موقع اجاباتكم

www.ajabatkum.com

للمزيد اضغط على التلجرام هنا 👇

@aikhtibart

المملكة العربية السعودية.	رؤية VISION 2030 وزارة التعليم أسئلة الاختبار النهائي (الفصل الدراسي الثاني) للعام الدراسي ١٤٤٦هـ	المادة: علوم
وزارة التعليم.		الصف: ثالث متوسط
إدارة تعليم		التاريخ: / /١٤٤٦هـ
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			

١٠

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

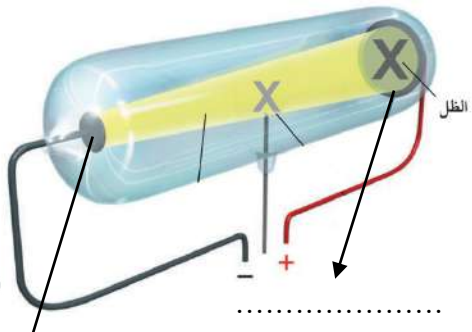
١. تغيـر عنصر إلى عنصـر آخر عن طريـق عملية التحلل الإشعاعي.	.....
٢. مادة تعمل على زيادة سرعة التفاعل دون أن تتغير.	.....
٣. عبارة عـن رمز العنصر محاط بنقاط تمثل عدد الإلكترونات في مسـتوى الطاقة الخارجي.	.....
٤. مادة نقية تحوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية.	.....
٥. ذرات العنصر نفسـه لكنها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

♥ (ب) أجيب حسب المطلوب منك: -

١- ما اسم العالم الذي قام بإجراء هذه التجربة؟

.....

٢- حددي على الرسمة المصعد والمهبط.



.....

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

.....

للمزيد زورونا على
موقع اجاباتكم

اقلبي الصفحة

١٠

♥ 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 تبعا 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 و الفضة
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 عمليًا؟

١- تُسمى عناصر **المجموعة ١٨** الغازات النبيلة؟

.....

٢- لماذا يستخدم الصمغ والبورسلان في علاج الأسنان؟

.....

١٠

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

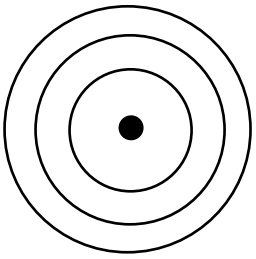
الفلزات	وجه المقارنة	اللافلزات
	التوصيل للحرارة والكهرباء	
	الحالة الفيزيائية	

زورونا على موقع اجاباتكم

اقلبي الصفحة

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

♥ (ب) أمامكِ مجموعة من مجموعات الجدول الدوري ، أكملي الجدول حسب المطلوب:

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: -

١- $H_2 + O_2 \longrightarrow H_2O +$ طاقة

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 و٢ نيوترون هي جسيمات بيتا.	( )
٣. النظير الذي يمكن استخدامه في تأريخ عمر الأرض هو اليورانيوم – ٢٣٨.	( )
٤. تنشأ الرابطة الفلزية دائمًا بين الفلزات واللافلزات.	( )
٥. يقل نشاط الهالوجينات كيميائيًا 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 مثالًا على التغير الكيميائي.	( )

موقع اجاباتكم
www.ajabatkum.com

نموذج الإجابة

المملكة العربية السعودية.		المادة: علوم
وزارة التعليم.		الصف: ثالث متوسط
إدارة تعليم	أسئلة الاختبار النهائي (الفصل الدراسي الثاني) للعام الدراسي ١٤٤٦هـ	التاريخ: / /١٤٤٦هـ
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			

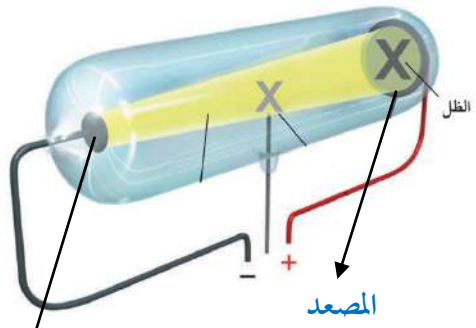
♥ السؤال الأول: (أ) اكتبي المصطلح العلمي المناسب لكل فقرة من الفقرات التالية:

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

♥ (ب) أجيب حسب المطلوب منك: -

١ - ما اسم العالم الذي قام بإجراء هذه التجربة؟

العالم وليام كروكس



٢ - حددي على الرسمة المصعد والمهبط.

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

لأنه الأشعة تبدأ سيرها من المهبط إلى المصعد.

للمزيد زورونا على
موقع اجاباتكم

اقلبي الصفحة

١٠

♥ 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 تبعا 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 و الفضة
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 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.

١٠

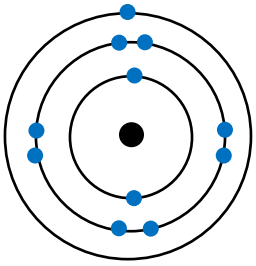
♥ السؤال الثالث (أ) قارني بين الفلزات واللافلزات من حيث وجه المقارنة: –

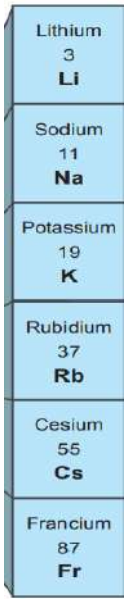
الفلزات	وجه المقارنة	اللافلزات
موصلة جيدة	التوصيل للحرارة والكهرباء	رديئة التوصيل
صلبة ماعدا الزئبق سائل	الحالة الفيزيائية	غازية أو صلبة هشة

زورونا على موقع اجاباتكم

اقلبي الصفحة

♥ (ب) أمامكِ مجموعة من مجموعات الجدول الدوري ، أكملي الجدول حسب المطلوب:

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: 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 أمامك: -

١- $2\,H_2 + O_2 \longrightarrow 2\,H_2O$ + طاقة

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 و٢ نيوترون هي جسيمات بيتا.	(×)
٣. النظير الذي يمكن استخدامه في تأريخ عمر الأرض هو اليورانيوم – ٢٣٨.	(✓)
٤. تنشأ الرابطة الفلزية دائمًا بين الفلزات واللافلزات.	(×)
٥. يقل نشاط الهالوجينات كيميائيًا 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 مثالًا على التغير الكيميائي.	(×)

موقع اجاباتكم
www.ajabatkum.com

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة التعليم
مدرسة

وزارة التعليم
Ministry of Education

التاريخ : / /١٤٤٦هـ
المادة : العلوم
الزمن : ساعة ونصف
الصف : الثالث متوسط

أسئلة اختبار لمادة العلوم الفصل الدراسي الثاني الدور (الأول) للعام الدراسي :١٤٤٦هـ	
اسم الطالب	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 إلكترونين	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

زورونا على موقع اجاباتكم

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 الر ابطة 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 الجر افيت	( )
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 و دقيق 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 - النو اتج }

١. عدد الذرات و نوعها يجب أن يكون متساوياً في النو اتج و المتفاعلات .....
٢. نوع الر ابطة في جزئ 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 .....

ب) أكمل المعادلة التالية :

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

ج) أوزن المعادلة التالية :

$$Na + Cl_2 \longrightarrow NaCl$$

د)أكمل الجدول التالي :

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

هـ- أكتب الصيغة الكيميائية لمركب أكسيد الفضة ؟

انتهت الأسئلة وفقكم الله

زورونا على موقع اجاباتكم

نموذج الإجابة

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة التعليم
مدرسة

وزارة التعليم
Ministry of Education

التاريخ : / /١٤٤٦هـ
المادة : العلوم
الزمن : ساعة ونصف
الصف : الثالث متوسط

أسئلة اختبار لمادة العلوم الفصل الدراسي الثاني الدور (الأول) للعام الدراسي : ١٤٤٦هـ	
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

زورونا على موقع اجاباتكم

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

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

موقع اجاباتكم
www.ajabatkum.com

السؤال	الدرجة رقماً	الدرجة كتابة	المصحح	المراجع
س1				
س2				
س3				
س 4				

وزارة التعليم
Ministry of Education
للمزيد زورونا على
موقع اجاباتكم

40

الإدارة العامة للتعليم بمنطقة
مكتب تعليم
مدرسة

المادة	الصف	زمن الاختبار
علوم	ثالث متوسط	ساعة ونصف

اسم الطالب:

رقم الجلوس	عدد صفحات الاختبار
	4

أسئلة الاختبار النهائي الدور الأول الفصل الدراسي الثاني للعام الدراسي ١٤٤٦هـ

عزيزي الطالب / استعن بالله ثم أجب عن الأسئلة التالية :

11

السـؤال 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) صوَر رذرفورد الذرة على انها 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 او اكثر . ( )

زورونا على موقع اجاباتكم

12

الســـؤال الثاني :

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-	الحديد	☐	أ-	الأستاتين	☐
ب-	الكوبالت	☐	ب-	الكلور	☐
ج-	النيكل	☐	ج-	اليود	☐
د-	النحاس	☐	د-	البروم	☐
3	العالم الذي رتب العناصر على حسب تزايد أعدادها الكتلية هو :		4	ما العملية التي يتحول فيها عنصر الى عنصر اخر :	
أ-	كروكس	☐	أ-	عمر النصف	☐
ب-	موزلي	☐	ب-	التحول	☐
ج-	طومسون	☐	ج-	التفاعل	☐
د-	مندليف	☐	د-	اشعة بيتا	☐
5	اذا كان العدد الذري للبورون 5 فإن نظير بورون -11 يتكون من		6	أي مما يأتي لايعد عنصراً :	
أ-	11 الكترون	☐	أ-	الحديد	☐
ب-	5 بروتونات	☐	ب-	الكربون	☐
ج-	6 بروتونات و 5 نيوترونات	☐	ج-	الفولاذ	☐
د-	5 الكترونات و 6 نيوترونات	☐	د-	الأكسجين	☐
7	أي عناصر المجموعة 13 يدخل في صناعة علب المشروبات الغازية :		8	أي مما يلي يصف ما يمثله الرمز Cl^-	
أ-	الفضة	☐	أ-	مركب تساهمي	☐
ب-	الجاليوم	☐	ب-	أيون موجب	☐
ج-	الحديد	☐	ج-	مركب أيوني	☐
د-	الألومنيوم	☐	د-	أيون سالب	☐

ب) أكمل الجدول التالي :

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

زورونا على موقع اجاباتكم

يتبع ⟸

11

السـؤال الثالث:

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

مجموعة (أ)	الاجابة	مجموعة (ب)
1-اليورانيوم		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 احداهما 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 .....

يتبع

زورونا على موقع اجاباتكم

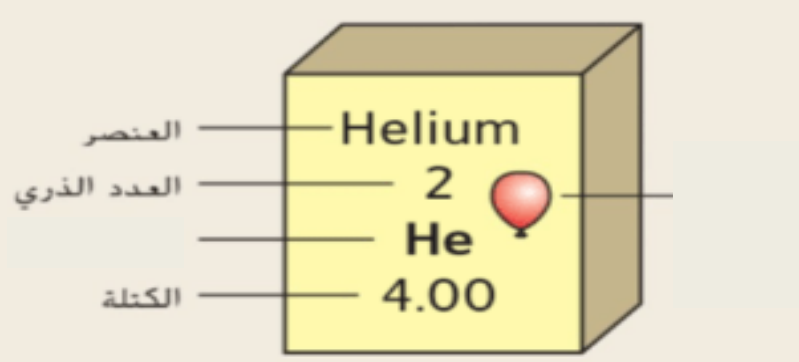
6

ج) زن المعادلات التالية :

$$S_8 + O_2 \longrightarrow SO_3$$

$$Al + Fe_2O_3 \longrightarrow Al_2O_3 + Fe$$

د) أكمل الرسم التالي :



انتهت الأسئلة ,,,

تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

معلم المادة : أ /

زورونا على موقع اجاباتكم

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة التعليم بمنطقة مكة المكرمة مدرسة .....::: المتوسطة	وزارة التعليم Ministry of Education	اختبار مادة العلوم نهاية الفصل الدراسي الثاني (الدور الأول) الصف : الثالث متوسط الفصل : الزمن : ساعة ونصف السنة الدراسية :

اسم الطالب		رقم الجلوس	

رقم السؤال	السؤال الأول	السؤال الثاني	السؤال الثالث	السؤال الرابع	المجموع
الدرجة					

20

أجب مستعين بالله على الأسئلة التالية :

السؤال الأول: ظلل حرف (ص) إذا كانت الإجابة صحيحة، وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

السؤال	صح	خطأ
1. في تجربه كروكس نتج سيل من الشحنات أسماها الأشعة المهبطية لأنها تنتج من المصعد	ص	خ
2. النظائر هي ذرات العنصر نفسه تتفق في العدد الذري وتختلف في العدد الكتلي	ص	خ
3. لتحديد عمر المخلوقات الحية يستخدم العلماء نظير الكربون - 14	ص	خ
4. للتخلص من النفايات المشعة يتم عزلها في صناديق مقفلة بإحكام	ص	خ
5. مجموعة الغازات النبيلة توجد في الطبيعة منفردة	ص	خ
6. اللافلز عنصر لامع موصل للكهرباء و قابل للطرق والسحب	ص	خ
7. ينص النموذج الذري الحديث على أن : الإلكترونات تتحرك في منطقة حول النواة تسمى السحابة الإلكترونية	ص	خ
8. في الجدول الدوري الأعمدة تمثل المجموعات	ص	خ
9. عنصر الكربون يدخل في تركيب ملح الطعام	ص	خ
10. مجموعة الفلزات القلوية مجموعة غير نشطة	ص	خ
11. نطلق على الذرة المشحونة أيون	ص	خ
12. احتراق الورق مثال على التغيرات الفيزيائية	ص	خ
13. الماء مركب أيوني	ص	خ
14. في التوزيع الإلكتروني يتسع مستوى الطاقة الثاني إلى 18 إلكترون	ص	خ
15. التمثيل النقطي هو رمز العنصر محاط بنقاط تمثل عدد الإلكترونات في المستوى الخارجي	ص	خ
16. عندما يفقد الفلز إلكترون أو أكثر يصبح شحنته موجبة	ص	خ
17. الرابطة الفلزية تنشأ عندما تتشارك ذرتان لا فلزيتان بالإلكترونات	ص	خ
18. كلما زادت درجة الحرارة زادت سرعة التفاعل	ص	خ
19. المحفزات تكتب في المعادلة الكيميائية	ص	خ
20. في التفاعلات الماصة للطاقة تكتب كلمة طاقة مع المواد المتفاعلة	ص	خ

تابع الأسئلة

زورونا على موقع اجاباتكم

السؤال الثاني: ظلل الإجابة الصحيحة في ورقةالإجابة:

15

1. جسيم متعادل الشحنة في النواة :							
أ	النيترونات	ب	البروتونات	ج	الإلكترونات	د	الفوتونات
2. الذرة عبارة عن كرة مصمتة . يعتبر هذا النموذج للعالم :							
أ	طومسون	ب	دالتون	ج	رذرفورد	د	بور
3. رتب العالم موزلي الجدول الحديث على حسب :							
أ	عدد البروتونات و النيترونات	ب	عدد النيترونات	ج	العدد الذري	د	العدد الكتلي
4. عدد الدورات في الجدول الدوري الحديث :							
أ	4 دورات	ب	5 دورات	ج	6 دورات	د	7 دورات
5. إلكترون له طاقة عالية يأتي من النواة :							
أ	جسيم ألفا	ب	جسيم بيتا	ج	أشعة جاما	د	أشعة X
6. العنصر الذي يستعمل لوقاية الجسم من أشعة X							
أ	Hg	ب	Sn	ج	Ca	د	Pb
7. العنصر الذي يوجد في رؤوس أعواد الثقاب :							
أ	Br	ب	Cu	ج	P	د	Pb
8. الغاز الذي نسبته عالية في الهواء :							
أ	H	ب	O	ج	He	د	N
9. أي العناصر التالية لا ينتمي إلى ثلاثية الحديد :							
أ	الكوبالت	ب	الحديد	ج	النيكل	د	النحاس
10. عنصر فلز سائل يستخدم في مقاييس الحرارة :							
أ	Mg	ب	Hg	ج	Ca	د	K
11. ما الذي يحدث عند تكوين الرابطة التساهمية القطبية ؟							
أ	تتشارك فيها الذرات بشكل غير متساوي	ب	تتشارك فيها الذرات بشكل متساوي	ج	تفقد إلكترونات	د	تكتسب إلكترونات
12. الرابطة التي تنشأ بين فلز يفقد إلكترونات و لافلز يكتسب إلكترونات :							
أ	أيونية	ب	فلزية	ج	تساهمية	د	قطبية
13. (كتلة المواد المتفاعلة = كتلة المواد الناتجة) هذا نص قانون :							
أ	حفظ الكتلة	ب	حفظ الطاقة	ج	نيوتن الأول	د	نيوتن الثاني
14. المعادلة الكيميائية الموزونة يجب أن تحوي أعدادا متساوية في كلا الطرفين من :							
أ	الذرات	ب	الجزيئات	ج	العناصر	د	المركبات
15. لإبطاء سرعة التفاعل يجب إضافة :							
أ	عامل مثبط	ب	عامل محفز	ج	مواد متفاعلة	د	مواد ناتجة

السؤال الثالث: أجب عن الأسئلة التالية :-

5

أ) أوزن المعادلة التالية :

$$Na + Cl_2 \rightarrow NaCl$$

ب) اكمل الفراغات في الجدول التالي :

رمز العنصر	اسم العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد الإلكترونات	عدد النيترونات	ماذا تعرف عنه
$^{23}_{11}Na$							

انتهت الأسئلة

زورونا على موقع اجاباتكم

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة التعليم بمنطقة مكة المكرمة مدرسة ..... المتوسطة	وزارة التعليم Ministry of Education	اختبار مادة العلوم نهاية الفصل الدراسي الثاني (الدور الأول) الصف : الثالث متوسط الفصل :

نموذج الإجابة

اسم الطالب	نموذج الاجابه		رقم الجلوس		
رقم السؤال	السؤال الأول	السؤال الثاني	السؤال الثالث	السؤال الرابع	المجموع
الدرجة					

20

أجب مستعين بالله على الأسئلة التالية :

السؤال الأول: ظلل حرف (ص) إذا كانت الإجابة صحيحة، وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

السؤال	صح	خطأ
1. في تجربه كروكس نتج سيل من الشحنات أسماها الأشعة المهبطية لأنها تنتج من المصعد	ص	خ
2. النظائر هي ذرات العنصر نفسه تتفق في العدد الذري وتختلف في العدد الكتلي	ص	خ
3. لتحديد عمر المخلوقات الحية يستخدم العلماء نظير الكربون - 14	ص	خ
4. للتخلص من النفايات المشعة يتم عزلها في صناديق مقفلة بإحكام	ص	خ
5. مجموعة الغازات النبيلة توجد في الطبيعة منفردة	ص	خ
6. اللافلز عنصر لامع موصل للكهرباء و قابل للطرق والسحب	ص	خ
7. ينص النموذج الذري الحديث على أن : الإلكترونات تتحرك في منطقة حول النواة تسمى السحابة الإلكترونية	ص	خ
8. في الجدول الدوري الأعمدة تمثل المجموعات	ص	خ
9. عنصر الكربون يدخل في تركيب ملح الطعام	ص	خ
10. مجموعة الفلزات القلوية مجموعة غير نشطة	ص	خ
11. نطلق على الذرة المشحونة أيون	ص	خ
12. احتراق الورق مثال على التغيرات الفيزيائية	ص	خ
13. الماء مركب أيوني	ص	خ
14. في التوزيع الإلكتروني يتسع مستوى الطاقة الثاني إلى 18 إلكترون	ص	خ
15. التمثيل النقطي هو رمز العنصر محاط بنقاط تمثل عدد الإلكترونات في المستوى الخارجي	ص	خ
16. عندما يفقد الفلز إلكترون أو أكثر يصبح شحنته موجبة	ص	خ
17. الرابطة الفلزية تنشأ عندما تتشارك ذرتان لا فلزيتان بالإلكترونات	ص	خ
18. كلما زادت درجة الحرارة زادت سرعة التفاعل	ص	خ
19. المحفزات تكتب في المعادلة الكيميائية	ص	خ
20. في التفاعلات الماصة للطاقة تكتب كلمة طاقة مع المواد المتفاعلة	ص	خ

تابع الأسئلة

زورونا على موقع اجاباتكم

السؤال الثاني: ظلل الإجابة الصحيحة في ورقةالإجابة:

15

1. جسيم متعادل الشحنة في النواة :								
أ	النيترونات	ب	البروتونات	ج	الإلكترونات	د	الفوتونات	
2. الذرة عبارة عن كرة مصمتة . يعتبر هذا النموذج للعالم :								
أ	طومسون	ب	دالتون	ج	رذرفورد	د	بور	
3. رتب العالم موزلي الجدول الحديث على حسب :								
أ	عدد البروتونات و النيترونات	ب	عدد النيترونات	ج	العدد الذري	د	العدد الكتلي	
4. عدد الدورات في الجدول الدوري الحديث :								
أ	4 دورات	ب	5 دورات	ج	6 دورات	د	7 دورات	
5. إلكترون له طاقة عالية يأتي من النواة :								
أ	جسيم ألفا	ب	جسيم بيتا	ج	أشعة جاما	د	أشعة X	
6. العنصر الذي يستعمل لوقاية الجسم من أشعة X								
أ	Hg	ب	Sn	ج	Ca	د	Pb	
7. العنصر الذي يوجد في رؤوس أعواد الثقاب :								
أ	Br	ب	Cu	ج	P	د	Pb	
8. الغاز الذي نسبته عالية في الهواء :								
أ	H	ب	O	ج	He	د	N	
9. أي العناصر التالية لا ينتمي إلى ثلاثية الحديد :								
أ	الكوبالت	ب	الحديد	ج	النيكل	د	النحاس	
10. عنصر فلز سائل يستخدم في مقاييس الحرارة :								
أ	Mg	ب	Hg	ج	Ca	د	K	
11. ما الذي يحدث عند تكوين الرابطة التساهمية القطبية ؟								
أ	تتشارك فيها الذرات بشكل غير متساوي	ب	تتشارك فيها الذرات بشكل متساوي	ج	تفقد إلكترونات	د	تكتسب إلكترونات	
12. الرابطة التي تنشأ بين فلز يفقد إلكترونات و لافلز يكتسب إلكترونات :								
أ	أيونية	ب	فلزية	ج	تساهمية	د	قطبية	
13. (كتلة المواد المتفاعلة = كتلة المواد الناتجة) هذا نص قانون :								
أ	حفظ الكتلة	ب	حفظ الطاقة	ج	نيوتن الأول	د	نيوتن الثاني	
14. المعادلة الكيميائية الموزونة يجب أن تحوي أعدادا متساوية في كلا الطرفين من :								
أ	الذرات	ب	الجزيئات	ج	العناصر	د	المركبات	
15. لإبطاء سرعة التفاعل يجب إضافة :								
أ	عامل مثبط	ب	عامل محفز	ج	مواد متفاعلة	د	مواد ناتجة	

السؤال الثالث: أجب عن الأسئلة التالية :-

5

أ) أوزن المعادلة التالية :

$$Na + Cl_2 \rightarrow NaCl$$

ب) اكمل الفراغات في الجدول التالي :

رمز العنصر	اسم العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد الإلكترونات	عدد النيترونات	ماذا تعرف عنه
$^{23}_{11}Na$	الصوديوم	11	23	11	11	12	يدخل في تركيب ملح الطعام

انتهت الأسئلة

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

اسم الطالبة:	الصف: الثالث متوسط / ..
رقم الجلوس:	المادة : علوم
اليوم والتاريخ	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	

زورونا على موقع اجاباتكم

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

نورونا على موقع اجاباتكم

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. ( )

زورونا على موقع اجاباتكم

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

موقع اجاباتكم
www.ajabatkum.com

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:

اسم الطالبة:	الصف: الثالث متوسط
رقم الجلوس:	المادة : علوم
اليوم والتاريخ	الزمن : ثلاث ساعات

الدرجة الكلية	رقمًا	٤٠	كتابة	

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

نموذج الإجابة

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	

موقع اجاباتكم
www.ajabatkum.com

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)

موقع اجاباتكم
www.ajabatkum.com

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

موقع اجاباتكم
www.ajabatkum.com