تم تحميل وعرض المادة من

موقع حلول كتبي

المدرسة أونلاين

موقع
حلول كتبي

https://hululkitab.co

EXPLORE IT ON AppGallery

GET IT ON Google Play

Download on the App Store

للعودة إلى الموقع إبحث في قوقل عن : موقع حلول كتبي

موقع حلول كتبي المدرسة /		المـادة:	العـلـوم
		الصـف:	الخامس الابتدائي
		التاريخ:	/ / ١٤٤٧ هـ
		الزمـن:	ساعة
		اليوم :	.....

اختبـــار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف الخامس الابتدائي الفترة الدراسية الثانية (١٤٤٧ 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	النيتروجين
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	الاكسجين	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 والناتجة بـ:							
	أ	المعادلة الكيميائية	ب	التعادل الكيميائي	ج	الرمز الكيميائي	د	الخاصية الكيميائية
٨	يمثل الشكل التالي أجزاء الذرة وشحنة كل جزء. أدرس الشكل وأجيب أي مما يلي يدور حول النواة ؟							
	أ	الإلكترون	ب	النيوترون	ج	الجزيء	د	البروتون
٩	أي من العناصر التالية تعد الأكثر في الجدول الدوري ؟							
	أ	اللافلزات	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

تابع الأسئلة في الصفحة التالية

* السؤال الثاني :-

١٠	

أ) ضع/ي علامة (✔) مقابل العبارة الصحيحة وعلامة (✘) مقابل العبارة غير الصحيحة : ـــ/٥

م	العبـــارة	العلامة المناسبة
١	ترتب العناصر في الجدول الدوري في صفوف تسمى دورات .	(✔)
٢	الهيدروجين والهيليوم أكثر العناصر انتشارًا في الفضاء.	(✔)
٣	عندما تفقد المادة حرارتها تزداد سرعة حركة الجسيمات وتبدأ المادة في التجمع.	(✘)
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 :- ـــ/٥

(التغير الكيميائي – التغير الفيزيائي – الصدأ – 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	..... الصدأ	المادة التي تتكون من اتحاد الحديد مع الأكسجين.

****

****

انتهت الأسئلة

مع دعواتي لك بالتفوق والنجاح

معلم/ة المادة / أ.

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بمنطقة..... المدرسة الابتدائية	موقع حلول كتبي	٢٠

★ ((اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف الخامس الابتدائي الفترة الدراسية الثانية ١٤٤٧)) ★

الاسم :.....	الفصل :.....

★ * السؤال الأول : اختار/ي الإجابة الصحيحة : (٦ درجات)

١- الدرجة التي تبدأ عندها المادة بالغليان تسمى .....

الانصهار	التجمد	الغليان	التمدد

٢- يسمى أصغر جزء في العنصر ويحمل صفاته .....

العنصر	الذرة	الجز ئ	المركب

٣- أي المواد التالية من أشباه الفلزات :

النحاس	الحديد	البورون	النيتروجين 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	الجزيئات	العدد الذري

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

١-	أشباه الفلزات تجمع بين صفات الفلزات واللافلزات .	( )
٢-	من صفات اللافلزات : اللمعان - 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 .	( )

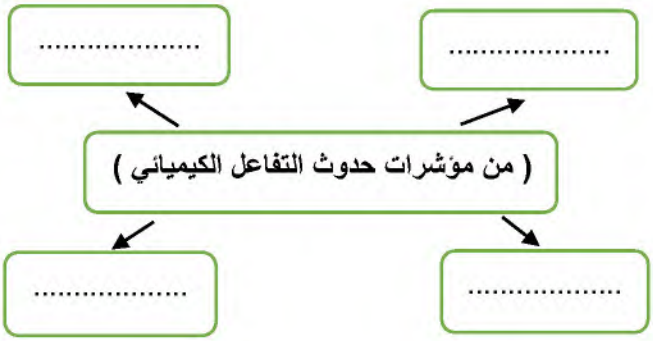
* السؤال الثالث : اكمل / ى الفراغات بما يناسبها : (٥ درجات)

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 /ى ما يلي :

أ) (٣ درجات)



ب)

تحمل البروتونات شحنات ..... | تحمل الإلكترونات شحنات .....

طالبتي *

(العلم هو الطريق الوحيد الموصل لخيري الدنيا والآخرة ..... أنت على الطريق)

معلمتك / وداد الحربي.

نموذج الاجابة

٢٠		المدرسة الابتدائية .....

★ ((اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف الخامس الابتدائي الفترة الدراسية الثانية ١٤٤٧)) ★

الاسم :.....((نموذج إجابة)).....	الفصل :.....

* السؤال الأول : اختار/ي الإجابة الصحيحة : (٦ درجات)

١- الدرجة التي تبدأ عندها المادة بالغليان تسمى .....

الانصهار	التجمد	الغليان	التمدد

٢- يسمى أصغر جزء في العنصر ويحمل صفاته .....

العنصر	الذرة	الجز ئ	المركب

٣- أي المواد التالية من أشباه الفلزات :

النحاس	الحديد	البورون	النيتروجين 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	الجزيئات	العدد الذري

* السؤال الثاني : ضع /ى علامة (√) أو (×) أمام العبارات التالية : (٦ درجات)

١-	أشباه الفلزات تجمع بين صفات الفلزات واللافلزات .	(صح)
٢-	من صفات اللافلزات : اللمعان - 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)

*** السؤال الثالث : اكمل / ى الفراغات بما يناسبها :** (٥ درجات)

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 .

*** السؤال الرابع : اكمل /ى ما يلي :** (٣ درجات)

أ)

ب)

تحمل البروتونات شحنات ....موجبة.....

تحمل الإلكترونات شحنات ...سالبة .....

طالبتي *

(العلم هو الطريق الوحيد الموصل لخيري الدنيا والآخرة ..... أنت على الطريق)

معلمتك / وداد الحربي.

المملكة العربية السعودية

إدارة تعليم منطقة .....

مدرسة .....

اليوم: .....

التاريخ: / / ١٤٤٧هـ

موقع حلول كتبي

٢٠

اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني مادة العلوم للصف الخامس ابتدائي للعام الدراسي ١٤٤٧هـ

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	الجزيء	ب	البروتون	ج	النيترون	د	الالكترون
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

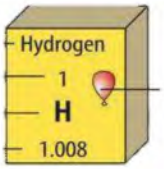
	١. تصاعد الغازات دلالة واضحة على التغير الكيميائي.
	٢. البروتون يحمل شحنة موجبة.
	٣. الفلزات قابلة للطرق والسحب.
	٤. المادة الكيميائية التي تنتج عن تفاعل كيميائي تسمى مادة متفاعلة.
	٥. يستخدم الكلور للقضاء على البكتيريا.

السؤال الثالث: اضع المصطلحات التالية في مكانها المناسب

المركب	التغير الكيميائي	التغير الفيزيائي	الالكترونات	القابلية للطرق والسحب	الجزيء

١.	قابلية المادة للتشكيل بأشكال مختلفة دون تكسر مكوناتها.
٢.	مادة تتألف من اتحاد عنصرين او اكثر.
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



حالة المادة للعنصر .....

رمز العنصر .....

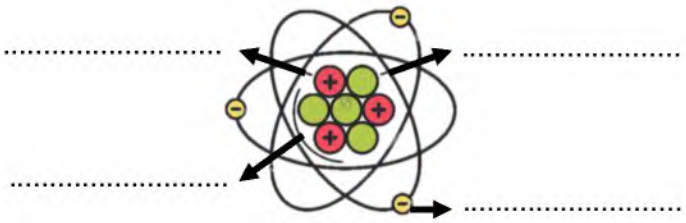
العدد الذري للعنصر .....

المواد المتفاعلة .....

المواد الناتجة .....

أضع الكلمات التالية في مكانها المناسب

النواة
الكترون
بروتون
نيوترون



....

....

يمثل النموذج في الاعلى نموذج .....

"ليس العلم ما حُفِظَ، إنما العلم ما نَفَعَ"

انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
المعلمة: أمل الزهراني

المملكة العربية السعودية

إدارة تعليم منطقة .....

مدرسة .....

اليوم: .....

التاريخ: / / ١٤٤٧هـ

نموذج الاجابة

اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني مادة **العلوم** للصف الخامس ابتدائي للعام الدراسي ١٤٤٧ هـ

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	الجزيء	ب	البروتون	ج	النيترون	د	الالكترون
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

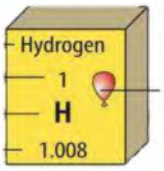
١. تصاعد الغازات دلالة واضحة على التغير الكيميائي.	✓
٢. البروتون يحمل شحنة موجبة.	✓
٣. الفلزات قابلة للطرق والسحب.	✓
٤. المادة الكيميائية التي تنتج عن تفاعل كيميائي تسمى مادة متفاعلة.	✗
٥. يستخدم الكلور للقضاء على البكتيريا.	✓

السؤال الثالث: اضع المصطلحات التالية في مكانها المناسب

المركب	التغير الكيميائي	التغير الفيزيائي	الالكترونات	القابلية للطرق والسحب	الجزيء

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

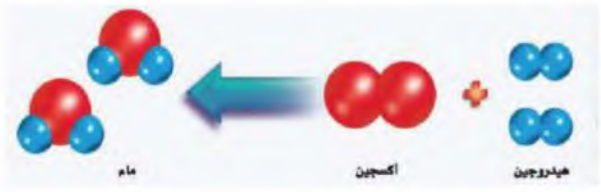
السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها



حالة المادة للعنصر غازية

رمز العنصر H

العدد الذري للعنصر ١

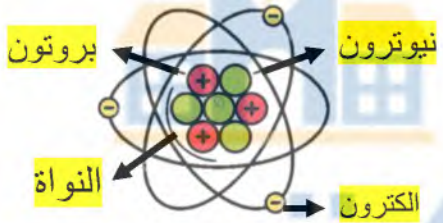


المواد المتفاعلة هيدروجين + اكسجين

المواد الناتجة ماء

أضع الكلمات التالية في مكانها المناسب

النواة
الكترون
بروتون
نيوترون



يمثل النموذج في الاعلى نموذج الذرة

"ليس العلم ما حُفِظَ،
إنما العلم ما نَفَعَ"

انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
المعلمة: أمل الزهراني

المملكة العربية السعودية الإدارة العامة للتعليم بمنطقة ..... مدرسة	اختبار الفترة الثانية - مادة العلوم الصف الخامس الابتدائي الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧ هـ	اسم الطالبة: ..... الصـــف: ..... التـــاريخ: ..... الزمـــن: .....

السؤال الأول: أجيبي عن الأسئلة الآتية: **(١٠درجات)**

أ. اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي: **(٥درجات)**

١. أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاته:

أ	العنصر	ب	الجزيء	جـ	الذرة

٢. أكثر أشباه الفلزات شيوعاً في الطبيعة عنصر:

أ	الجرمانيوم	ب	البورون	جـ	السليكون

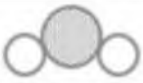
٣. لاحظ قطرات الماء الظاهرة على السطح الخارجي للكأس، كيف تكونت هذه القطرات:

أ	تجمد الماء في الكأس	ب	بخار الماء فقد حرارة وتكاثف على سطح الكأس	جـ	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	جـ	الصوديوم

٥. الشكل الذي يمثل جزيء العنصر فيما يلي:

أ		ب		جـ	

ب. ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (×) أمام العبارة الخطأ: **(٥درجات)**

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. ( )

السؤال الثاني: أجيبي عن الأسئلة الآتية: **(١٠درجات)**

أ. أكتبي المفهوم العلمي في الفراغ {التسامي – درجة الغليان – الجزيء – شبه موصل – المركب}: **(٥درجات)**

١. (.....) جسيم يتكون من ارتباط ذرتين أو أكثر.

٢. (.....) مادة أقل كفاءة من الفلزات في نقل التيار الكهربائي والحرارة.

٣. (.....) درجة الحرارة التي تبدأ المادة عندها في الغليان.

٤. (.....) تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة الغازية مباشرة دون المرور بالحالة السائلة.

٥. (.....) مادة تنتج عن اتحاد كيميائي بين عنصرين أو أكثر، وتختلف خصائصه عن خصائص العناصر المكونة له.

ب. عللي لما يأتي: **(٣درجات)**

١. صناعة أواني طهي الطعام من الألومنيوم.

السبب: _____.

٢. تعتبر الذرات متعادلة كهربائياً.

السبب: _____.

٣. يستخدم الذهب في صناعة الحلي والمجوهرات.

السبب: _____.

جـ. قارني بين الفلزات واللافلزات فيما يلي: **(درجتان)**

وجه المقارنة	الفلزات	اللافلزات
التوصيل للكهرباء		
القابلية للطرق والسحب		

انتهت الأسئلة ،،،،،،تمنياتي للجميع بالتوفيق

معلمة المادة:

نموذج الاجابة

المملكة العربية السعودية موقع حلول كتبي	اختبار الفترة الثانية - مادة العلوم الصف الخامس الابتدائي الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧ هـ	اسم الطالبة: ..... الصـــف: ..... التـــاريخ: ..... الزمـــن: .....

السؤال الأول: أجيبي عن الأسئلة الآتية: **(١٠درجات)**

أ. اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي: **(٥درجات)**

١. أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاته:

أ	العنصر	ب	الجزيء	جـ	الذرة

٢. أكثر أشباه الفلزات شيوعاً في الطبيعة عنصر:

أ	الجرمانيوم	ب	البورون	جـ	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	جـ	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	جـ	الصوديوم

٥. الشكل الذي يمثل جزيء العنصر فيما يلي:

أ		ب		جـ	

ب. ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (×) أمام العبارة الخطأ: **(٥درجات)**

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. (✓)

السؤال الثاني: أجيبي عن الأسئلة الآتية: **(١٠درجات)**

أ. أكتبي المفهوم العلمي في الفراغ {التسامي – درجة الغليان – الجزيء – شبه موصل – المركب}: **(٥درجات)**

١. (الجزيء) جسيم يتكون من ارتباط ذرتين أو أكثر.

٢. (شبه موصل) مادة أقل كفاءة من الفلزات في نقل التيار الكهربائي والحرارة.

٣. (درجة الغليان) درجة الحرارة التي تبدأ المادة عندها في الغليان.

٤. (التسامي) تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة الغازية مباشرة دون المرور بالحالة السائلة.

٥. (المركب) مادة تنتج عن اتحاد كيميائي بين عنصرين أو أكثر، وتختلف خصائصه عن خصائص العناصر المكونة له.

ب. علل لما يأتي: **(٣درجات)**

١. **صناعة أواني طهي الطعام من الألومنيوم.**

السبب: لأنه جيد التوصيل للحرارة.

٢. **تعتبر الذرات متعادلة كهربائياً.**

السبب: لأن عدد البروتونات الموجبة يساوي عدد الإلكترونات السالبة.

٣. **يستخدم الذهب في صناعة الحلي والمجوهرات.**

السبب: لأنه من الفلزات التي تتميز بقابليتها للطرق والسحب والتشكيل.

جـ. قارني بين الفلزات واللافلزات فيما يلي: **(درجتان)**

وجه المقارنة	الفلزات	اللافلزات
التوصيل للكهرباء	جيد التوصيل للكهرباء	رديء التوصيل للكهرباء
القابلية للطرق والسحب	قابلة للطرق والسحب	غير قابلة للطرف والسحب

انتهت الأسئلة ،،،،،،تمنياتي للجميع بالتوفيق

معلمة المادة:

موقع حلول كتبي

المملكة العربية السعودية

إدارة تعليم منطقة .....

مدرسة .....

الصف: خامس ابتدائي

التاريخ : / /١٤٤٧ هـ

اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف الخامس الابتدائي الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧ هـ

٢٠

الاسم : .....

السؤال الأول / أ - ضع المصطلحات التالية بالفراغ المناسب لها

٤

الفلزات - العنصر - المركب - التغير الفيزيائي

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

٢- ..... مادة نقية لايمكن 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 ؟

٣

١- .....

٢- .....

٣- .....

السؤال الثاني : أ - ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ امام العبارة الخاطئة فيما يلي :

٥

	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 .

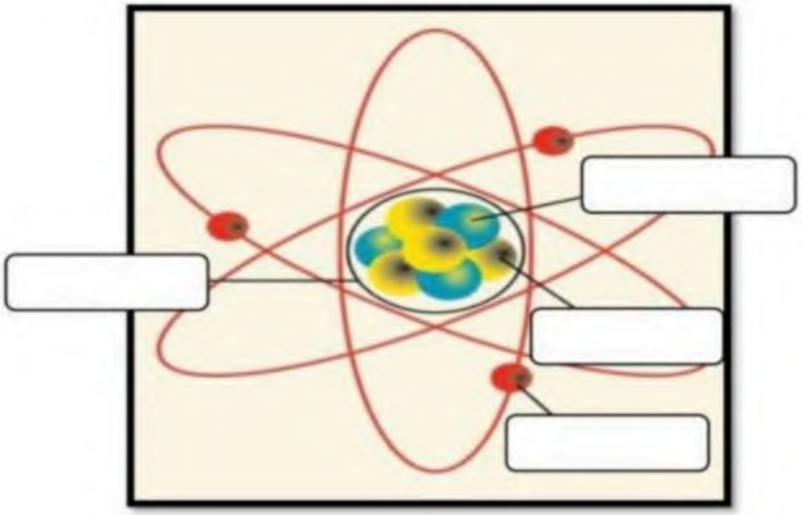
٤

ب – اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١- اصغر جزء في المادة يحمل صفاتها :					
أ	الجزيء	ب	الذرة	ج	االعنصر
٢- أي مما يلي يُعد اشباه فلزات :					
أ	الذهب	ب	الفضه	ج	البورون
٣- الدرجة التي تبدأ الماده عندها في الغليان تُسمى :					
أ	درجة الغليان	ب	درجة الانصهار	ج	درجة التجمد
٤- أي التغيرات التالية يُعد تغيراً كيميائياً:					
أ	انصهار الجليد	ب	تمزيق الورق	ج	صدأ الحديد

السؤال الثالث : اكمل بيانات الرسم التالي ؟

٤



انتهت الأسئلة

موقع حلول كتبي

المملكة العربية السعودية

إدارة تعليم منطقة .....

مدرسة .....

نموذج الاجابة

الصف: خامس ابتدائي

التاريخ : / /١٤٤٧ هـ

اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف الخامس الابتدائي الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧ هـ

الاسم : .....

٢٠

السؤال الأول / أ - ضع المصطلحات التالية بالفراغ المناسب لها

٤

الفلزات - العنصر - المركب - التغير الفيزيائي

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

٢- العنصر مادة نقية لايمكن 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 ؟

٣

١- تغير اللون أو الرائحة

٢- تصاعد الغازات

٣- انبعاث الطاقة (حرارة أو ضوء).

السؤال الثاني : أ - ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ امام العبارة الخاطئة فيما يلي :

٥

✗	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 .

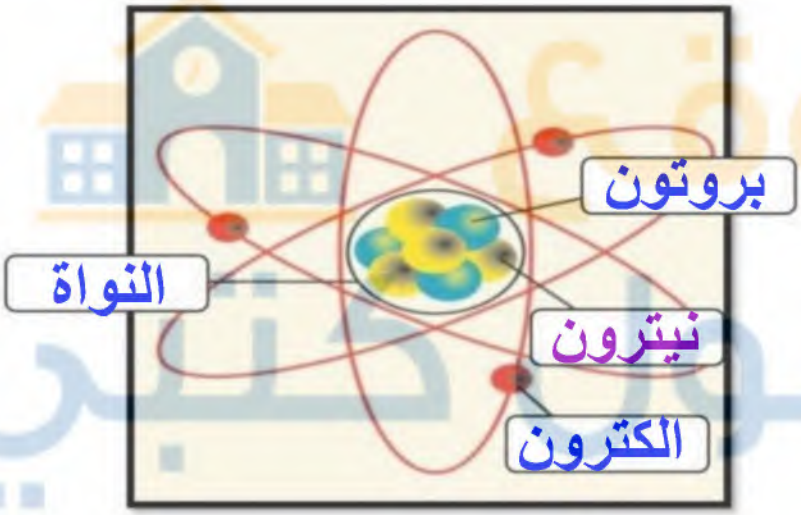
٤

ب – اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١- اصغر جزء في المادة يحمل صفاتها :							
أ	الجزيء	ب	الذرة	ج	العنصر		
٢- أي مما يلي يُعد اشباه فلزات :							
أ	الذهب	ب	الفضه	ج	البورون		
٣- الدرجة التي تبدأ الماده عندها في الغليان تُسمى :							
أ	درجة الغليان	ب	درجة الاتصهار	ج	درجة التجمد		
٤- أي التغيرات التالية يُعد تغيراً كيميائياً:							
أ	انصهار الجليد	ب	تمزيق الورق	ج	صدأ الحديد		

السؤال الثالث : اكمل بيانات الرسم التالي ؟

٤



انتهت الأسئلة

موقع حلول كتبي

المملكة العربية السعودية

الإدارة العامة للتعليم بمنطقة .....

موقع حلول كتبي

الاسم : .....
الصف : .....
اليوم : .....
التاريخ : / / ١٤٤٧هـ

اختبار (الفترة الثانية) مادة العلوم للصف الخامس الفصل الدراسي الثاني لعام ١٤٤٧ هـ

السؤال الأول :

٥

أ) نضع كلمة صح أو خطأ أمام العبارات الاتية :-

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) الرقمي	(ج) الجزيئات
٣	أكثر العناصر شيوعاً في الفضاء		
	(أ) الحديد	(ب) الهيدروجين	(ج) الفضة
٤	من اللافلزات النشطة كيميائيا مثل		
	(أ) الفلور	(ب) الأرجون	(ج) النيون
٥	تدور حول نواة الذرة		
	(أ) الجزئي	(ب) الإلكترونات	(ج) البروتون

يتبع

السؤال الثاني :-

٣

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

المفهوم العلمي	العبارة
	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 أرتفاع درجة حرارة جسم ما ؟

.....

انتهت الأسئلة

سكرة الشمري

نموذج الاجابة

المملكة العربية السعودية

الإدارة العامة للتعليم بمنطقة .....

نموذج حل

.....
.....
اليوم : .....
التاريخ : / / ١٤٤٧هـ

اختبار (الفترة الثانية) مادة العلوم للصف الخامس الفصل الدراسي الثاني لعام ١٤٤٧ هـ

السؤال الأول :

٥

أ) نضع كلمة صح أو خطأ أمام العبارات الاتية :-

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) الرقمي	(ج) الجزيئات
٣	أكثر العناصر شيوعاً في الفضاء		
	(أ) الحديد	(ب) الهيدروجين	(ج) الفضة
٤	من اللافلزات النشطة كيميائيا مثل		
	(أ) الفلور	(ب) الأرجون	(ج) النيون
٥	تدور حول نواة الذرة		
	(أ) الجزئي	(ب) الإلكترونات	(ج) البروتون

يتبع

السؤال الثاني :-

٣

أ) نكتب 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
الذره	أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاته
الأنكماش 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

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

ج) ما الذي يحدث عند أرتفاع درجة حرارة جسم ما ؟

تمدد .....

انتهت الأسئلة

سكرة الشمري

المملكة العربية السعودية.	بسم الله الرحمن الرحيم		
وزارة التعليم.	اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني		٢٠
	مادة العلوم	خامس الابتدائي	
مدرسة	اليوم: الإثنين	التاريخ: / /١٤٤٧هـ	

اكتبي اسمك هنا: .....

السؤال الأول (أ) اختاري المصطلح المناسب من بين الأقواس ثم اكتبيه أمام كل تعريف (الذرة – المواد المتفاعلة – درجة الانصهار)	٣

١	يسمى أصغر جزء في العنصر بـ	.....
٢	تسمى الدرجة التي تنصهر عندها المادة بـ	.....
٣	المواد الأصلية التي توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي تسمى	.....

السؤال الأول (ب) أجيبي عن الأسئلة التي أمامك.	٢
١- ماذا تمثل الرسمة التي أمامك؟	
.....	
٢- ما اسم الجسيمات التي تدور حول النواة وتحمل شحنة سالبة؟	
.....	

السؤال الأول (ج) صلي العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب):	٣

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.

السؤال الأول (د) اذكري اثنان فقط من مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي.	٢
١.	
٢.	

السؤال الثاني (أ) اختاري الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية.		٥
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 يشوّهُ الفلز؟		
(أ) الحمض	(ب) السكر	(ج) أكسيد الفلز

السؤال الثاني (ب) ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة أو علامة (X) أمام العبارة الخاطئة:		٥
١	حرق الخشب يعد مثال على التغيرات الكيميائية.	( )
٢	تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة الغازية مباشرة دون المرور بالحالة السائلة يعرف بـ التسامي.	( )
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.	( )

موقع حلول كتبي

انتهت الأسئلة

معلمة المادة/ مها الحربي

Produced with a Trial Versi

نموذج الاجابة

المملكة العربية السعودية.			
	اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني		
	مادة العلوم	خامس الابتدائي	٢٠
مدرسة	اليوم: الإثنين	التاريخ: / /١٤٤٧هـ	

اكتبي اسمك هنا: ..... نموذج الإجابة .....

السؤال الأول (أ) اختاري المصطلح المناسب من بين الأقواس ثم اكتبيه أمام كل تعريف ٣

(الذرة – المواد المتفاعلة – درجة الانصهار)

١	يسمى أصغر جزء في العنصر بـ	..الذرة.....
٢	تسمى الدرجة التي تنصهر عندها المادة بـ	.درجة الانصهار....
٣	المواد الأصلية التي توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي تسمى	المواد المتفاعلة...

السؤال الأول (ب) أجيبي عن الأسئلة التي أمامك. ٢

١ – ماذا تمثل الرسمة التي أمامك؟

..... تمثل الرسمة الذرة...

٢ – ما اسم الجسيمات التي تدور حول النواة وتحمل شحنة سالبة؟

..... إلكترونات .....

السؤال الأول (ج) صلي العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب): ٣

العمود (أ)	الرقم	العمود (ب)
١. الفلزات	٣	عناصر تجمع بين خصائص الفلزات واللافلزات مثل السليكون.
٢. اللافلزات	٢	عناصر ليس لها رنين مثل الكلور.
٣. أشباه الفلزات	١	عناصر موصلة جيدة للحرارة والكهرباء مثل الألومنيوم.

السؤال الأول (د) اذكري اثنان فقط من مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي. ٢

١. ..... تكوين الرواسب .....

٢. ..... تحرير الطاقة .....

Produced with a Trial Version of PDF Annotator - www.PDFAnnotator.com

السؤال الثاني (أ) اختاري الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية.	٥

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 يشوّهُ الفلز؟		
(أ) الحمض	(ب) السكر	(ج) أكسيد الفلز

السؤال الثاني (ب) ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة أو علامة (X) أمام العبارة الخاطئة:		٥
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 بالمتر.	(X)
٥	العنصر هو مادة نقية تتألف من اتحاد مركبين أو أكثر.	(X)

انتهت الأسئلة

معلمة المادة/ مها الحربي

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

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) تجمد السائل (ج) تصاعد فقاقيع 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 والألومنيوم (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 وتنافر 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.	( )

السؤال الثالث: أكمل الفراغات التالية:

٤ درجات

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 _____.

السؤال الرابع: أجب عن الأسئلة التالية:

٣ درجات

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.

موقع حلول كتبي

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

نموذج الاجابة

	ا
٢٠	لب

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 فقاقيع 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 والألومنيوم	(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 وتنافر 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.	(✓)

السؤال الثالث: أكمل الفراغات التالية:

٤ درجات

١	يُسمى التغير في اللون الذي يحدث لقطعة من الفضة ويفقدها بريقها بـ _____. الإجابة: التشويه
٢	يعتمد عمل مقياس الحرارة الكحولي على مبدأ _____ والانكماش للمادة السائلة داخله. الإجابة: التمدد
٣	تسمى المواد التي لها صفات مشتركة مع الفلزات واللافلزات بـ _____. 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.

موقع حلول كتبي

المملكة العربية السعودية

إدارة التعليم .....
مدرسة .....

الصف : خامس ابتدائي
المادة : علوم
التاريخ : / /١٤٤٧هـ

اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني لعام ١٤٤٧ هـ

اسم الطالب:..... الصف: /5

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

3

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- .....رتَّبَ 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 كيميائيًا
.6	ما المركب الذي يشوه الفلز		
	☐ ثاني أكسيد الكربون	☐ الحمض	☐ أكسيد الفلز
.7	أي التغيرات التالية تغير كيميائي		
	☐ انصهار الجليد	☐ حرق الخشب	☐ ذوبان الملح

السؤال الثالث :

4	

ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة و (✗) 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 للتحول 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 : / /١٤٤٧هـ

اختبار الفترة التانيه الفصل الدراسي التاني لعام ١٤٤٧ هـ

اسم الطالب:..... الصف: /5

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

3

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.....رتَّبَ العناصر في جدول يسمى الجدول الدوري

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

7

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 كيميائيًا	
.6	ما المركب الذي يشوه الفلز			
	☐ ثاني أكسيد الكربون	☐ الحمض	☐ أكسيد الفلز	
.7	أي التغيرات التالية تغير كيميائي			
	☐ انصهار الجليد	☐ حرق الخشب	☐ ذوبان الملح	

السؤال الثالث :

4

ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة و (✗) 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 التى تناسبه

4

(أ)	الرقم	(ب)
1- التسامي	٢	هي الدرجة التي تبدأ المادة الصلبة فيها للتحول 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 كيميائى فى الصور الآتية؟:

2

تحرير طاقة	تصاعد غازات	إزالة بريق	تغير لون - رائحة

♥ ♥

انتهت الأسئلة أيها الذكي

مع تمنياتي لك بدوام التوفيق والنجاح

معلم المادة

المملكة العربية السعودية

الإدارة العامة للتعليم بمنطقة .....

اسم الطالبة : .....
الصف : الخامس
اليوم :
التاريخ : / / ١٤٤٧ هـ

اختبار مادة العلوم للصف الخامس الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني لعام ١٤٤٧ هـ

١٠

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 اكثر.

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 كتبي

ج) هل العبارات التالية صحيحة أم خاطئة :-

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

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

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

يتبع

١٠

السؤال الثاني :-

أ) نختار الإجابة الصحيحة :-

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

انتهت الأسئلة وبالتوفيق

معلمة المادة / زهور المحمدي

نموذج الاجابة

اسم الطالبة : .....
الصف : الخامس
اليوم :
التاريخ : / / ١٤٤٧ هـ

اختبار مادة العلوم للصف الخامس الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني لعام ١٤٤٧ هـ

١٠

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 اكثر.

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 لأخر (صح)

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

٣- الصدأ هو مثال على التغير الفيزيائي (خطأ)

يتبع

١٠

السؤال الثاني :-

أ) نختار الإجابة الصحيحة :-

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

انتهت الأسئلة وبالتوفيق

معلمة المادة / زهور المحمدي

المملكة العربية السعودية

إدارة التعليم بمحافظة

مدرسة

٢٠

اسم الطالب : .....

اختبار (الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني) مادة العلوم للصف الخامس الابتدائي لعام ١٤٤٧هـ

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 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 تفقدالحرارة	( )

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_.....

انتهت الاسئلة مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

❖ معلم المادة / نوار العتيبي

نموذج الاجابة

المملكة العربية السعودية

إدارة التعليم بمحافظة

مدرسة

٢٠

اسم الطالب : .....

اختبار (الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني) مادة العلوم للصف الخامس الابتدائي لعام ١٤٤٧هـ

السؤال الأول

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

١		(X)
٢	والعالم مندليف رتب العناصر من الاخف إلى الأثقل	(√)
٣	يتكون رمز العنصر من حرف وأحد 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 للفلزات هو أكسيد الحديد والكهرباء	(√)
٩	الماء يزداد حجمه وكثافته عندما يتجمد	(X)
١٠	تتغير حالة المادة عندما تكتسب الحرارة أو تفقدالحرارة	(√)

السؤال الثاني

ضع الكلمة المناسبة فى الفراغ المناسب فيما يلى؟

(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

انتهت الاسئلة مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

❖ معلم المادة / نوار العتيبي

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

اسم الطالب	درجة 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 فقاقيع 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.	( )
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)

٥ درجات

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

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؟

.....

.....

.....

.....

.....

موقع حلول كتبي

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

نموذج الاجابة

٢١	طالب

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 فقاقيع 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.	(✗)
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)

٥ درجات

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

الإجابة: 1-هـ، 2-د، 3-أ، 4-ج، 5-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 لبريق 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.

حلول كتبي

المملكة العربية السعودية

ادارة تعليم
مدرسة

اختبار مادة : العلوم (الفترة الثانية)	الصف : الخامس		الفصل الدراسي : الثاني لعام ١٤٤٧هـ
الاسم:	الدرجة	٢٠	معلمة المادة: ..... التوقيع : .....

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 الاجابة الصحيحة:

١. المادة التي لايمكن تجزئتها بطرائق كيميائية إلى مواد أبسط منها		
أ) العنصر	ب) الذرة	ج) المركب
٢. أي العناصر التالية أكثر شيوعًافي 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

المملكة العربية السعودية

ادارة تعليم
مدرسة

نموذج الاجابة

اختبار مادة : العلوم (الفترة الثانية)	الصف : الخامس		الفصل الدراسي : الثاني لعام ١٤٤٧هـ
الاسم:	الدرجة	٢٠	معلمة المادة: ..... التوقيع : .....

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 الاجابة الصحيحة:

١. المادة التي لايمكن تجزئتها بطرائق كيميائية إلى مواد أبسط منها		
أ) العنصر	ب) الذرة	ج) المركب
٢. أي العناصر التالية أكثر شيوعًافي 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

مدرسة		المـــادة/ علـوم الصـف/ خامس ابتدائي التـاريخ/ / /١٤٤٧هـ اختبار الفترة الثانية- الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧هـ

موقع حلول كتبي

اسم الطالبة / ....الفصل/.....

س١: اختاري الإجابة الصحيحة: ـــــ 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 وتخزن 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

س٢: ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة من العبارات التالية: ـــــ ٥

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.	( )

اقلبي الصفحة

٥

س٣: أكتبي الكلمة المناسبة من الكلمات التالية في الفراغ المناسب:

الفرن الكهربائي	الآلة البسيطة	البرغي	المذياع	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 الذي يلتف حول الاسطوانة هو .....
٥-	من الأمثلة على تحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة حرارية .....

٥

س٤: ضعي 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 المختزنة في الجسم عند ارتفاع معين		الطاقة
٤	من الآلات المركبة		المقاومة
٥	من الآلات البسيطة		المقص

المـــادة/ علـوم الصف/ خامس ابتدائي / / ١٤٤٧هـ ثانية- الفصل الدراسي الثاني	ـــــ ٢٠

نموذج الاجابة

س١: اختاري الإجابة الصحيحة:

ـــــ
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 وتخزن 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

ـــــ
٥

س٢: 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

ـــــ ٥

س٣: أكتبي الكلمة المناسبة من الكلمات التالية في الفراغ المناسب:

الفرن الكهربائي	الآلة البسيطة	البرغي	المذياع	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..... المذياع .....
٣-	الطاقة لا تفنى ولا تستحدث من العدم، ولكنها تتحول من شكل لآخر يعرف هذا بـ ..... قانون حفظ الطاقة.....
٤-	السطح المائل الذي يلتف حول الاسطوانة هو ..... البرغي.....
٥-	من الأمثلة على تحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة حرارية ..... الفرن الكهربائي.....

ـــــ ٥

س٤: ضعي 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 المختزنة في 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

الاسم/ الصف/

.....

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

٦

.....

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

٤

.....

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

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.

٤

.....

صح أم خطأ/

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

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

١

.....

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

١

.....

ما الدليل على حدوث تفاعل كيميائي في الصور التي أمامك؟

٤

.....

موقع حلول كتبي

نموذج الاجابة

.....

ضع-ي المصطلح المناسب أمام العبارة ا

[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 تناسبة؟

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؟

$$2H_{2(g)} + O_{2(g)} \rightarrow 2H_2O_{(g)}$$

المتفاعلات — النواتج

أو ..... $2H_2$ جزيئين هيدروجين + O_2 جزيء اكسجين ⟵ $2H_2O$ جزيئين ماء

.....

ما الدليل على حدوث تفاعل كيميائي في الصور التي أمامك؟

تحرير طاقة	تصاعد غازات	إزالة بريق	تغير لون-رائحة

.....

أكمل-ي خريطة المفاهيم الآتية؟

.....

موقع حلول كتبي

المملكة العربية السعودية الإدارة العامة للتعليم بمنطقة ..... مدرسة:	بسم الله الرحمن الرحيم	المادة:	العلوم
		الاختبار:	اختبار الفترة الثانية
		الصف:	الخامس
		الزمن:	٤٥ دقيقة
		الفترة:	الثاني ١٤٤٧

اسم الطالب/ة :	.... الفصل :.....

٢٠

السؤال الأول : اختار/ي الإجابة الصحيحة : (٦درجات)

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

السؤال الثاني : اكمل /ي الفراغات بما يناسبها : (٦درجات)

البناء الضوئي	الالكترونات	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.....

السؤال الثالث : ضع/ي علامة (صح) أو علامة (خطأ) أمام العبارات التالية :

(٨درجات)

#	العبارة	الإجابة
١	التغير الفيزيائي يؤدي إلى تغيير نوع المادة المكونة للجسم والعناصر الداخلة في تركيبها.	( )
٢	يؤدي الانكماش الحراري إلى زيادة حجم المادة وتنافر جزيئاتها.	( )
٣	يعتبر ذوبان الملح في الماء تغيراً كيميائياً ينتج عنه مواد جديدة.	( )
٤	المواد التي توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي تسمى المواد الناتجة.	( )
٥	عدد البروتونات في نواة الذرة يسمى العدد الذري.	( )
٦	الفلزات هي عناصر هشة ورديئة التوصيل للحرارة والكهرباء.	( )
٧	النيوترونات جسيمات تدور حول النواة وشحنتها سالبة.	( )
٨	تتميز الفلزات بقابليتها للطرق والسحب وتوصيلها الجيد للحرارة والكهرباء.	( )

((خالص الدعاء بالتوفيق ،،،،،،،،،،،،،،،،أ/ وداد الحربي))

موقع حلول كتبي

المملكة العربية السعودية

مدرسة :

اسم الطالب : .....

الصف : ٥ /

اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف الخامس الفصل الدراسي الثاني لعام ١٤٤٧ هـ

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

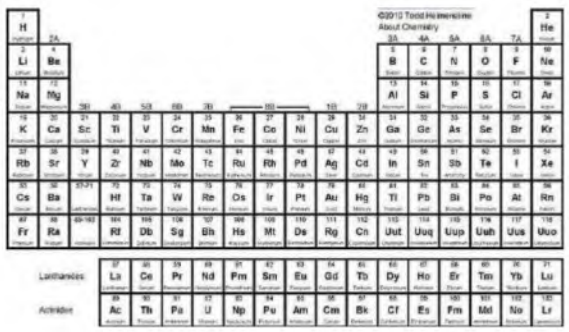
١	العنصر مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى أجزاء أبسط منها .	( )
٢	يعتبر السليكون من الفلزات .	( )
٣	الانكماش الحراري هو نقصان حجم المادة نتيجة التغير في درجات الحرارة .	( )
٤	التسامي تحول المادة من الصلب إلى الغاز مباشرة دون المرور بالحالة السائلة .	( )

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

	المجموعة (أ)
١	درجة الانصهار
٢	اللافلزات
٣	المواد المتفاعلة
٤	الجزيء
٥	البروتونات

	المجموعة (ب)
	جسيمات موجبة الشحنة توجد داخل النواة
	المواد الأصلية التي توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي
	عناصر ليس لها رنين و قابلة للكسر
	هي الدرجة التي تبدأ عندها المادة بالانصهار

السؤال الثالث : أجب عن الأسئلة التالية من خلال الصورة ؟



١- يسمى الشكل المجاور ؟ .....

٢- صممه العالم ؟ .....

٣- عدد العناصر الطبيعية ؟ .....

٤- أين تقع الفلزات ؟ .....

السؤال الرابع : أكمل الفراغات التالية بالكلمة المناسبة ؟

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 .

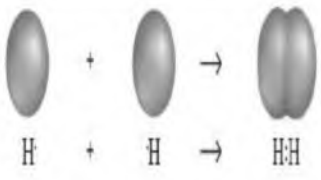
٣- ..... مادة نقية تتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر .

٤- ..... تغير في شكل المادة أو حالتها لا ينتج عنه مواد جديدة .

٦

السؤال الخامس : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلى ؟

١- يمثل الشكل المجاور .



أ) الذرة

ب) النواة

ج) الجزيء

٢- يستخدم النحاس فى .

أ) الزينة

ب) توصيل الكهرباء

ج) التعقيم

٣- يمثل الشكل المجاور

أ) تجمد

ب) تمدد حراري

ج) انكماش حراري

٤- جسيمات المادة فى الصورة .

أ) غاز

ب) سائل

ج) صلب

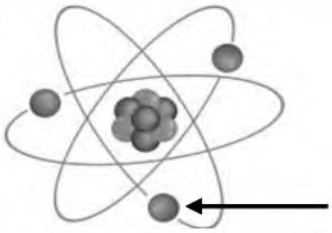
٥- علامة التغير الكيمائى .

أ) تغير اللون

ب) انبعاث الغازات

ج) الترسيب

٦- يشير السهم إلى .



أ) الالكترونات

ب) نواة الذرة

ج) النيترونات

" انتهت الأسئلة "

مع تمنياتي لكم بالتوفيق و النجاح

المملكة العربية السعودية

الإدارة العامة للتعليم بجدة

ب / ١٠٩

موقع حلول كتبي

اسم الطالبة: .....

الصف: الخامس ( )

اليوم:

التاريخ: / / ١٤٤٧هـ

٢٠

اختبار الفترة الثانية مادة العلوم للصف الخامس الفصل الدراسي الثاني لعام ١٤٤٧ هـ

السؤال الأول:

١٠

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 ـ لافلز

٣ ـ أي مما يلي يحمل شحنة موجبة ؟

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

٤ / يمثل الشكل التالي توزيع العناصر في :

أ ـ القشرة الأرضية ب ـ الغلاف الجوي للأرض ج ـ أجسام الكائنات الحية د ـ مياه المحيط

٥ / ما الحالة التي تكون لها أعلى طاقة؟

أ ـ صلبة ب ـ سائلة ج ـ غازية د ـ منصهرة

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

أ ـ تمدد ب ـ انكماش ج ـ تكثف د ـ تجمد

٧/ أي التغيرات التالية تغير كيميائي ؟

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

٨/ ما المركب الذي يشوه الفلز ؟

أ ـ ثاني أكسيد الكربون ب ـ السكر ج ـ الحمض د ـ أكسيد الفلز

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

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

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

أ ـ الفلزات ب ـ اللافلزات ج ـ أشباه الفلزات د ـ العناصر المصنعة

يتبع

السؤال الثاني :

٥

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 :

٥

أ) عللي 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

تمنياتي لكن بالنجاح والتوفيق

معلمة المادة / سعدى الزهراني

اختبار قصير الفصل العاشر التغيرات الفيزيائية والكيميائية للمادة العلوم لصف الخامس الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧هـ

الاسم / التاريخ /

١-اختاري الإجابة االصحيحة 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 معا 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 تبداء عندها المادة في الغليان تسمى			
	(أ) درجة الغليان	(ب)درجة التجمد	(ج) درجة الانصهار	(د) درجة التكثف

٢-ضعي علامة صح أو خطاء أمام العبارات التاليه مع تصحيح الخطاء:

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

المعلمة/ خديجة العمري

موقع حلول كتبي

اسم الطالبة : .....
اليوم :
التاريخ : / / ..... هـ

اختبار مادة العلوم للصف الخامس الشهر الفصل الدراسي الثاني لعام ..... هـ

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

8	

المصطلح العلمي	العبارة
	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 الاتية

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 . ( )

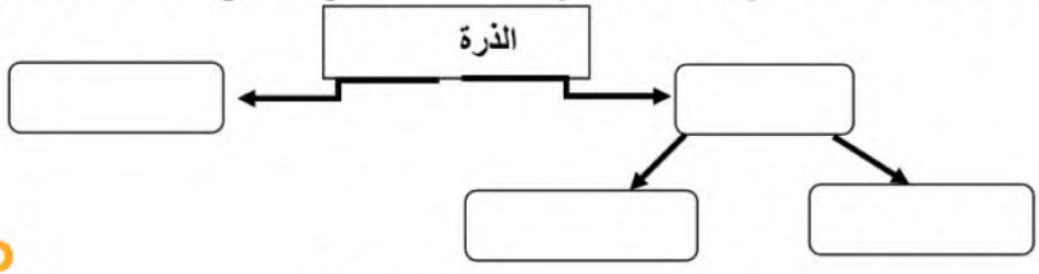
السؤال الثالث / اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي

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 / اكملي المخطط التالي لمكونات الذرة مع توضيح الشحنات والرموز كما تعلمتي

5	



انتهت الأسئلة

موقع حلول كتبي