11 فأوجد مايلي:-  
1/ التوزيع الالكتروني..... 2/ رقم المجموعة..... 3/ رقم الدورة..... 4 0 / رمز العنصر..... 5 0 / التمثيل النقطي.....

ب – زن المعادلة التالية:  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{CO}_2$

ج – عدد عناصر ثلاثية الحديد؟

1/..... 2/..... 3/..... 0.....

.....، انتهت الأسئلة،.....،