

تم تحميل وعرض المادة من

موقع حلول كتبي

المدرسة أونلاين



موقع
حلول كتبي

<https://huluktby.net>



للعودة إلى الموقع إبحث في قوقل عن : موقع حلول كتبي

المادة:	العلوم
الصف:	الخامس الابتدائي
التاريخ:	/ / هـ
الزمن:	ساعة
اليوم:	

اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف الخامس الابتدائي الفترة الدراسية الثانية (هـ)	
اسم الطالب :	٢٠

* السؤال الأول:-

(أ) أختار/ي خانة الإجابة الصحيحة:

١٠

١	أي المواد التالية تستعمل عادة للقضاء على البكتيريا؟	أ	الصوديوم	ب	الكلور	ج	الحديد	د	النيوتروجين
٢	ما المركب الذي يشوه الفلز؟	أ	ثاني أكسيد الكربون	ب	أكسيد الفلز	ج	السكر	د	الحمض
٣	تمتص المادة الحرارة عند تغير حالتها :	أ	من السائل إلى الصلب	ب	من الغاز إلى السائل	ج	من الصلب إلى السائل	د	من الغاز إلى الصلب
٤	أي العمليات الآتية لا ينتج عنها تغير كيميائي؟	أ	احتراق الخشب	ب	فساد البيض	ج	اختلاط السكر بالماء	د	تغير لون شريحة التفاح
٥	أي من صور الكربون التالية تحصل عليها الأشجار للقيام بعملية البناء الضوئي؟	أ	الأكسجين	ب	الجلوكوز	ج	البروتين	د	ثاني أكسيد الكربون
٦	أي حالات المادة الآتية تكون طاقتها أعلى؟	أ	الصلبة	ب	السائلة	ج	الهلامية	د	الغازية
٧	تسمى طريقة التعبير عن التغير الكيميائي باستعمال الحروف والأرقام للمواد المتفاعلة والنواتج بـ:	أ	المعادلة الكيميائية	ب	التعادل الكيميائي	ج	الرمز الكيميائي	د	الخاصية الكيميائية
٨	يمثل الشكل التالي أجزاء الذرة وشحنة كل جزء. أدرس الشكل وأجب أي مما يلي يدور حول النواة؟	أ	الإلكترون	ب	النيوترون	ج	الجزء	د	البروتون
٩	أي من العناصر التالية تعد الأكثر في الجدول الدوري؟	أ	الفلزات	ب	الفلزات	ج	أشباه الفلزات	د	العناصر المصنعة
١٠	تنتقل حرارة الشمس إلى الأرض فتسهم في تبخر مياه البحار والأنهار. ما نوع انتقال الحرارة في هذه الحالة؟	أ	الحمل الحراري	ب	الإشعاع الحراري	ج	التوصيل الحراري	د	التدفق الحراري

* السؤال الثاني :-

أ) ضع/ي علامة (✓) مقابل العبارة الصحيحة وعلامة (X) مقابل العبارة غير الصحيحة :

م	العبارة	العلامة المناسبة
١	ترتب العناصر في الجدول الدوري في صفوف تسمى دورات .	(✓)
٢	الهيدروجين والهيليوم أكثر العناصر انتشاراً في الفضاء.	(✓)
٣	عندما تفقد المادة حرارتها تزداد سرعة حركة الجسيمات وتبدأ المادة في التجمع.	(X)
٤	درجة التجمد تساوي درجة الانصهار للمادة نفسها.	(✓)
٥	الحرارة تنتقل بين الأجسام المختلفة في درجة الحرارة.	(✓)

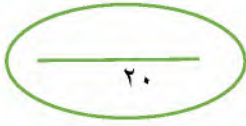
ب) ضع/ي المصطلح المناسب أمام المعنى المناسب له :-

(التغير الكيميائي - التغير الفيزيائي - الصدا - المركب - العنصر)		
١	العنصر.....	مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر عن طريق التفاعلات الكيميائية.
٢	المركب.....	مادة نقية تتألف من اتحاد عنصرين أو أكثر.
٣	التغير الكيميائي	تغير يحدث في تركيب المادة عندما ترتبط الذرات بعضها مع بعض وتكون مادة جديدة .
٤	التغير الفيزيائي	تغير في حجم المادة أو شكلها أو حالتها دون التغير في تركيبها.
٥	الصدا.....	المادة التي تتكون من اتحاد الحديد مع الأكسجين.

انتهت الأسئلة

مع دعواتي لك بالتفوق والنجاح

معلم/ة المادة / أ.



★ ((اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف الخامس الابتدائي الفترة الدراسية الثانية)) ★

الاسم:	الفصل:
--------------	--------------

(٦ درجات)

★ * السؤال الأول : اختاري الإجابة الصحيحة :

١- الدرجة التي تبدأ عندها المادة بالغيان تسمى			
الانصهار	التجمد	الغيان	التمدد
٢- يسمى أصغر جزء في العنصر ويحمل صفاته			
العنصر	الذرة	الجزئ	المركب
٣- أي المواد التالية من أشباه الفلزات :			
النحاس	الحديد	البورون	النيوتروجين السائل
٤- أي العناصر التالية تعد الأكثر في الجدول الدوري			
الفلزات	اللافلزات	أشباه الفلزات	العناصر المصنعة
٥- توجد البروتونات والنيوترونات في			
العنصر	النواة	الذرة	المركب
٦- يسمى عدد البروتونات في نواة الذرة ب			
الالكترونات	البروتونات	الجزئيات	العدد الذري

★ * السؤال الثاني : ضع /ي علامة (√) أو (x) أمام العبارات التالية : (٦ درجات)

١-	أشباه الفلزات تجمع بين صفات الفلزات واللافلزات .	()
٢-	من صفات اللافلزات : اللعان - توصيل الحرارة والكهرباء - القابلية للتشكيل .	()
٣-	تكون الصدأ على مسمار حديد مثال على التغير الكيميائي .	()
٤-	الدرجة التي تبدأ عندها المادة بالانصهار هي درجة الانصهار.	()
٥-	يسمى نقصان حجم المادة نتيجة تغير حرارتها ب الانكماش الحراري .	()
٦-	المواد المتفاعلة هي المواد التي تكونت نتيجة التغير الكيميائي .	()



(٥ درجات)

★ * السؤال الثالث : اكمل / ي الفراغات بما يناسبها :

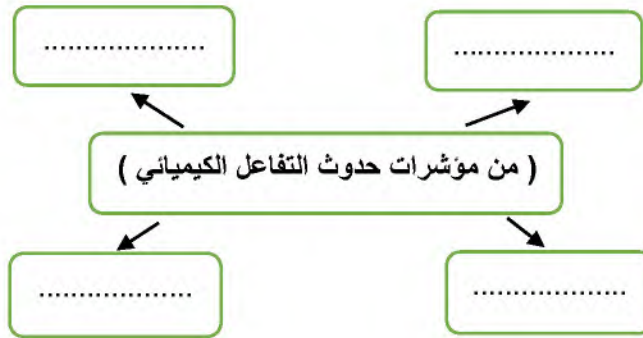
التسامي	المواد المتفاعلة	المركب	العنصر	الرواسب
---------	------------------	--------	--------	---------

١-	 مادة نقية لا يمكن تجزئتها الى مواد أبسط خلال التفاعلات الكيميائية .
٢-	 علامة من علامات التغير الكيميائي .
٣-	 تحول المادة الصلبة الى الحالة الغازية دون المرور بالحالة السائلة .
٤-	 مادة تنتج من اتحاد كيميائي بين عنصرين أو أكثر .
٥-	 مواد أصلية توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي .

★ * السؤال الرابع : اكمل / ي ما يلي :

(٣ درجات)

(أ)



(ب)

تحميل البروتونات شحنات	تحميل الإلكترونات شحنات
------------------------------	-------------------------------

طالبتي *

(العلم هو الطريق الوحيد الموصل لخيري الدنيا والآخرة أنتِ على الطريق)

★ معلمتك / وداد الحربي.

نموذج الاجابة

٢٠

★ ((اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف الخامس الابتدائي الفترة الدراسية الثانية)) ★

الاسم:	الفصل:
--------------	--------------

(٦ درجات)

* السؤال الأول : اختاري/ي الإجابة الصحيحة :



١- الدرجة التي تبدأ عندها المادة بالغيان تسمى			
الانصهار	التجمد	الغيان	التمدد
٢- يسمى أصغر جزء في العنصر ويحمل صفاته			
العنصر	الذرة	الجزئ	المركب
٣- أي المواد التالية من أشباه الفلزات :			
النحاس	الحديد	البورون	النيوتروجين السائل
٤- أي العناصر التالية تعد الأكثر في الجدول الدوري			
الفلزات	اللافلزات	أشباه الفلزات	العناصر المصنعة
٥- توجد البروتونات والنيوترونات في			
العنصر	النواة	الذرة	المركب
٦- يسمى عدد البروتونات في نواة الذرة ب			
الالكترونات	البروتونات	الجزئيات	العدد الذري

* السؤال الثاني : ضع /ي علامة (√) أو (x) أمام العبارات التالية :

(٦ درجات)



١-	أشباه الفلزات تجمع بين صفات الفلزات واللافلزات .	(صح)
٢-	من صفات اللافلزات : اللعان - توصيل الحرارة والكهرباء - القابلية للتشكيل .	(خطأ)
٣-	تكون الصدأ على مسمار حديد مثال على التغير الكيميائي .	(صح)
٤-	الدرجة التي تبدأ عندها المادة بالانصهار هي درجة الانصهار.	(صح)
٥-	يسمى نقصان حجم المادة نتيجة تغير حرارتها ب الانكماش الحراري .	(صح)
٦-	المواد المتفاعلة هي المواد التي تكونت نتيجة التغير الكيميائي .	(خطأ)



(٥ درجات)

* السؤال الثالث : اكمل / ي الفراغات بما يناسبها :



التسامي	المواد المتفاعلة	المركب	العنصر	الرواسب
---------	------------------	--------	--------	---------

١-	العنصر	مادة نقية لا يمكن تجزئتها الى مواد أبسط خلال التفاعلات الكيميائية .
٢-	الرواسب	علامة من علامات التغير الكيميائي .
٣-	التسامي	تحول المادة الصلبة الى الحالة الغازية دون المرور بالحالة السائلة .
٤-	المركب	مادة تنتج من اتحاد كيميائي بين عنصرين أو أكثر .
٥-	المواد المتفاعلة	مواد أصلية توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي .

(٣ درجات)

* السؤال الرابع : اكمل / ي ما يلي :



* طالبتي

(العلم هو الطريق الوحيد الموصل لخيري الدنيا والآخرة أنتِ على الطريق)



معلمتك / وداد الحري.



هـ اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني مادة العلوم للصف الخامس ابتدائي للعام الدراسي

اسم الطالبة: الصف:

السؤال الأول: اختيار الإجابة الصحيحة



١- أي التغيرات التالية تغير كيميائي؟

أ	انصهار الجليد	ب	حرق الخشب	ج	ذوبان الملح	د	هطول المطر
---	---------------	---	-----------	---	-------------	---	------------

٢- أي العبارات التالية تصف اللا فلزات؟

أ	موصلة للكهرباء	ب	جميعها مواد صلبة	ج	جميعها نشطة كيميائياً	د	توجد في الحالة الصلبة أو السائلة أو الغازية
---	----------------	---	------------------	---	-----------------------	---	---

٣- ما الذي يحدث عند ارتفاع درجة حرارة جسم ما ؟

أ	يتمدد	ب	ينكمش	ج	يتجمد	د	يتكثف
---	-------	---	-------	---	-------	---	-------

٤- أي مما يلي يدور حول نواة الذرة؟

أ	الجزء	ب	البروتون	ج	النيوترون	د	الالكترون
---	-------	---	----------	---	-----------	---	-----------

٥- تغير حالة المادة من الحالة الصلبة الى الحالة الغازية مباشرة يسمى

أ	التبخّر	ب	الانصهار	ج	التسامي	د	التكثف
---	---------	---	----------	---	---------	---	--------

السؤال الثاني: اضع علامة ✓ او ✗ امام العبارات التالية



١.	تساعد الغازات دلالة واضحة على التغير الكيميائي.	☐
٢.	البروتون يحمل شحنة موجبة.	☐
٣.	الفلزات قابلة للطرق والسحب.	☐
٤.	المادة الكيميائية التي تنتج عن تفاعل كيميائي تسمى مادة متفاعلة.	☐
٥.	يستخدم الكلور للقضاء على البكتيريا.	☐

السؤال الثالث: اضع المصطلحات التالية في مكانها المناسب



الجزئي

القابلية للطرق والسحب

الالكترونات

التغير الفيزيائي

التغير الكيميائي

المركب

١. قابلية المادة للتشكيل بأشكال مختلفة دون تكسر مكوناتها.	
٢. مادة تتألف من اتحاد عنصرين أو أكثر.	
٣. جسيمات شحنتها سالبة وتدور حول النواة.	
٤. التغير الذي يحدث في تركيب المادة وينتج مادة جديدة.	
٥. التغير الذي ينتج عن شكل المادة دون تغير نوع المادة المكونة له.	

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها



Hydrogen
1
H
1.008

حالة المادة للعنصر

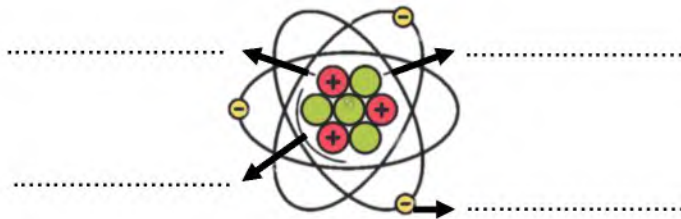
رمز العنصر

العدد الذري للعنصر

المواد المتفاعلة

المواد الناتجة

أضع الكلمات التالية في مكانها المناسب



النواة
الالكترون
بروتون
نيوترون

يمثل النموذج في الأعلى نموذج



”ليس العلم ما حُفِظَ،
إنما العلم ما نَفَعَ“

انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
العلماء: أملح الزهراني

نموذج الإجابة

هـ اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني مادة العلوم للصف الخامس ابتدائي للعام الدراسي

اسم الطالبة: الصف:

السؤال الأول: اختار الإجابة الصحيحة



١- أي التغيرات التالية تغير كيميائي؟

أ	انصهار الجليد	ب	حرق الخشب	ج	ذوبان الملح	د	هطول المطر
---	---------------	---	-----------	---	-------------	---	------------

٢- أي العبارات التالية تصف اللا فلزات؟

أ	موصلة للكهرباء	ب	جميعها مواد صلبة	ج	جميعها نشطة كيميائياً	د	توجد في الحالة الصلبة أو السائلة أو الغازية
---	----------------	---	------------------	---	-----------------------	---	---

٣- ما الذي يحدث عند ارتفاع درجة حرارة جسم ما ؟

أ	يتمدد	ب	ينكمش	ج	يتجمد	د	يتكثف
---	-------	---	-------	---	-------	---	-------

٤- أي مما يلي يدور حول نواة الذرة؟

أ	الجزء	ب	البروتون	ج	النيوترون	د	الإلكترون
---	-------	---	----------	---	-----------	---	-----------

٥- تغير حالة المادة من الحالة الصلبة الى الحالة الغازية مباشرة يسمى

أ	التبخر	ب	الانصهار	ج	التسامي	د	التكثف
---	--------	---	----------	---	---------	---	--------

السؤال الثاني: اضع علامة ✓ او ✗ امام العبارات التالية



١.	تساعد الغازات دلالة واضحة على التغير الكيميائي.	✓
٢.	البروتون يحمل شحنة موجبة.	✓
٣.	الفلزات قابلة للطرق والسحب.	✓
٤.	المادة الكيميائية التي تنتج عن تفاعل كيميائي تسمى مادة متفاعلة.	✗
٥.	يستخدم الكلور للقضاء على البكتيريا.	✓

السؤال الثالث: اضع المصطلحات التالية في مكانها المناسب



الجزء

القابلية للطرق والسحب

الالكترونات

التغير الفيزيائي

التغير الكيميائي

المركب

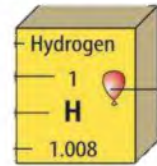
قابلية المادة للتشكيل بأشكال مختلفة دون تكسر مكوناتها.	١. القابلية للطرق والسحب
مادة تتألف من اتحاد عنصرين أو أكثر.	٢. المركب
جسيمات شحنتها سالبة وتدور حول النواة.	٣. الالكترونات
التغير الذي يحدث في تركيب المادة وينتج مادة جديدة.	٤. التغير الكيميائي
التغير الذي ينتج عن شكل المادة دون تغير نوع المادة المكونة له.	٥. التغير الفيزيائي

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها



المواد المتفاعلة هيدروجين + أكسجين

المواد الناتجة ماء

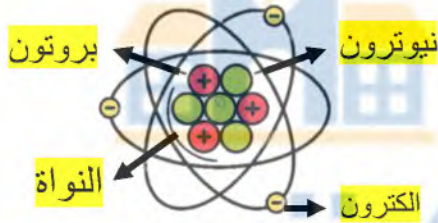


حالة المادة للعنصر غازية

رمز العنصر H

العدد الذري للعنصر ١

أضع الكلمات التالية في مكانها المناسب



النواة
الالكترون
بروتون
نيوترون

يمثل النموذج في الأعلى نموذج الذرة

”ليس العلم ما حُفِظَ،
إنما العلم ما نَفَعَ“



انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
المعلمة: أمل الزهراني

اسم الطالبة:		
الصف:		
التاريخ:		
الزمن:	اختبار الفترة الثانية - مادة العلوم الصف الخامس الابتدائي الفصل الدراسي الثاني هـ	

السؤال الأول: أجبني عن الأسئلة الآتية:

أ. اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي:

(١٠ درجات)

(٥ درجات)

١. أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاته:				
أ	العنصر	ب	الجزء	ج
٢. أكثر أشباه الفلزات شيوعاً في الطبيعة عنصر:				
أ	الجرمانيوم	ب	البورون	ج
٣. لاحظ قطرات الماء الظاهرة على السطح الخارجي للكأس، كيف تكونت هذه القطرات:				
أ	تجمد الماء في الكأس	ب	بخار الماء فقد حرارة وتكاثف على سطح الكأس	ج
٤. يتفاعل جزيئان من الهيدروجين مع جزيء واحد من الأكسجين لتكوين جزيئين من:				
أ	الماء	ب	الكلور	ج
٥. الشكل الذي يمثل جزيء العنصر فيما يلي:				
أ		ب		ج



(٥ درجات)

ب. ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارة الخطأ:

١. للمركبات الكيميائية صيغ ورموز كيميائية كما للعناصر. ()
٢. كثافة الجليد أكبر من كثافة الماء السائل. ()
٣. يستعمل الألومنيوم في صناعة أواني الطهي؛ لأنه موصل جيد للحرارة. ()
٤. يعتبر الأكسجين أكثر العناصر المكونة للغلاف الجوي بنسبة ٧٨٪. ()
٥. عندما تكتسب المادة الصلبة حرارة تبدأ في التحول إلى الحالة السائلة. ()

نموذج الإجابة

موقع
حلول كتيبي

اختبار الفترة الثانية - مادة العلوم
الصف الخامس الابتدائي
الفصل الدراسي الثاني هـ

اسم الطالب:
الصف:
التاريخ:
الزمن:

السؤال الأول: أجبني عن الأسئلة الآتية:

أ. اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي:

(١٠ درجات)

(٥ درجات)

١. أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاته:

أ	العنصر	ب	الجزيء	ج	الذرة
---	--------	---	--------	---	-------

٢. أكثر أشباه الفلزات شيوعاً في الطبيعة عنصر:

أ	الجرمانيوم	ب	البورون	ج	السليكون
---	------------	---	---------	---	----------



٣. لاحظ قطرات الماء الظاهرة على السطح الخارجي للكأس، كيف تكونت هذه القطرات:

أ	تجمد الماء في الكأس	ب	بخار الماء فقد حرارة وتكاثف على سطح الكأس	ج	بخار الماء اكتسب حرارة وتجمد على سطح الكأس
---	---------------------	---	---	---	--

٤. يتفاعل جزيئان من الهيدروجين مع جزيء واحد من الأكسجين لتكوين جزيئين من:

أ	الماء	ب	الكلور	ج	الصوديوم
---	-------	---	--------	---	----------

٥. الشكل الذي يمثل جزيء العنصر فيما يلي:

أ		ب		ج	
---	--	---	--	---	--

(٥ درجات)

ب. ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارة الخطأ:

١. للمركبات الكيميائية صيغ ورموز كيميائية كما للعناصر. (✓)
٢. كثافة الجليد أكبر من كثافة الماء السائل. (x)
٣. يستعمل الألومنيوم في صناعة أواني الطهي؛ لأنه موصل جيد للحرارة. (✓)
٤. يعتبر الأكسجين أكثر العناصر المكونة للغلاف الجوي بنسبة ٧٨٪. (x)
٥. عندما تكتسب المادة الصلبة حرارة تبدأ في التحول إلى الحالة السائلة. (✓)

هـ

اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف الخامس الابتدائي الفصل الدراسي الثاني

٢٠

الاسم:

٤

السؤال الأول / أ - ضع المصطلحات التالية بالفراغ المناسب لها

الفلزات - العنصر - المركب - التغير الفيزيائي

- ١ - تغير في حجم المادة أو شكلها دون التغير في تركيبها .
- ٢ - مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر .
- ٣ - تقع في الجانب الأيسر و الأوسط من الجدول الدوري .
- ٤ - مادة تنتج عن اتحاد كيميائي بين عنصرين أو أكثر .

ب - عدد ثلاث من مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي ؟

- ١ -
- ٢ -
- ٣ -

٣

٥

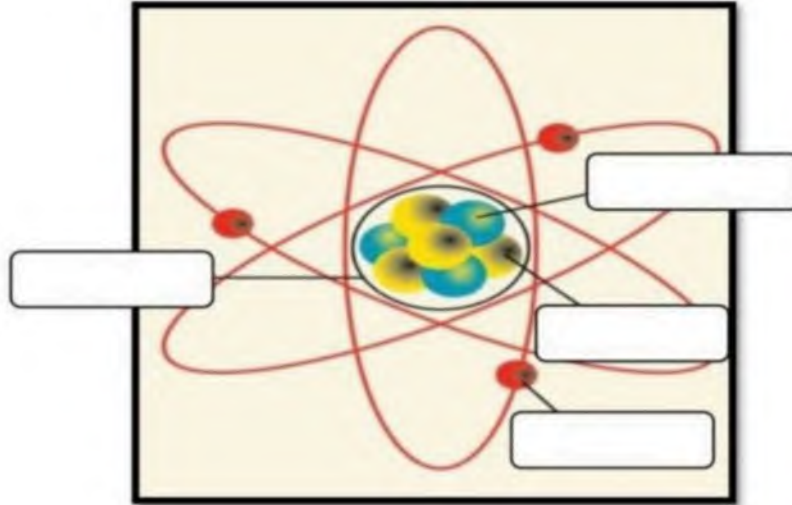
السؤال الثاني : أ - ضع علامة ☒ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ☐ أمام العبارة الخاطئة فيما يلي :

١ - تغير حالة المادة من الحالة الصلبة الى الحالة الغازية مباشرة يُسمى انصهار .	☐
٢ - الرواسب مادة صلبة تتكون نتيجة التفاعل الكيميائي بين مكونات محلولين مختلفين .	☐
٣ - تُسمى زيادة حجم المادة نتيجة التغير في درجة حرارتها انكماش حراري .	☐
٤ - توجد اللافلزات في حالات مختلفة منها الصلب ومنها السائل ومنها الغاز .	☐
٥ - ملح الطعام مركب من كلور و صوديوم ويُسمى كلوريد الصوديوم .	☐

ب - اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١ - اصغر جزء في المادة يحمل صفاتها :			
أ	الجزء	ب	الذرة
ج	العنصر		
٢ - أي مما يلي يُعد أشباه فلزات :			
أ	الذهب	ب	الفضة
ج	البورون		
٣ - الدرجة التي تبدأ المادة عندها في الغليان تُسمى :			
أ	درجة الغليان	ب	درجة الانصهار
ج	درجة التجمد		
٤ - أي التغيرات التالية يُعد تغييراً كيميائياً:			
أ	انصهار الجليد	ب	تمزيق الورق
ج	صدأ الحديد		

السؤال الثالث : اكمل بيانات الرسم التالي ؟



انتهت الأسئلة

نموذج الاجابة

هـ

اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف الخامس الابتدائي الفصل الدراسي الثاني

٢٠

الاسم :

٤

السؤال الأول / أ - ضع المصطلحات التالية بالفراغ المناسب لها

الفلزات - العنصر - المركب - التغير الفيزيائي

التغير الفيزيائي

- ١ - تغير في حجم المادة أو شكلها دون التغير في تركيبها .
- ٢ - **العنصر**.. مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر .
- ٣ - **الفلزات** تقع في الجانب الأيسر و الأوسط من الجدول الدوري .
- ٤ - **المركب** مادة تنتج عن اتحاد كيميائي بين عنصرين أو أكثر .

ب - عدد ثلاث من مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي ؟

- ١ - **تغير اللون...أو الرائحة**
- ٢ - **تصاعد الغازات**
- ٣ - **انبعاث الطاقة (حرارة أو ضوء).**

٣

٥

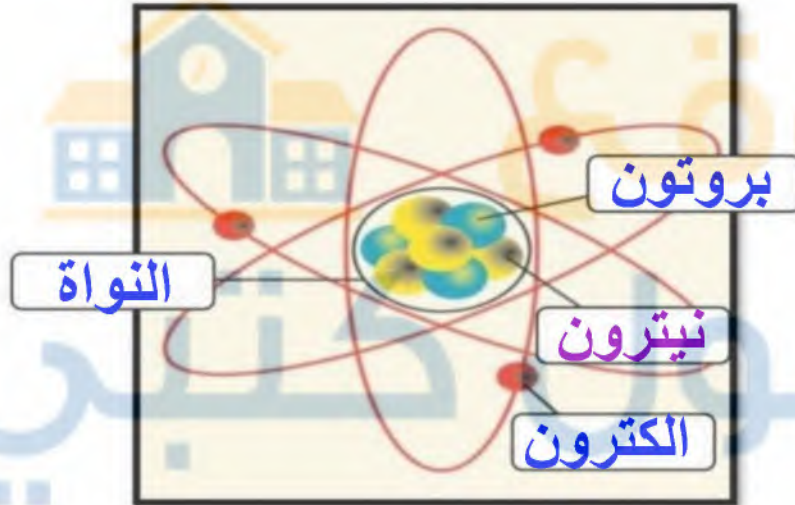
السؤال الثاني : أ - ضع علامة ☒ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ☐ أمام العبارة الخاطئة فيما يلي :

١ - تغير حالة المادة من الحالة الصلبة الى الحالة الغازية مباشرة يُسمى انصهار .	☐
٢ - الرواسب مادة صلبة تتكون نتيجة التفاعل الكيميائي بين مكونات محلولين مختلفين .	☒
٣ - تُسمى زيادة حجم المادة نتيجة التغير في درجة حرارتها انكماش حراري .	☐
٤ - توجد اللافلزات في حالات مختلفة منها الصلب ومنها السائل ومنها الغاز .	☒
٥ - ملح الطعام مركب من كلور و صوديوم ويسمى كلوريد الصوديوم .	☒

ب - اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١ - اصغر جزء في المادة يحمل صفاتها :			
أ	الجزء	ب	الذرة
ج	العنصر		
٢ - أي مما يلي يُعد أشباه فلزات :			
أ	الذهب	ب	الفضة
ج	البورون		
٣ - الدرجة التي تبدأ المادة عندها في الغليان تُسمى :			
أ	درجة الغليان	ب	درجة الانصهار
ج	درجة التجمد		
٤ - أي التغيرات التالية يُعد تغييراً كيميائياً:			
أ	انصهار الجليد	ب	تمزيق الورق
ج	صدأ الحديد		

السؤال الثالث : اكمل بيانات الرسم التالي ؟



انتهت الأسئلة

اختبار (الفترة الثانية) مادة العلوم للصف الخامس الفصل الدراسي الثاني لعام 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 الاجابة 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) الرقعي	(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) الجزيي	(ب) الإلكترونات	(ج) البروتون

السؤال الثاني :-

٣

(أ) نكتب 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

الفلزات	اللافلزات

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

.....

انتهت الأسئلة

سكرة الشمري ☺

نموذج الإجابة

اليوم :
التاريخ : / /

نموذج حل

هـ اختبار (الفترة الثانية) مادة العلوم للصف الخامس الفصل الدراسي الثاني لعام

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) الجزيي	(ب) الإلكترونات	(ج) البروتون

ينبع

السؤال الثاني :-

٣

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

المفهوم العلمي	العبرة
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

٤

(ب) نحدد استعمالات العناصر فيما يلي :-

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

٢

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

اللافلزات	الفلزات
غير قابله للطرق والسحب،قابله للكسر	قابله للطرق والسحب ،اللمعان
لها رنين	موصلة للحراره والكهرباء

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

تمدد

انتهت الأسئلة

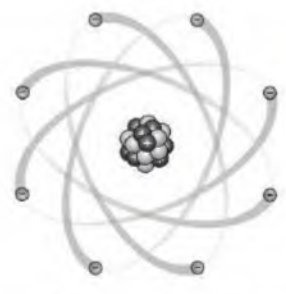
سكرة الشمري



بسم الله الرحمن الرحيم			
اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني			
٢٠	خامس الابتدائي	مادة العلوم	
	التاريخ: / /	اليوم: الإثنين	مدرسة

اكتب اسمك هنا:

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

٢	السؤال الأول (ب) أجبني عن الأسئلة التي أمامك.
 ● إلكترون ● بروتون ○ نيوترون	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) اذكرني اثنان 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	
	(أ) البورون	(ب) النحاس
	(ج) الحديد	
	٢ - أي المواد التالية تستعمل عادة للقضاء على البكتيريا؟	
	(أ) الكلور	(ب) الكالسيوم
	(ج) الصوديوم	
	٣ - ما الحالة التي تكون لها أعلى طاقة؟	
	(أ) صلبة	(ب) سائلة
	(ج) غازية	
	٤ - ما الذي يحدث عند ارتفاع درجة حرارة جسم ما؟	
	(أ) انكماش	(ب) تكثف
	(ج) تمدد	
	٥ - ما المركب الذي يشوه الفلز؟	
	(أ) الحمض	(ب) السكر
	(ج) أكسيد الفلز	

٥	السؤال الثاني (ب) ضعي 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.	

نموذج الإجابة

		اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني	
٢٠	خامس الابتدائي	مادة العلوم	
	التاريخ: / /	اليوم: الإثنين	مدرسة

اكتب اسمك هنا: نموذج الإجابة

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

 ● إلكترون ● بروتون ○ نيوترون	٢	السؤال الأول (ب) أجبي 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			
(أ) البورون	(ب) النحاس	(ج) الحديد	
٢ - أي المواد التالية تستعمل عادة للقضاء على البكتيريا؟			
(أ) الكلور	(ب) الكالسيوم	(ج) الصوديوم	
٣ - ما الحالة التي تكون لها أعلى طاقة؟			
(أ) صلبة	(ب) سائلة	(ج) غازية	
٤ - ما الذي يحدث عند ارتفاع درجة حرارة جسم ما؟			
(أ) انكماش	(ب) تكثف	(ج) تمدد	
٥ - ما المركب الذي يشوّه الفلز؟			
(أ) الحمض	(ب) السكر	(ج) أكسيد الفلز	

٥	السؤال الثاني (ب) ضعي 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.	(✓)	
٤	تقاس درجة الحرارة بالمتري.	(X)	
٥	العنصر هو مادة نقية تتألف من اتحاد مركبين أو أكثر.	(X)	

انتهت الأسئلة
معلمة المادة/ مها المريخي

العلوم	المادة:	بسم الله الرحمن الرحيم	مدرسة:
اختبار الفترة الفصل الثاني	الاختبار:		
خامس ابتدائي	الصف:		
٤٥	الزمن:		
الثانية	الفترة:		

اسم الطالب	درجة الطالب	٢٠
------------	-------------	----

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:			
٧ درجات			
١- ما هي أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاته؟			
(أ) الجزيء	(ب) المركب	(ج) الذرة	(د) الخليط
٢- أي المواد التالية تُستخدم لتعقيم مياه الشرب وبرك السباحة؟			
(أ) الكلور	(ب) الأرجون	(ج) الذهب	(د) السيليكون
٣- أي مما يلي يُعد دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي عند خلط الخل مع مسحوق الخبز (صودا الخبز)؟			
(أ) انصهار المحلول	(ب) تحمض السائل	(ج) تصاعد فقاعات غاز ثاني أكسيد الكربون	(د) تغير حالة المادة الفيزيائية فقط
٤- من هو العالم الذي قام بترتيب العناصر في الجدول الدوري عام 1896م؟			
(أ) نيوتن	(ب) أينشتاين	(ج) مندليف	(د) دالتون
٥- ما المصطلح الذي يطلق على تحول المادة الصلبة مباشرة إلى الحالة الغازية دون أن تمر بالحالة السائلة؟			
(أ) الانصهار	(ب) التجمد	(ج) التسامي	(د) التكثف
٦- ما العنصران اللذان يشكلان نحو 98% من كتلة الكون؟			
(أ) الأكسجين والنيتروجين	(ب) الهيدروجين والهيليوم	(ج) السيليكون والالومنيوم	(د) الحديد والكربون
٧- أي الخصائص التالية تميز اللافلزات؟			
(أ) لامعة وقابلة للطرق	(ب) موصلة جيدة للحرارة	(ج) قابلة للسحب	(د) غير موصلة للحرارة والكهرباء (عازلة)

السؤال الثاني: ضع علامة (صح) أو (خطأ):			
٦ درجات			
#	العبارة	الإجابة	
١	يؤدي الانكماش الحراري إلى زيادة حجم المادة وتناثر جزيئاتها.	()	
٢	تتميز الفلزات بقابليتها للطرق والسحب وتوصيلها الجيد للحرارة والكهرباء.	()	
٣	يستخدم الثلج الجاف (ثاني أكسيد الكربون الصلب) كمثال على عملية التسامي.	()	
٤	تعتبر جميع الفلزات صلبة عند درجة حرارة الغرفة دون أي استثناء.	()	
٥	عدد البروتونات في نواة الذرة يسمى العدد الذري.	()	
٦	معظم حجم الذرة عبارة عن فراغ.	()	

٤ درجات

السؤال الثالث: أكمل الفراغات التالية:

١	يُسمى التغير في اللون الذي يحدث لقطعة من الفضة ويفقدها بريقها بـ ____.
٢	يعتمد عمل مقياس الحرارة الكحولي على مبدأ ____ والانكماش للمادة السائلة داخله.
٣	تسمى المواد التي لها صفات مشتركة مع الفلزات واللافلزات بـ ____.
٤	الجسيمات سالبة الشحنة التي تدور حول النواة تسمى ____.

٣ درجات

السؤال الرابع: أجب عن الأسئلة التالية:

الأول.

لماذا يستخدم غاز الأرجون في المصابيح الكهربائية بدلاً من الهواء؟

.....

.....

.....

.....

.....

الثاني.

ما الذي يمثله الرمز H_2O في الكيمياء؟

.....

.....

.....

.....

.....

الثالث.

اذكر استخداماً واحداً لعنصر الماغنسيوم كما ورد في الدرس.

.....

.....

.....

.....

.....



العلوم	المادة:	بسم الله الرحمن الرحيم	
اختبار الفترة الفصل الثاني	الاختبار:		
خامس ابتدائي	الصف:		
٤٥	الزمن:		
الثانية	الفترة:		
	ب		
٢٠			

نموذج الاجابة

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:			٧ درجات
١- ما هي أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاته؟			
(أ) الجزيء	(ب) المركب	(ج) الذرة	(د) الخليط
٢- أي المواد التالية تُستخدم لتعقيم مياه الشرب وبرك السباحة؟			
(أ) الكلور	(ب) الأرجون	(ج) الذهب	(د) السيليكون
٣- أي مما يلي يُعد دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي عند خلط الخل مع مسحوق الخبز (صودا الخبز)؟			
(أ) انصهار المحلول	(ب) تجمد السائل	(ج) تصاعد فقاعات غاز ثاني أكسيد الكربون	(د) تغير حالة المادة الفيزيائية فقط
٤- من هو العالم الذي قام بترتيب العناصر في الجدول الدوري عام 1896م؟			
(أ) نيوتن	(ب) أينشتاين	(ج) مندليف	(د) دالتون
٥- ما المصطلح الذي يطلق على تحول المادة الصلبة مباشرة إلى الحالة الغازية دون أن تمر بالحالة السائلة؟			
(أ) الانصهار	(ب) التجمد	(ج) التسامي	(د) التكثف
٦- ما العنصران اللذان يشكلان نحو 98% من كتلة الكون؟			
(أ) الأكسجين والنيتروجين	(ب) الهيدروجين والهيليوم	(ج) السيليكون والألمنيوم	(د) الحديد والكربون
٧- أي الخصائص التالية تميز اللافلزات؟			
(أ) لامعة وقابلة للطرق	(ب) موصلة جيدة للحرارة	(ج) قابلة للسحب	(د) غير موصلة للحرارة والكهرباء (عازلة)

٦ درجات	السؤال الثاني: ضع علامة (صح) أو (خطأ):		
الإجابة	العبارة	#	
(X)	يؤدي الانكماش الحراري إلى زيادة حجم المادة وتناثر جزيئاتها.	١	
(✓)	تتميز الفلزات بقابليتها للطرق والسحب وتوصيلها الجيد للحرارة والكهرباء.	٢	
(✓)	يستخدم الثلج الجاف (ثاني أكسيد الكربون الصلب) كمثال على عملية التسامي.	٣	
(X)	تعتبر جميع الفلزات صلبة عند درجة حرارة الغرفة دون أي استثناء.	٤	
(✓)	عدد البروتونات في نواة الذرة يسمى العدد الذري.	٥	
(✓)	معظم حجم الذرة عبارة عن فراغ.	٦	

السؤال الثالث: أكمل الفراغات التالية:	
٤ درجات	١ يُسمى التغير في اللون الذي يحدث لقطعة من الفضة ويفقدها بريقها ب ____.
	الإجابة: التشنويه
	٢ يعتمد عمل مقياس الحرارة الكحولي على مبدأ ____ والانكماش للمادة السائلة داخله.
	الإجابة: التمدد
	٣ تسمى المواد التي لها صفات مشتركة مع الفلزات واللافلزات ب ____.
	الإجابة: أشباه الفلزات
	٤ الجسيمات سالبة الشحنة التي تدور حول النواة تسمى ____.
	الإجابة: الإلكترونات

السؤال الرابع: أجب عن الأسئلة التالية:	
٣ درجات	الأول.

لماذا يستخدم غاز الأرجون في المصابيح الكهربائية بدلاً من الهواء؟

.....

.....

.....

.....

.....

الإجابة النموذجية: لأنه غاز نبيل لا يتفاعل مع أسلاك الكهرباء في المصباح، مما يحميها من التلف.

الثاني.

ما الذي يمثله الرمز H_2O في الكيمياء؟

.....

.....

.....

.....

.....

الإجابة النموذجية: يمثل جزيء الماء الذي يتكون من ذرتي هيدروجين وذرة أكسجين واحدة.

الثالث.

اذكر استخداماً واحداً لعنصر الماغنسيوم كما ورد في الدرس.

.....

.....

.....

.....

.....

الإجابة النموذجية: يستخدم في صناعة هياكل الطائرات مع الألومنيوم لأنه خفيف وقوي.

الصف : خامس ابتدائي
المادة : علوم
التاريخ : / /

اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني لعام هـ

اسم الطالب: الصف: 5/

رقم السؤال	الدرجة التي حصل عليها الطالب		المصحح	المراجع
	رقمًا	كتابة		
الأول				
الثاني				
الثالث				
المجموع				

السؤال الأول:

ضع المصطلح المناسب أمام العبارة المناسبة (العنصر – النيوترونات – مندليف)

1-.....مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر عن طريق التفاعلات الكيميائية

2-.....رتَّب العناصر في جدول يسمى الجدول الدوري

3-.....جسيمات موجودة داخل النواة متعادلة الشحنة

السؤال الثاني اختار الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:

7	1.	أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاته		
		☐ العنصر	☐ الجزيء	☐ الذرة
	2.	تحتوي نواة الذرة على جسيمات موجبة تسمى		
		☐ الإلكترونات	☐ البروتونات	☐ النيوترونات
	3.	جسيمات تتكون من اتحاد ذرتين أو أكثر معا		
		☐ العناصر	☐ الجزيئات	☐ الذرات
	4.	أي مما يلي يدور حول الذرة؟		
		☐ الجزيء	☐ البروتون	☐ الإلكترون
	5.	أي العبارات التالية تصف الفلزات		
		☐ جميعها موصلة للتيار الكهربائي	☐ توجد في الحالة الصلبة و السائلة و الغازية	☐ جميعها نشطة كيميائياً
	6.	ما المركب الذي يشوه الفلز		
		☐ ثاني أكسيد الكربون	☐ الحمض	☐ أكسيد الفلز
	7.	أي التغيرات التالية تغير كيميائي		
		☐ انصهار الجليد	☐ حرق الخشب	☐ ذوبان الملح

4

ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة و (X) أمام العبارة الخاطئة:

1-	تقع الفلزات في الجانب الأيسر و الأوسط من الجدول الدوري	()
2-	توجد اللافلزات في الحالة الصلبة أو الغازية أو السائلة	()
3-	تسمى العناصر التي لها خصائص بين الفلزات و اللافلزات بأشباه الفلزات	()
4-	أكثر العناصر شيوعا في الفضاء الخارجي الأكسجين	()

السؤال الرابع (أ) : صل من المجموعة (أ) بما يناسبها من المجموعة (ب) بوضع الرقم أمام العبارة التي تناسبه

4

(أ)	الرقم	(ب)
1- التسامي		هي الدرجة التي تبدأ المادة الصلبة فيها للتحويل إلى سائل
2- درجة الانصهار		هي حالة الحركة لجزيئات المادة الصلبة
3- التمدد الحراري		تحول المادة من الحالة الصلبة مباشرة للحالة الغازية
4- درجة التجمد		زيادة حجم المادة نتيجة تغير درجة حرارتها
		درجة الحرارة التي تبدأ عندها المادة في التجمد

(ب) ما الدليل على حدوث تفاعل كيميائي في الصور الآتية؟:

2



--	--	--	--

♥ انتهت الأسئلة أيها الذكي ♥
مع تمنياتي لك بدوام التوفيق والنجاح
معلم المادة

نموذج الاجابة

الصف : خامس ابتدائي
المادة : علوم
التاريخ : / /

اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني لعام

اسم الطالب: الصف: 5/

رقم السؤال	الدرجة التي حصل عليها الطالب		المصحح	المراجع
	رقمًا	كتابة		
الأول				
الثاني				
الثالث				
المجموع				

السؤال الأول:

ضع المصطلح المناسب أمام العبارة المناسبة (العنصر – النيوترونات – مندليف)

1-.....**العنصر**..... مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر عن طريق التفاعلات الكيميائية

2-....**مندليف**.....رتَّب العناصر في جدول يسمى الجدول الدوري

3-**النيوترونات**.....جسيمات موجودة داخل النواة متعادلة الشحنة

السؤال الثاني اختار الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:

1.	أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاته	☐ العنصر	☐ الجزيء	☐ الذرة
2.	تحتوي نواة الذرة على جسيمات موجبة تسمى	☐ الإلكترونات	☐ البروتونات	☐ النيوترونات
3.	جسيمات تتكون من اتحاد ذرتين أو أكثر معا	☐ العناصر	☐ الجزيئات	☐ الذرات
4.	أي مما يلي يدور حول الذرة؟	☐ الجزيء	☐ البروتون	☐ الإلكترون
5.	أي العبارات التالية تصف الفلزات	☐ جميعها موصلة للتيار الكهربائي	☐ توجد في الحالة الصلبة و السائلة و الغازية	☐ جميعها نشطة كيميائياً
6.	ما المركب الذي يشوه الفلز	☐ ثاني أكسيد الكربون	☐ الحمض	☐ أكسيد الفلز
7.	أي التغيرات التالية تغير كيميائي	☐ انصهار الجليد	☐ حرق الخشب	☐ ذوبان الملح

4

ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة و (X) أمام العبارة الخاطئة:

1-	تقع الفلزات في الجانب الأيسر و الأوسط من الجدول الدوري	(✓)
2-	توجد اللافلزات في الحالة الصلبة أو الغازية أو السائلة	(✓)
3-	تسمى العناصر التي لها خصائص بين الفلزات و اللافلزات بأشباه الفلزات	(✓)
4-	أكثر العناصر شيوعا في الفضاء الخارجي الأكسجين	(X)

السؤال الرابع (أ) : صل من المجموعة (أ) بما يناسبها من المجموعة (ب) بوضع الرقم أمام العبارة التي تناسبه

4

(أ)	الرقم	(ب)
1- التسامي	٢	هي الدرجة التي تبدأ المادة الصلبة فيها للتحويل إلى سائل
2- درجة الانصهار		هي حالة الحركة لجزيئات المادة الصلبة
3- التمدد الحراري	١	تحول المادة من الحالة الصلبة مباشرة للحالة الغازية
4- درجة التجمد	٣	زيادة حجم المادة نتيجة تغير درجة حرارتها
	٤	درجة الحرارة التي تبدأ عندها المادة في التجمد

(ب) ما الدليل على حدوث تفاعل كيميائي في الصور الآتية؟:



تغير لون - رائحة

إزالة بريق

تصاعد غازات

تحرير طاقة

♥ انتهت الأسئلة أيها الذكي ♥
مع تمنياتي لك بدوام التوفيق والنجاح
معلم المادة

اسم الطالبة :
الصف : الخامس
اليوم :
التاريخ : / /

اختبار مادة العلوم للصف الخامس الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني لعام هـ

السؤال الأول :-

أ) نكتب المصطلح العلمي المناسب للعبارات التالية :-

(الشغل – المركب – المواد المتفاعلة – الانصهار – التغير الفيزيائي)

١- (.....) هي المواد الاصلية التي توجد قبل حدوث التفاعل الكيميائي.

٢- (.....) مادة نقية تتألف من اتحاد عنصرين أو أكثر.

٣- (.....) هو التغير الذي ينتج عن تغير شكل الجسم دون تغير نوع المادة المكونة له.

٤- (.....) القوة المبذولة لتحريك جسم ما مسافة معينة .

٥- (.....) تغير حالة المادة من الحالة الصلبة الى السائلة.

ب) ما هي مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي :-

أ-

ب-

موقع
حلول كتيبي

ج) هل العبارات التالية صحيحة أم خاطئة :-

١- الطاقة لا تفنى ولا تستحدث ولكنها تتحول من شكل لآخر (.....)

٢- التغير الكيميائي هو تغير تنتج عنه مواد جديدة تختلف في صفاتها عن المواد الاصلية (.....)

٣- الصدا هو مثال على التغير الفيزيائي (.....)

السؤال الثاني :-

أ (نختار الإجابة الصحيحة :-

١ - وحدة قياس الشغل	٢ - الطاقة التي تنتج عن حركة الجسم تسمى
أ - الجول	أ - طاقة وضع
ب - جرام	ب - طاقة حركة
ج - اللتر	ج - طاقة سكون
٣ - ما المركب الذي يشوه الفلز	٤ - عندما تجتمع آلتين أو أكثر من الآلات البسيطة نحصل على
أ - السكر	أ - آلة بسيطة
ب - الحمض	ب - آلة مركبة
ج - أكسيد الفلز	ج - نقطة ارتكاز
٥ - أي التغيرات التالية تغير كيميائي	٦ - ما الحالة التي تكون لها أعلى طاقة
أ - انصهار الجليد	أ - صلبة
ب - ذوبان الملح	ب - سائلة
ج - حرق الخشب	ج - غازية
٧ - يقاس كل من الشغل والطاقة بوحدة	٨ - ما الذي يحدث عند ارتفاع درجة حرارة جسم ما
أ - نيوتن	أ - تمدد
ب - الجول	ب - انكماش
ج - نيوتن / م	ج - تجمد
٩ - من الأمثلة على التغير الفيزيائي	١٠ - من الأمثلة على المركبات
أ - الاحتراق	أ - الماء
ب - الصدا	ب - الحديد
ج - تمزيق الورق	ج - الذهب

نموذج الاجابة

اسم الطالبة :
الصف : الخامس
اليوم :
التاريخ : / /

ه اختبار مادة العلوم للصف الخامس الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني لعام

السؤال الأول :-

أ (نكتب المصطلح العلمي المناسب للعبارات التالية :-

(الشغل – المركب – المواد المتفاعلة – الانصهار – التغير الفيزيائي)

١- (**المواد المتفاعلة**) هي المواد الاصلية التي توجد قبل حدوث التفاعل الكيميائي.

٢- (**المركب**) مادة نقية تتألف من اتحاد عنصرين أو أكثر.

٣- (**التغير الفيزيائي**) هو التغير الذي ينتج عن تغير شكل الجسم دون تغير نوع المادة المكونة له.

٤- (**الشغل**) القوة المبذولة لتحريك جسم ما مسافة معينة .

٥- (**الانصهار**) تغير حالة المادة من الحالة الصلبة الى السائلة.

ب) ما هي مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي :-

أ- تغير اللون ب- إزالة البريق

ب- تصاعد غازات ج- تكوين رواسب د- تحرير طاقة

ج (هل العبارات التالية صحيحة أم خاطئة :-

١- الطاقة لا تفنى ولا تستحدث ولكنها تتحول من شكل لآخر (**صح**)

٢- التغير الكيميائي هو تغير تنتج عنه مواد جديدة تختلف في صفاتها عن المواد الاصلية (**صح**)

٣- الصدا هو مثال على التغير الفيزيائي (**خطأ**)

السؤال الثاني :-

أ (نختار الإجابة الصحيحة :-

١ - وحدة قياس الشغل	٢ - الطاقة التي تنتج عن حركة الجسم تسمى
أ - الجول	أ - طاقة وضع
ب - جرام	ب - طاقة حركة
ج - اللتر	ج - طاقة سكون
٣ - ما المركب الذي يشوه الفلز	٤ - عندما تجتمع آلتين أو أكثر من الآلات البسيطة نحصل على
أ - السكر	أ - آلة بسيطة
ب - الحمض	ب - آلة مركبة
ج - أكسيد الفلز	ج - نقطة ارتكاز
٥ - أي التغيرات التالية تغير كيميائي	٦ - ما الحالة التي تكون لها أعلى طاقة
أ - انصهار الجليد	أ - صلبة
ب - ذوبان الملح	ب - سائلة
ج - حرق الخشب	ج - غازية
٧ - يقاس كل من الشغل والطاقة بوحدة	٨ - ما الذي يحدث عند ارتفاع درجة حرارة جسم ما
أ - نيوتن	أ - تمدد
ب - الجول	ب - انكماش
ج - نيوتن / م	ج - تجمد
٩ - من الأمثلة على التغير الفيزيائي	١٠ - من الأمثلة على المركبات
أ - الاحتراق	أ - الماء
ب - الصدا	ب - الحديد
ج - تمزيق الورق	ج - الذهب

اسم الطالب :

اختبار (الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني) مادة العلوم للصف الخامس الابتدائي لعام هـ

السؤال الأول	ضع علامة (√) 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 واحد 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-

نموذج الإجابة

٢٠

اسم الطالب :

اختبار (الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني) مادة العلوم للصف الخامس الابتدائي لعام هـ

السؤال الأول	ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة
١	(X)
٢	(√)
٣	(X)
٤	(√)
٥	(√)
٦	(X)
٧	(√)
٨	(√)
٩	(X)
١٠	(√)

السؤال الثاني ضع الكلمة المناسبة في الفراغ المناسب فيما يلي؟

(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

السؤال الثالث أجب على كلا من :

أ- عدد حالات المادة: **الصلبة** و **السائلة** و **الغازية**

ب- يتكون التفاعل الكيميائي من: ١- **المواد المتفاعلة** ٢- **المواد الناتجة**

العلوم	المادة:	بسم الله الرحمن الرحيم  موقع حلول كتيبي	مدرسة:
اختبار الفترة الفصل الثاني	الاختبار:		
خامس ابتدائي	الصف:		
٤٥	الزمن:		
الثانية	الفترة:		
درجة الطالب		اسم الطالب	
٢١			

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:				٧ درجات
١- ما المادة النقية التي لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر عن طريق التفاعلات الكيميائية؟				
(أ) العنصر	(ب) المركب	(ج) المخلوط	(د) السبيكة	
٢- عند تفاعل عنصر الصوديوم (Na) مع عنصر الكلور (Cl)، ينتج مركب:				
(أ) أكسيد الحديد	(ب) كلوريد الصوديوم (ملح الطعام)	(ج) ثاني أكسيد الكربون	(د) حمض الخل	
٣- أي الخصائص التالية تميز اللافلزات؟				
(أ) لامعة وقابلة للطرق	(ب) موصلة جيدة للحرارة	(ج) قابلة للسحب	(د) غير موصلة للحرارة والكهرباء (عازلة)	
٤- أي مما يلي يُعد دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي عند خلط الخل مع مسحوق الخبز (صودا الخبز)؟				
(أ) انصهار المحلول	(ب) تجمد السائل	(ج) تصاعد فقاعات غاز ثاني أكسيد الكربون	(د) تغير حالة المادة الفيزيائية فقط	
٥- أي العناصر التالية يُصنف من أشباه الفلزات ويستخدم في صناعة شرائح الحاسوب؟				
(أ) الحديد	(ب) السيليكون	(ج) النحاس	(د) الأكسجين	
٦- ما المصطلح الذي يطلق على تحول المادة الصلبة مباشرة إلى الحالة الغازية دون أن تمر بالحالة السائلة؟				
(أ) الانصهار	(ب) التجمد	(ج) التسامي	(د) التكثف	
٧- وفقاً لقانون حفظ الكتلة، ما العلاقة بين كتلة المواد المتفاعلة وكتلة المواد الناتجة في التفاعل الكيميائي؟				
(أ) كتلة المواد الناتجة أكبر دائماً	(ب) كتلة المواد المتفاعلة أكبر دائماً	(ج) كتلة المواد الناتجة تساوي كتلة المواد المتفاعلة	(د) لا توجد علاقة ثابتة بينهما	

٦ درجات		السؤال الثاني: ضع علامة (صح) أو (خطأ):	
#	العبارة	الإجابة	
١	النيوترونات جسيمات تدور حول النواة وشحنتها سالبة.	()	
٢	يعتبر ذوبان الملح في الماء تغيراً كيميائياً ينتج عنه مواد جديدة.	()	
٣	يستخدم الثلج الجاف (ثاني أكسيد الكربون الصلب) كمثال على عملية التسامي.	()	
٤	تعتبر جميع الفلزات صلبة عند درجة حرارة الغرفة دون أي استثناء.	()	
٥	يعتبر الكروم أكثر الفلزات قساوة بينما السيزيوم أكثرها ليونة.	()	
٦	تكون الراسب هو أحد المؤشرات الدالة على حدوث التفاعل الكيميائي.	()	

السؤال الثالث: صل بين العمود (أ) والعمود (ب)	
(ب)	(أ)
مجموعة عناصر لا تتفاعل بسهولة مثل النيون	١. شبه موصل
مادة توصل الكهرباء أقل من الفلز وأكثر من اللافلز	٢. الغازات النبيلة
يستخدم في الأسلاك لأنه موصل جيد للكهرباء	٣. الهالوجينات
فلز يستخدم في صناعة أعضاء الجسم لقلة تفاعله	٤. النحاس
عناصر نشطة كيميائياً منها الفلور والكلور	٥. التيتانيوم

السؤال الرابع: أجب عن الأسئلة التالية:	
٣ درجات	الأول.

فسر لماذا تطفو مكعبات الجليد فوق سطح الماء السائل؟

.....

.....

.....

.....

الثاني.

اذكر مثالاً واحداً لاستخدام النحاس ومثالاً واحداً لاستخدام الذهب بناءً على خصائصهما.

.....

.....

.....

.....

الثالث.

ما هو قانون حفظ الكتلة في التفاعلات الكيميائية؟

.....

.....

.....

.....

المادة:	العلوم
الاختبار:	اختبار الفترة الفصل الثاني
الصف:	خامس ابتدائي
الزمن:	٤٥
الفترة:	الثانية

نموذج الاجابة

طالب

٢١

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:

٧ درجات

١- ما المادة النقية التي لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر عن طريق التفاعلات الكيميائية؟

(أ) العنصر	(ب) المركب	(ج) المخلوط	(د) السبيكة
------------	------------	-------------	-------------

٢- عند تفاعل عنصر الصوديوم (Na) مع عنصر الكلور (Cl)، ينتج مركب:

(أ) أكسيد الحديد	(ب) كلوريد الصوديوم (ملح الطعام)	(ج) ثاني أكسيد الكربون	(د) حمض الخل
------------------	----------------------------------	------------------------	--------------

٣- أي الخصائص التالية تميز اللافلزات؟

(أ) لامعة وقابلة للطرق	(ب) موصلة جيدة للحرارة	(ج) قابلة للسحب	(د) غير موصلة للحرارة والكهرباء (عازلة)
------------------------	------------------------	-----------------	---

٤- أي مما يلي يُعد دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي عند خلط الخل مع مسحوق الخبز (صودا الخبز)؟

(أ) انصهار المحلول	(ب) تجمد السائل	(ج) تصاعد فقاعات غاز ثاني أكسيد الكربون	(د) تغير حالة المادة الفيزيائية فقط
--------------------	-----------------	---	-------------------------------------

٥- أي العناصر التالية يُصنف من أشباه الفلزات ويستخدم في صناعة شرائح الحاسوب؟

(أ) الحديد	(ب) السيليكون	(ج) النحاس	(د) الأكسجين
------------	---------------	------------	--------------

٦- ما المصطلح الذي يطلق على تحول المادة الصلبة مباشرة إلى الحالة الغازية دون أن تمر بالحالة السائلة؟

(أ) الانصهار	(ب) التجمد	(ج) التسامي	(د) التكثف
--------------	------------	-------------	------------

٧- وفقاً لقانون حفظ الكتلة، ما العلاقة بين كتلة المواد المتفاعلة وكتلة المواد الناتجة في التفاعل الكيميائي؟

(أ) كتلة المواد الناتجة أكبر دائماً	(ب) كتلة المواد المتفاعلة أكبر دائماً	(ج) كتلة المواد الناتجة تساوي كتلة المواد المتفاعلة	(د) لا توجد علاقة ثابتة بينهما
-------------------------------------	---------------------------------------	---	--------------------------------

السؤال الثاني: ضع علامة (صح) أو (خطأ):

٦ درجات

#	العبارة	الإجابة
١	النيوترونات جسيمات تدور حول النواة وشحنتها سالبة.	(X)
٢	يعتبر ذوبان الملح في الماء تغيراً كيميائياً ينتج عنه مواد جديدة.	(X)
٣	يستخدم الثلج الجاف (ثاني أكسيد الكربون الصلب) كمثال على عملية التسامي.	(✓)
٤	تعتبر جميع الفلزات صلبة عند درجة حرارة الغرفة دون أي استثناء.	(X)
٥	يعتبر الكروم أكثر الفلزات قساوة بينما السيزيوم أكثرها ليونة.	(✓)
٦	تكون الراسب هو أحد المؤشرات الدالة على حدوث التفاعل الكيميائي.	(✓)

السؤال الثالث: صل بين العمود (أ) والعمود (ب)	
(ب)	(أ)
عناصر نشطة كيميائياً منها الفلور والكلور	١. شبه موصل
فلز يستخدم في صناعة أعضاء الجسم لقلة تفاعله	٢. الغازات النبيلة
يستخدم في الأسلاك لأنه موصل جيد للكهرباء	٣. الهالوجينات
مجموعة عناصر لا تتفاعل بسهولة مثل النيون	٤. النحاس
مادة توصل الكهرباء أقل من الفلز وأكثر من اللافلز	٥. التيتانيوم
الإجابة: ١-هـ، ٢-د، ٣-أ، ٤-ج، ٥-ب	

السؤال الرابع: أجب عن الأسئلة التالية:	
٣ درجات	الأول.

فسر لماذا تطفو مكعبات الجليد فوق سطح الماء السائل؟

.....

.....

.....

.....

الإجابة النموذجية: لأن الماء عند تجمده تتباعد جزيئاته ويزداد حجمه مما يقلل من كثافته فيصبح أخف من الماء السائل.

الثاني.

اذكر مثالاً واحداً لاستخدام النحاس ومثالاً واحداً لاستخدام الذهب بناءً على خصائصهما.

.....

.....

.....

.....

الإجابة النموذجية: النحاس يستخدم في الأسلاك الكهربائية لتوصيله الجيد، والذهب في الحلي والمجوهرات لبريقه وقابليته للتشكيل.

الثالث.

ما هو قانون حفظ الكتلة في التفاعلات الكيميائية؟

.....

.....

.....

.....

الإجابة النموذجية: هو القانون الذي ينص على أن مجموع كتل المواد المتفاعلة يساوي دائماً مجموع كتل المواد الناتجة.

اختبار مادة : العلوم (الفترة الثانية)	الصف : الخامس	الفصل الدراسي : الثاني لعام هـ
الاسم:	الدرجة	معلمة المادة: التوقيع :
	٢٠	

السؤال الأول: ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أما العبارة الخاطئة :

م	العبارة	الإجابة
١.	الذرة جزء من العنصر والعنصر جزء من المادة	
٢.	السليكون من أشباه الموصلات	
٣.	يعمل مقياس الحرارة على مبدأ التمدد الحراري والانكماش الحراري:	
٤.	السكر يعد من المواد الناتجة في معادلة البناء الضوئي	
٥.	تصنف العناصر في الجدول الدوري إلى فلزات ولافلزات فقط	

السؤال الثاني: اختر الإجابة الصحيحة:

١.	المادة التي لا يمكن تجزئتها بطرائق كيميائية إلى مواد أبسط منها	
(أ)	العنصر	(ب) الذرة
(ج) المركب		
٢.	أي العناصر التالية أكثر شيوعاً في القشرة الأرضية	
(أ)	الأكسجين	(ب) الكربون
(ج) الحديد		
٣.	الخصائص المميزة لأشباه الفلزات أنها	
(أ)	شبه موصلة للتيار الكهربائي والحرارة.	(ب) موصلة للتيار الكهربائي والحرارة
(ج) عازلة للتيار الكهربائي والحرارة.		
٤.	يسمى التغير الذي يحدث في حجم الجسم عندما يكتسب حرارة	
(أ)	التمدد الحراري	(ب) التقلص الحراري
(ج) التبخر		
٥.	أي مما يأتي ليس من علامات حدوث التفاعل الكيميائي	
(أ)	طفو الجسم	(ب) تغير اللون
(ج) تصاعد الغازات		

نموذج الإجابة

اختبار مادة : العلوم (الفترة الثانية)	الصف : الخامس	الفصل الدراسي : الثاني لعام هـ
الاسم:	الدرجة	معلمة المادة: التوقيع :
	٢٠	

السؤال الأول: ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أما العبارة الخاطئة :

م	العبارة	الإجابة
١.	الذرة جزء من العنصر والعنصر جزء من المادة	√
٢.	السليكون من أشباه الموصلات	√
٣.	يعمل مقياس الحرارة على مبدأ التمدد الحراري والانكماش الحراري:	√
٤.	السكر يعد من المواد الناتجة في معادلة البناء الضوئي	√
٥.	تصنف العناصر في الجدول الدوري إلى فلزات ولافلزات فقط	X

السؤال الثاني: اختر الإجابة الصحيحة:

١.	المادة التي لا يمكن تجزئتها بطرائق كيميائية إلى مواد أبسط منها	(أ) العنصر	(ب) الذرة	(ج) المركب
٢.	أي العناصر التالية أكثر شيوعاً في القشرة الأرضية	(أ) الأكسجين	(ب) الكربون	(ج) الحديد
٣.	الخصائص المميزة لأشباه الفلزات أنها	(أ) شبه موصلة للتيار الكهربائي والحرارة.	(ب) موصلة للتيار الكهربائي والحرارة	(ج) عازلة للتيار الكهربائي والحرارة.
٤.	يسمى التغير الذي يحدث في حجم الجسم عندما يكتسب حرارة	(أ) التمدد الحراري	(ب) التقلص الحراري	(ج) التبخر
٥.	أي مما يأتي ليس من علامات حدوث التفاعل الكيميائي	(أ) طفو الجسم	(ب) تغير اللون	(ج) تصاعد الغازات

س ١: اختاري الإجابة الصحيحة:

٥

١ - القوة المبذولة لتحريك جسم ما مسافة معينة هي:

الشغل	الحركة	السرعة
-------	--------	--------

٢ - القوة التي تبذلها عند استعمال الآلة البسيطة (القوة المبذولة) تسمى:

القوة	الجهد	الحركة
-------	-------	--------

٣ - أداة تستخدم لتغيير مقدار القوة اللازمة واتجاهها أو مسافتها لإنجاز الشغل

الآلة المركبة	الرافعة	الآلة البسيطة
---------------	---------	---------------

٤ - عند الضغط على نابض (زنبرك) فإن شغلاً يبذل عليه أي تنتقل إليه طاقة وتُخزن فيه في صورة:

طاقة حركية	طاقة سكون	طاقة وضع
------------	-----------	----------

٥ - عندما نجمع آلتين أو أكثر من الآلات البسيطة معاً نحصل على:

آلة مركبة	آلة معقدة	آلات بسيطة
-----------	-----------	------------

٥

س ٢: ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة من العبارات التالية:

١-	إنجاز شغل على جسم يزيد من طاقة ذلك الجسم.	()
٢-	يقاس كل من الشغل والطاقة بوحدة النيوتن.	()
٣-	في المولد الكهربائي تتحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة حركية..	()
٤-	يساعد التزييت على زيادة الفائدة الآلية عن طريق تقليل الاحتكاك.	()
٥-	أثناء سقوط كرة من ارتفاع ما فإنها تكتسب طاقة سكون.	()



س٣: أكتبى الكلمة المناسبة من الكلمات التالية فى الفراغ المناسب:

الفرن الكهربائى	الآلة البسيطة	البرغى	المذىاع	قانون حفظ الطاقة
-----------------	---------------	--------	---------	------------------

١-	أداة تستخدم لتغيير مقدار القوة واتجاهها أو مسافتها لإنجاز الشغل هي
٢-	من الأمثلة على تحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة صوتية.....
٣-	الطاقة لا تفنى ولا تستحدث من العدم، ولكنها تتحول من شكل لآخر يعرف هذا بـ
٤-	السطح المائل الذى يلتف حول الاسطوانة هو
٥-	من الأمثلة على تحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة حرارية



س٤: ضعى الرقم المناسب من القائمة (أ) أمام ما يناسبها من القائمة (ب)

م	أ	الرقم المناسب	ب
١	المقدرة على إنجاز شغل		طاقة الوضع
٢	قوة تنتجها الآلة البسيطة		البكرة
٣	الطاقة المخزنة فى الجسم عند ارتفاع معين		الطاقة
٤	من الآلات المركبة		المقاومة
٥	من الآلات البسيطة		المقص

نموذج الاجابة



س ١: اختاري الإجابة الصحيحة:

١ - القوة المبذولة لتحريك جسم ما مسافة معينة هي:

الشغل	الحركة	السرعة
-------	--------	--------

٢ - القوة التي تبذلها عند استعمال الآلة البسيطة (القوة المبذولة) تسمى:

القوة	الجهد	الحركة
-------	-------	--------

٣ - أداة تستخدم لتغيير مقدار القوة اللازمة واتجاهها أو مسافتها لإتجاز الشغل

الآلة المركبة	الرافعة	الآلة البسيطة
---------------	---------	---------------

٤ - عند الضغط على نابض (زنبرك) فإن شغلا يبذل عليه اي تنتقل إليه طاقة وتخزن فيه في صورة:

طاقة حركية	طاقة سكون	طاقة وضع
------------	-----------	----------

٥ - عندما نجمع آتين أو أكثر من الآلات البسيطة معا نحصل على:

آلة مركبة	آلة معقدة	آلات بسيطة
-----------	-----------	------------

س ٢: ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة من العبارات التالية:

١-	إنجاز شغل على جسم يزيد من طاقة ذلك الجسم.	(✓)
٢-	يقاس كل من الشغل والطاقة بوحدة النيوتن.	(X)
٣-	في المولد الكهربائي تتحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة حركية.	(X)
٤-	يساعد التزييت على زيادة الفائدة الآلية عن طريق تقليل الاحتكاك.	(✓)
٥-	أثناء سقوط كرة من ارتفاع ما فإنها تكتسب طاقة سكون.	(X)



اقلبي الصفحة



س٣: أكتبى الكلمة المناسبة من الكلمات التالية فى الفراغ المناسب:

الفرن الكهربائى	الآلة البسيطة	البرغى	المذىاع	قانون حفظ الطاقة
-----------------	---------------	--------	---------	------------------

١-	أداة تستخدم لتغيير مقدار القوة واتجاهها أو مسافتها لإنجاز الشغل هي الآلة البسيطة
٢-	من الأمثلة على تحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة صوتية..... المذىاع
٣-	الطاقة لا تفنى ولا تستحدث من العدم، ولكنها تتحول من شكل لآخر يعرف هذا بـ قانون حفظ الطاقة
٤-	السطح المائل الذى يلتف حول الاسطوانة هو البرغى
٥-	من الأمثلة على تحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة حرارية الفرن الكهربائى



س٤: ضعى الرقم المناسب من القائمة (أ) أمام ما يناسبها من القائمة (ب)

م	أ	الرقم المناسب	ب
١	المقدرة على إنجاز شغل	٣	طاقة الوضع
٢	قوة تنتجها الآلة البسيطة	٤	البكرة
٣	الطاقة المخزنة فى الجسم عند ارتفاع معين	١	الطاقة
٤	من الآلات المركبة	٢	المقاومة
٥	من الآلات البسيطة	٥	المقص

اختبار الفصل العاشر - مادة العلوم - الصف الخامس الفصل الدراسي الثاني

أفكر....أحلل...ثم اجيب

٢٠

الصف /

الاسم /

ضع-ي المصطلح المناسب أمام العبارة المناسبة فيما يأتي :

[التغير الفيزيائي-الانكماش الحراري- المركب- التغير الكيميائي-الرواسب-الصدأ]

١-..... تغير في حجم المادة أو شكلها أو حالتها دون التغير في تركيبها .

٢-.....نقصان حجم المادة نتيجة تغير درجة حرارتها.

٣-.....مادة نقية تتألف من اتحاد عنصرين أو أكثر .

٤-.....مركب يتكون نتيجة اتحاد الحديد مع الأكسجين.

٥-.....يحدث عندما ترتبط الذرات لإنتاج مواد جديدة .

٦-.....مادة صلبة تتكون نتيجة التفاعل الكيميائي بين مكونات محلولين مختلفين

اختار-ي الإجابة الصحيحة :

١-ما الحالة التي لها طاقة أعلى ؟

أ-الصلبة ب-السائلة ج-الغازية

٢-ما الذي يحدث عند ارتفاع درجة حرارة جسم ما ؟

أ-ينكمش ب- يتمدد ج-يتجمد

٣-ما المركب الذي يشوه الفلز؟

أ-ثاني أكسيد الكربون ب-الحمض ج-أكسيد الفلز

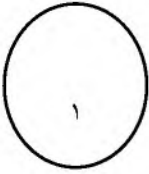
٤-أي التغيرات التالية تغير كيميائي

أ-انصهار الجليد ب-حرق الخشب ج-ذوبان الملح

صل-ي من المجموعة [أ] ما يناسب المجموعة [ب] بوضع الرقم أمام العبارة التي تناسبه؟

المجموعة [أ]	الإجابة	المجموعة [ب]
١.التسامي .	[]	هي الدرجة التي تبدأ فيها المادة الصلبة التحول إلى سائل .
٢.درجة الانصهار.	[]	هي حالة الحركة لجزيئات المادة الصلبة .
٣.التمدد الحراري	[]	تحول المادة من الحالة الصلبة مباشرة للحالة الغازية .
٤-درجة التجمد	[]	زيادة حجم المادة نتيجة تغير درجة حرارتها .
	[]	درجة الحرارة التي تبدأ عندها المادة في التجمد.

صح أم خطأ/

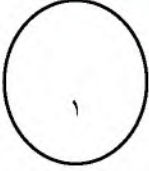


١-درجتا التجمد و الانصهار متساويتين للمادة نفسها ().

٢-في الحالة السائلة تتحرك جزيئات المادة حركة اهتزازية ().



من خلال الصورة أمامك وضح-ي بالرموز معادلة تكون الماء؟

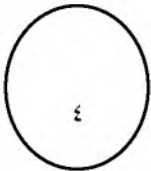


--

ما الدليل على حدوث تفاعل كيميائي في الصور التي أمامك؟



--	--	--	--



موقع
حلول كتيبي

نموذج الاجابة

ضع-ي المصطلح المناسب أمام العبارة

[التغير الفيزيائي-الانكماش الحراري- المركب- التغير الكيميائي-الرواسب-الصدأ]

- ١-...التغير الفيزيائي... تغير في حجم المادة أو شكلها أو حالتها دون التغير في تركيبها .
- ٢-...الانكماش الحراري.....نقصان حجم المادة نتيجة تغير درجة حرارتها.
- ٣-...المركب.....مادة نقية تتألف من اتحاد عنصرين أو أكثر .
- ٤-...الصدأ.....مركب يتكون نتيجة اتحاد الحديد مع الأكسجين.
- ٥-...التغير الكيميائي.....يحدث عندما ترتبط الذرات لإنتاج مواد جديدة .
- ٦-...الرواسب.....مادة صلبة تتكون نتيجة التفاعل الكيميائي بين مكونات محلولين مختلفين

اختار-ي الإجابة الصحيحة :

١-ما الحالة التي لها طاقة أعلى ؟		
أ-الصلبة	ب-السائلة	ج-الغازية
٢-ما الذي يحدث عند ارتفاع درجة حرارة جسم ما ؟		
أ-ينكمش	ب- يتمدد	ج -يتجمد
ما المركب الذي يشوه الفلز؟		
أ-ثاني أكسيد الكربون	ب-الحمض	ج-أكسيد الفلز
أي التغيرات التالية تغير كيميائي؟		
أ-انصهار الجليد	ب-حرق الخشب	ج-ذوبان الملح

صل-ي من المجموعة [أ] ما يناسب المجموعة [ب] بوضع الرقم أمام العبارة التي تناسبه؟

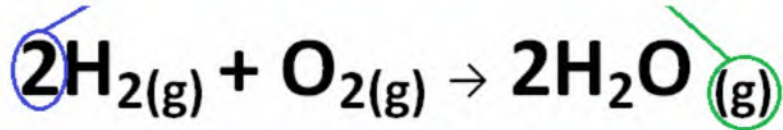
المجموعة [أ]	الإجابة	المجموعة [ب]
١.التسامي .	[٢]	هي الدرجة التي تبدأ فيها المادة الصلبة التحول إلى سائل .
٢.درجة الانصهار.	[]	هي حالة الحركة لجزيئات المادة الصلبة .
٣.التمدد الحراري	[١]	تحول المادة من الحالة الصلبة مباشرة للحالة الغازية .
٤-درجة التجمد	[٢]	زيادة حجم المادة نتيجة تغير درجة حرارتها .
	[٤]	درجة الحرارة التي تبدأ عندها المادة في التجمد.

صح أم خطأ/

- ١-درجتا التجمد و الانصهار متساويتين للمادة نفسها (صح) .
- ٢-في الحالة السائلة تتحرك جزيئات المادة حركة اهتزازية (خطأ) .
- ٣-المواد المتفاعلة هي المواد الأصلية التي توجد قبل بدء التفاعل (صح) .



من خلال الصورة أمامك وضح-ي بالرموز معادلة تكون الماء؟



المتفاعلات

النواتج

$2\text{H}_2\text{O}$
جزيئين ماء



O_2
جزيء أكسجين



2H_2
جزيئين هيدروجين

أو

ما الدليل على حدوث تفاعل كيميائي في الصور التي أمامك؟



تغير لون-رائحة

إزالة بريق

تصاعد غازات

تحرير طاقة

أكمل-ي خريطة المفاهيم الآتية؟

مؤشرات
حدوث تفاعل
كيميائي

إزالة البريق

تكوين
رواسب

تصاعد
غازات

تغير اللون

تحرير طاقة

العلوم	المادة:	بسم الله الرحمن الرحيم	
اختبار الفترة الثانية	الاختبار:		
الخامس	الصف:		
٤٥ دقيقة	الزمن:		
الثاني	الفئة:		

٢٠

اسم الطالب/ة: الفصل:

(٦ درجات)

السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة:



١	ما المصطلح الذي يطلق على تحول المادة الصلبة مباشرة إلى الحالة الغازية دون أن تمر بالحالة السائلة؟	(أ) الانصهار	(ب) التجمد	(ج) التسامي	(د) التكثف
٢	ما الذي يحدث لحجم معظم المواد عندما ترتفع درجة حرارتها وتزداد حركة جزيئاتها؟	(أ) يتقلص	(ب) يتمدد	(ج) يتجمد	(د) يتكثف
٣	ما المصطلح العلمي للمادة النقية التي تتألف من اتحاد عنصرين أو أكثر؟	(أ) المخلوط	(ب) العنصر	(ج) المركب	(د) السبيكة
٤	ما هي أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاته؟	(أ) الجزيء	(ب) المركب	(ج) الذرة	(د) الخليط
٥	أي من الجسيمات التالية يوجد داخل نواة الذرة ويحمل شحنة موجبة؟	(أ) الإلكترونات	(ب) البروتونات	(ج) النيوترونات	(د) الجزيئات
٦	ما المادة النقية التي لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر عن طريق التفاعلات الكيميائية؟	(أ) العنصر	(ب) المركب	(ج) المخلوط	(د) السبيكة



(٦ درجات)

السؤال الثاني: اكمل/ي الفراغات بما يناسبها:

البناء الضوئي	الالكتروليتات	أشباه فلزات	تغير فيزيائي	التمدد الحراري	مواد ناتجة
---------------	---------------	-------------	--------------	----------------	------------

١	١. التغير الذي ينتج عن تغير شكل الجسم دون تغير نوع المادة المكونة له يسمى
٢	٢. زيادة حجم المادة نتيجة الارتفاع في درجة حرارتها تسمى
٣	٣. المواد التي تتكون نتيجة التغير الكيميائي تسمى
٤	٤. العملية التي تستعملها النباتات لإنتاج الغذاء وتعد تفاعلاً كيميائياً مهماً هي عملية
٥	٥. تسمى المواد التي لها صفات مشتركة مع الفلزات واللافلزات بـ
٦	٦. الجسيمات سالبة الشحنة التي تدور حول النواة تسمى

اسم الطالب :

الصف : ٥ /

اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف الخامس الفصل الدراسي الثاني لعام ١٤٠٥ هـ

السؤال الأول : ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة، وعلامة (x) أمام العبارة الخاطئة ؟

٤

١	العنصر مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى أجزاء أبسط منها .	()
٢	يعتبر السليكون من الفلزات .	()
٣	الانكماش الحراري هو نقصان حجم المادة نتيجة التغير في درجات الحرارة .	()
٤	التسامي تحول المادة من الصلب إلى الغاز مباشرة دون المرور بالحالة السائلة .	()

السؤال الثاني : أكتب الإجابة الصحيحة من المجموعة (أ) أمام ما يناسبها من المجموعة (ب) ؟

٤

المجموعة (أ)	المجموعة (ب)
١ درجة الانصهار	جسيمات موجبة الشحنة توجد داخل النواة
٢ اللافلزات	المواد الأصلية التي توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي
٣ المواد المتفاعلة	عناصر ليس لها رنين و قابلة للكسر
٤ الجزيء	هي الدرجة التي تبدأ عندها المادة بالانصهار
٥ البروتونات	

السؤال الثالث : أجب عن الأسئلة التالية من خلال الصورة ؟

٢

Periodic Table of Elements showing groups 1 through 18 and the Lanthanide and Actinide series.

- ١- يسمى الشكل المجاور ؟
- ٢- صممه العالم ؟
- ٣- عدد العناصر الطبيعية ؟
- ٤- أين تقع الفلزات ؟

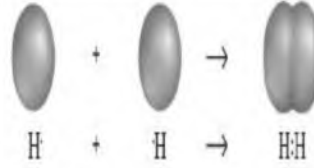
السؤال الرابع : أكمل الفراغات التالية بالكلمة المناسبة ؟

٤

درجة الغليان - التغير الفيزيائي - قانون حفظ الكتلة - المركب - الذرة

- ١- كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة .
- ٢- أصغر وحدة في العنصر و تحمل صفاته .
- ٣- مادة نقية تتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر .
- ٤- تغير في شكل المادة أو حالتها لا ينتج عنه مواد جديدة .

١- يمثل الشكل المجاور .



أ (الذرة

ب (النواة

ج (الجزيء

٢- يستخدم النحاس في .



أ (الزينة

ب (توصيل الكهرباء

ج (التعقيم

٣- يمثل الشكل المجاور



أ (تجمد

ب (تمدد حراري

ج (انكماش حراري

٤- جسيمات المادة في الصورة .



أ (غاز

ب (سائل

ج (صلب

٥- علامة التغير الكيميائي .

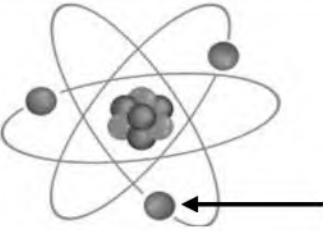


أ (تغير اللون

ب (انبعاث الغازات

ج (الترسيب

٦- يشير السهم إلى .



أ (الالكترونات

ب (نواة الذرة

ج (النيوترونات

” انتهت الأسئلة ”

مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

اختبار الفترة الثانية مادة العلوم للصف الخامس الفصل الدراسي الثاني لعام هـ

السؤال الأول:

أ) اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

- أي مما يلي يدور حول نواة الذرة ؟

أ- الجزيء

ب- البروتون

ج- النيوترون

د- الإلكترون

٢- ما التصنيف الأفضل للمادة

أو للمواد التي تكون قطعة النقد المبينة في الشكل أدناه ؟



أ- فلز

ب- جزيء

ج- شبه فلز

د - لافلز

٣ - أي مما يلي يحمل شحنة موجبة ؟

أ- الجزيء

ب- البروتون

ج- النيوترون

د- الإلكترون

٤ / يمثل الشكل التالي توزيع العناصر في



أ - القشرة الأرضية

ب - الغلاف الجوي للأرض

ج - أجسام الكائنات الحية

د - مياه المحيط

٥ / ما الحالة التي تكون لها أعلى طاقة؟

أ - صلبة

ب - سائلة

ج - غازية

د - منصهرة

٦ / ما الذي يحدث عند ارتفاع درجة حرارة جسم ما ؟

أ - تمدد

ب - انكماش

ج - تكثف

د - تجمد

٧ / أي التغيرات التالية تغير كيميائي ؟

أ - انصهار الجليد

ب - ذوبان الملح

ج - حرق الخشب

د - هطول المطر

٨ / ما المركب الذي يشوه الفلز ؟

أ - ثاني أكسيد الكربون

ب - السكر

ج - الحمض

د - أكسيد الفلز

٩ / تغير حالة المادة من الحالة الصلبة الى الحالة الغازية مباشرة يسمى

أ - التبخر

ب - التسامي

ج - التكثف

د - الانصهار

١٠ / أي من العناصر التالية تعد الأكثر في الجدول الدوري ؟

أ - الفلزات

ب - اللافلزات

ج - أشباه الفلزات

د - العناصر المصنعة

السؤال الثاني :

ب) ضعي كلمة صح أو خطأ أمام العبارات التالية :

- ١ / توجد جميع الفلزات في الحالة السائلة ماعدا البروم فهو غاز . ()
٢ / العنصر مادة نقية لا يمكن تجزئتها الى مواد أصغر . ()
٣ / يستعمل الحديد في صناعة هياكل السيارات لقوته. ()
٤ / التغير الفيزيائي ينتج عن تغير شكل الجسم دون تغير نوع المادة . ()
٥ / المواد الناتجة هي المواد الأصلية التي توجد قبل بدأ التفاعل . ()

السؤال الثالث :

أ) علي بعض الفلزات يستعملها الأطباء ويثبتونها داخل جسم المصابين كما في الأسنان والعظام مثل الذهب والفضة والتيتانيوم ؟

ب) عددي بعض مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي :

١ /

٢ /

ج) في الجدول الموضح أدناه قارني بين الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات من حيث :

المطلوب	الفلزات	اللافلزات	أشباه الفلزات
توصيل الحرارة والكهرباء			
مثال			

انتهت الأسئلة

معلمة المادة / سعدى الزهراني

تمنيتي لكن بالنجاح والتوفيق

الاسم /

التاريخ /

١- اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي:

١	تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة الغازية دون المرور بالحالة السائلة
	(أ) الانصهار (ب) التسامي (ج) التجمد (د) التكثف
٢	ارتباط الذرات معاً لإنتاج مواد جديدة تختلف في صفاتها عن صفات المواد الأصلية المكونة لها
	(أ) المواد الناتجة (ب) تغير فيزيائي (ج) الصدا (د) تغير كيميائي
٣	مثال على المركبات
	(أ) كلوريد الصوديوم (ب) الكلور (ج) الصوديوم (د) الحديد
٤	زيادة حجم المادة نتيجة التغير في درجات الحرارة
	(أ) الانكماش الحراري (ب) درجة التجمد (ج) التمدد الحراري (د) درجة الانصهار
٥	الدرجة التي تبدأ عندها المادة في الغليان تسمى
	(أ) درجة الغليان (ب) درجة التجمد (ج) درجة الانصهار (د) درجة التكثف

٢- ضع علامة صح أو خطأ أمام العبارات التالية مع تصحيح الخطأ:

	صح ام خطأ	التصحيح
١		تكون حركة الجزيئات في الحالة الصلبة هي الأسرع من الحالة الغازية والسائلة
٢		التشوية وإزالة البريق من مؤشرات حدوث التغير الفيزيائي
٣		كثافة الماء أقل من كثافة الجليد
٤		المواد الناتجة هي المواد الأصلية التي توجد قبل بدء التفاعل
٥		تستعمل التفاعلات الكيميائية في المركبات الفضائية

المعلمة/ خديجة العمري

اسم الطالبة :
اليوم :
التاريخ : / هـ

اختبار مادة العلوم للصف الخامس الشهر الفصل الدراسي الثاني لعام هـ

8

السؤال الأول / أملني الجدول التالي بالمصطلح العلمي الذي تدل عليه العبارات التالية
الانكماش الحراري - المادة - العنصر - الذرة

المصطلح العلمي	العبرة
	مادة لا يمكن تجزئتها الى مواد ابسط عن طريق التفاعلات الكيميائية
	أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاته
	أي شي له كتله ويشغل حيزا
	نقصان في حجم المادة بسبب التغير في درجة الحرارة

السؤال الثاني / ضعي كلمة صح أو خطأ أمام العبارات الآتية

3

()

1- توجد جميع الفلزات في الحالة السائلة ماعدا البروم فهو سائل.

()

2- تعمل اللافلزات مثل البلاستيك على عزل اسلاك الكهرباء.

()

3- يعبر عن جزيء الأكسجين بالصيغة الكيميائية .

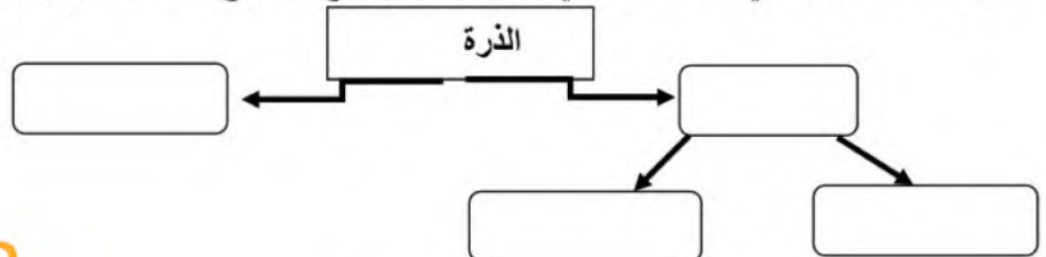
السؤال الثالث / اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي

4

1	درجة الحرارة التي تبدأ عندها المادة في التحول إلى الحالة الصلبة
	(أ) درجة الانصهار (ب) درجة التجمد (ج) درجة الغليان
2	تغير في شكل المادة دون تغير نوع المادة
	(أ) تغير كيميائي (ب) تغير فيزيائي (ج) تغير حالة المادة
3	عناصر غير نشطة كيميا تسمى الغازات النبيلة منها الهليوم والنيون
	(أ) الغازات الخاملة (ب) أشباه الفلزات (ج) الفلزات
4	تحول المادة من الحالة الصلبة مباشرة للحالة الغازية
	(أ) التبخر (ب) التسامي (ج) التكثف

السؤال الثالث / اكملني المخطط التالي لمكونات الذرة مع توضيح الشحنات والرموز كما تعلمني

5



انتهت الأسئلة