

اختبار (منتصف الفصل) مادة العلوم للصف الخامس الفصل الدراسي الثالث لعام ١٤٤٥ هـ

السؤال الأول :

٥

(أ) نضع كلمة صح أو خطأ أمام العبارات الآتية :-

- ١- اللافلزات رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء . ()
- ٢- كل عنصر كيميائي له أسم ورمز . ()
- ٣- تتغير حالة المادة عندما تكتسب الحرارة او تفقدها . ()
- ٤- يعتبر الحديد من اشباه الفلزات . ()
- ٥- تزداد كثافة معظم المواد عادة عند تحولها من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة . ()

٥

(ب) نختار الإجابة الصحيحة :-

١	مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر	(أ) الذرة	(ب) العنصر	(ج) المركب
٢	عدد البروتونات في نواة الذرة	(أ) العدد الذري	(ب) الرقمي	(ج) الجزيئات
٣	أكثر العناصر شيوعاً في الفضاء	(أ) الحديد	(ب) الهيدروجين	(ج) الفضة
٤	من اللافلزات النشطة كيميائياً مثل	(أ) الفلور	(ب) الأرجون	(ج) النيون
٥	تدور حول نواة الذرة	(أ) الجزيئي	(ب) الإلكترونات	(ج) البروتون

السؤال الثاني :-

٣

(اكتب المفهوم العلمي التي تدل عليه العبارات التالية (الانكماش الحراري ، الذرة ، العنصر)

المفهوم العلمي	العبرة
	مادة لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر عن طريق التفاعلات الكيميائية
	أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاته
	نقصان حجم المادة نتيجة تغير درجة حرارتها

(ب) نحدد استعمالات العناصر فيما يلي :-

٤

- ١- الألمنيوم
- ٢- الكلور
- ٣- السليكون
- ٤- الأرجون

(ج) نقارن بين خصائص الفلزات واللافلزات فيما يلي :-

٢

اللافلزات	الفلزات

(ج) ما الذي يحدث عند ارتفاع درجة حرارة جسم ما ؟

.....

انتهت الأسئلة

سكرة الشمري 

اختبار (منتصف الفصل) مادة العلوم للصف الخامس الفصل الدراسي الثالث لعام ١٤٤٥ هـ

السؤال الأول :

٥

(أ) نضع كلمة صح أو خطأ أمام العبارات الآتية :-

- ١- اللافلزات رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء . (✓)
- ٢- كل عنصر كيميائي له أسم ورمز . (✓)
- ٣- تتغير حالة المادة عندما تكتسب الحرارة او تفقدها . (✓)
- ٤- يعتبر الحديد من اشباه الفلزات . (✗)
- ٥- تزداد كثافة معظم المواد عادة عند تحولها من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة . (✓)

٥

(ب) نختار الإجابة الصحيحة :-

١	مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر	(أ) الذرة	(ب) العنصر	(ج) المركب
٢	عدد البروتونات في نواة الذرة	(أ) العدد الذري	(ب) الرقمي	(ج) الجزيئات
٣	أكثر العناصر شيوعاً في الفضاء	(أ) الحديد	(ب) الهيدروجين	(ج) الفضة
٤	من اللافلزات النشطة كيميائياً مثل	(أ) الفلور	(ب) الأرجون	(ج) النيون
٥	تدور حول نواة الذرة	(أ) الجزي	(ب) الإلكترونات	(ج) البروتون

السؤال الثاني :-

٣

(اكتب المفهوم العلمي التي تدل عليه العبارات التالية (الانكماش الحراري ، الذرة ، العنصر)

المفهوم العلمي	العبارة
العنصر	مادة لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر عن طريق التفاعلات الكيميائية
الذرة	أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاته
الانكماش الحراري	نقصان حجم المادة نتيجة تغير درجة حرارتها

(ب) نحدد استعمالات العناصر فيما يلي :-

٤

- ١- الألمنيوم أواني الطبخ
- ٢- الكلور تعقيم مياه الشرب
- ٣- السليكون صناعه اجهزه الحاسوب
- ٤- الأرجون المصابيح الكهربائيه

(ج) نقارن بين خصائص الفلزات واللافلزات فيما يلي :-

٢

اللافلزات	الفلزات
غير قابله للطرق والسحب، قابله للكسر	قابله للطرق والسحب ، للمعان
لها رنين	موصله للحراره والكهرباء

(ج) ما الذي يحدث عند ارتفاع درجة حرارة جسم ما ؟

تمدد

انتهت الأسئلة

سكرة الشمري



اختبار (منتصف الفصل الدراسي الثالث) مادة العلوم للصف الخامس لعام ١٤٤

السؤال الأول

ضع علامة (\checkmark) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة

١	اللافلزات توصل الحرارة والكهرباء	()
٢	والعالم مندليف رتب العناصر من الاخف إلى الأثقل	()
٣	يتكون رمز العنصر من حرف وأحد فقط	()
٤	تستخدم رموز العناصر في كتابة المعادلات الكيميائية	()
٥	الصوديوم مادة يمكن أن تحدث انفجاراً عند وضعها الماء	()
٦	تقع الفلزات في الجانب الأيمن من الجدول الدوري	()
٧	من دلائل حدوث التفاعل الكيميائي التغير في اللون	()
٨	الاسم الكيميائي للصدأ هو أكسيد الحديد	()
٩	الماء يزداد حجمه وكثافته عندما يتجمد	()
١٠	تتغير حالة المادة عندما تكتسب الحرارة أو تفقد الحرارة	()

السؤال الثاني

ضع الكلمة المناسبة في الفراغ المناسب فيما يلي؟

(العدد الذري - التسامي - الحديد - الجزيئات - الإنكماش الحراري)

١	هي عدد البروتونات في نواة الذرة.....
٢	عندما ترتبط الذرات معا تكون.....
٣	يستخدم في أعمال البناء وصناعة هياكل السيارات
٤	هو نقصان حجم المادة نتيجة التغير في درجة حرارتها
٥	هو تحول المواد الصلبة مباشرة إلى الحالة الغازية دون المرور بالحالة السائلة

السؤال الثالث

أجب على كلا من :

أ- عدد حالات المادة و و

ب- يتكون التفاعل الكيميائي من ١- ٢-

اختبار (منتصف الفصل الدراسي الثالث) مادة العلوم للصف الخامس لعام ١٤٤

ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة

السؤال الأول

١	اللافلزات توصل الحرارة والكهرباء	(X)
٢	والعالم مندليف رتب العناصر من الاخف إلى الأثقل	(√)
٣	يتكون رمز العنصر من حرف واحد فقط	(X)
٤	تستخدم رموز العناصر في كتابة المعادلات الكيميائية	(√)
٥	الصوديوم مادة يمكن أن تحدث انفجاراً عند وضعها الماء	(√)
٦	تقع الفلزات في الجانب الأيمن من الجدول الدوري	(X)
٧	من دلائل حدوث التفاعل الكيميائي التغير في اللون	(√)
٨	الاسم الكيميائي للصدأ هو أكسيد الحديد	(√)
٩	الماء يزداد حجمه وكثافته عندما يتجمد	(X)
١٠	تتغير حالة المادة عندما تكتسب الحرارة أو تفقد الحرارة	(√)

ضع الكلمة المناسبة في الفراغ المناسب فيما يلي؟

السؤال الثاني

(العدد الذري - التسامي - الحديد - الجزيئات - الإنكماش الحراري)

١	هي عدد البروتونات في نواة الذرة العدد الذري
٢	عندما ترتبط الذرات معا تكون الجزيئات
٣	يستخدم الحديد في أعمال البناء وصناعة هياكل السيارات
٤	هو نقصان حجم المادة نتيجة التغير في درجة حرارتها الانكماش الحراري
٥	هو تحول المواد الصلبة مباشرة إلى الحالة الغازية دون المرور بالحالة السائلة التسامي

أجب على كلا من :

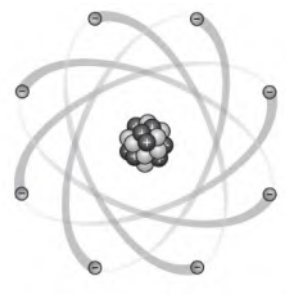
السؤال الثالث

أ- عدد حالات المادة: **الصلبة** و **السائلة** و **الغازية**ب- يتكون التفاعل الكيميائي من: ١- **المواد المتفاعلة** ٢- **المواد الناتجة**

	بسم الله الرحمن الرحيم		المملكة العربية السعودية.	
	اختبار منتصف الفصل الدراسي الثالث		وزارة التعليم.	
٢٠	خامس الابتدائي	مادة العلوم	مكتب تعليم	إدارة تعليم
	التاريخ: ١٠ / ١٤٤٥ هـ	اليوم: الإثنين	مدرسة	

اكتبي اسمك هنا:

٣	السؤال الأول (أ) اختاري المصطلح المناسب من بين الأقواس ثم اكتبه أمام كل تعريف (الذرة - المواد المتفاعلة - درجة الانصهار)		
	يسمى أصغر جزء في العنصر بـ	١
.....	تسمى الدرجة التي تنصهر عندها المادة بـ		٢
.....	المواد الأصلية التي توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي تسمى		٣

 <p>● إلكترون + بروتون ● نيوترون</p>	٢	السؤال الأول (ب) أجيبي عن الأسئلة التي أمامك.	
		١ - ماذا تمثل الرسمة التي أمامك؟	
		
		٢ - ما اسم الجسيمات التي تدور حول النواة وتحمل شحنة سالبة؟	
.....			


٣	السؤال الأول (ج) صلي العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب):		
	العمود (أ)	الرقم	العمود (ب)
	١. الفلزات		عناصر تجمع بين خصائص الفلزات واللافلزات مثل السليكون.
	٢. اللافلزات		عناصر ليس لها رنين مثل الكلور.
	٣. أشباه الفلزات		عناصر موصلة جيدة للحرارة والكهرباء مثل الألومنيوم.

٢	السؤال الأول (د) اذكرين اثنتان فقط من مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي.	
	١
.....	٢	

٥	السؤال الثاني (أ) اختاري الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية.		
١- أي المواد التالية من أشباه الفلزات			
(ج) الحديد	(ب) النحاس	(أ) البورون	
٢- أي المواد التالية تستعمل عادة للقضاء على البكتيريا؟			
(ج) الصوديوم	(ب) الكالسيوم	(أ) الكلور	
٣- ما الحالة التي تكون لها أعلى طاقة؟			
(ج) غازية	(ب) سائلة	(أ) صلبة	
٤- ما الذي يحدث عند ارتفاع درجة حرارة جسم ما؟			
(ج) تمدد	(ب) تكثف	(أ) انكماش	
٥- ما المركب الذي يشوه الفلز؟			
(ج) أكسيد الفلز	(ب) السكر	(أ) الحمض	

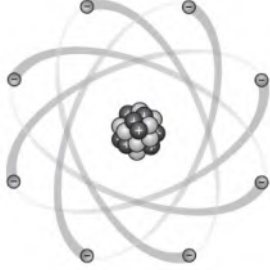
٥	السؤال الثاني (ب) ضعبي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة أو علامة (X) أمام العبارة الخاطئة:		
()	١	حرق الخشب يعد مثال على التغيرات الكيميائية.	
()	٢	تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة الغازية مباشرة دون المرور بالحالة السائلة يعرف بالتسامي.	
()	٣	يتكون الصدأ نتيجة اتحاد الحديد مع الأكسجين الموجود بالهواء الجوي.	
()	٤	تقاس درجة الحرارة بالمتر.	
()	٥	العنصر هو مادة نقية تتألف من اتحاد مركبين أو أكثر.	

انتهت الأسئلة
معلمة المادة/ مها المريخ

	بسم الله الرحمن الرحيم		المملكة العربية السعودية.		
	اختبار منتصف الفصل الدراسي الثالث		وزارة التعليم.		
	٢٠	خامس الابتدائي	مادة العلوم	مكتب تعليم	إدارة تعليم
		التاريخ: ١٠ / ١٤٤٤ هـ	اليوم: الإثنين	مدرسة	

اكتبي اسمك هنا: نموذج لإجابة

٣	السؤال الأول (أ) اختاري المصطلح المناسب من بين الأقواس ثم اكتبه أمام كل تعريف (الذرة - المواد المتفاعلة - درجة الانصهار)		
 الذرة	يسمى أصغر جزء في العنصر بـ	١
 درجة الانصهار	تسمى الدرجة التي تنصهر عندها المادة بـ	٢
 المواد المتفاعلة	المواد الأصلية التي توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي تسمى	٣

 <p>● إلكترون + بروتون ● نيوترون</p>	٢	السؤال الأول (ب) أجيبي عن الأسئلة التي أمامك.	
		١ - ماذا تمثل الرسمة التي أمامك؟	
	 تمثل الرسمة الذرة	
		٢ - ما اسم الجسيمات التي تدور حول النواة وتحمل شحنة سالبة؟	
	 إلكترونات	

٣	السؤال الأول (ج) صلي العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب):		
	العمود (ب)	الرقم	العمود (أ)
	عناصر تجمع بين خصائص الفلزات واللافلزات مثل السليكون.	٣	١. الفلزات
	عناصر ليس لها رنين مثل الكلور.	٢	٢. اللافلزات
عناصر موصلة جيدة للحرارة والكهرباء مثل الألومنيوم.	١	٣. أشباه الفلزات	

٢	السؤال الأول (د) اذكرين اثنتان فقط من مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي.	
	١ تكوين الرواسب
	٢ تحرير الطاقة

٥	السؤال الثاني (أ) اختاري الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية.		
	١- أي المواد التالية من أشباه الفلزات		
	(ج) الحديد	(ب) النحاس	(أ) البورون
	٢- أي المواد التالية تستعمل عادة للقضاء على البكتيريا؟		
	(ج) الصوديوم	(ب) الكالسيوم	(أ) الكلور
	٣- ما الحالة التي تكون لها أعلى طاقة؟		
	(ج) غازية	(ب) سائلة	(أ) صلبة
	٤- ما الذي يحدث عند ارتفاع درجة حرارة جسم ما؟		
	(ج) تمدد	(ب) تكثف	(أ) انكماش
	٥- ما المركب الذي يشوه الفلز؟		
	(ج) أكسيد الفلز	(ب) السكر	(أ) الحمض

٥	السؤال الثاني (ب) ضعبي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة أو علامة (X) أمام العبارة الخاطئة:	
(✓)	١	حرق الخشب يعد مثال على التغيرات الكيميائية.
(✓)	٢	تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة الغازية مباشرة دون المرور بالحالة السائلة بـ التسامي.
(✓)	٣	يتكون الصدأ نتيجة اتحاد الحديد مع الأكسجين الموجود بالهواء الجوي.
(X)	٤	تقاس درجة الحرارة بالمتر.
(X)	٥	العنصر هو مادة نقية تتألف من اتحاد مركبين أو أكثر.

انتهت الأسئلة
معلمة المادة/ مها المريخ