

علوم	المادة	<p>المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتربية والتعليم بمحافظة جدة البيان النموذجية (تعليم عام)</p>	<p>الفصل الدراسي الأول العام الدراسي ١٤٤٥ هـ</p>  
المتوسطة	المرحلة		
أولى	الصف		
أحلام الجميعي	المعلمة		
			اسم الطالبة :

في الفقرات من (١) الى (٢٥) ظللي امام كل فقرة الدائرة التي تمثل البديل الصحيح

المادة التي لها حجم وشكل ثابتين:				١
(أ) البلازما	(ب) الصلبة	(ج) السائلة	(د) الغازية	
أي مما يلي يعد دليلاً على حدوث تغير كيميائي:				٢
(أ) تصاعد غاز	(ب) قطع مكسرة	(ج) التغير في الحجم	(د) التغير في حالة المادة	
يتغير لون التفاح أو الموز إلى اللون البني أكثر عند :				٣
(أ) وضعه بالصندوق	(ب) داخل الثلاجة	(ج) إذا تعرضت للهواء	(د) غسلها بالماء	
درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من حالة الصلابة إلى حالة السيولة تسمى درجة :				٤
(أ) الانصهار	(ب) الغليان	(ج) التكثف	(د) التسامي	
لا يعد من التغيرات الكيميائية:				٥
(أ) الاحتراق	(ب) صدأ الحديد	(ج) تغير لون الموز للبنّي	(د) درجة الانصهار	
درجة غليان الماء :				٦
١٠٠ درجة س	١٢٠ درجة س	١٣٩- درجة س	صفر درجة س	
يصنف محلول السكر والماء بأنه :				٧
(أ) عنصراً	(ب) مخلوطاً غير متجانس	(ج) مركباً	(د) مخلوطاً متجانساً	
ينتج صدأ الحديد عن تفاعل الحديد مع عنصر :				٨
(أ) الأكسجين	(ب) الكبريت	(ج) الهيدروجين	(د) الصوديوم	
يتميز العنصر بأنه:				٩
(أ) مكون من ذرات متشابهة	(ب) مكون من ذرات مختلفة	(ج) مخلوطاً متجانساً	(د) مخلوطاً غير متجانس	
مركب ناتج عن اتحاد عنصرين :				١٠
(أ) الذهب	(ب) الشاي	(ج) الماء	(د) الهواء	
أي من الأشياء التالية لا يصنف من المواد:				١١
(أ) الهواء	(ب) العصير	(ج) الكرسي	(د) الظل	
إذا كانت تحوي نواة ذرة الألمنيوم (Al) 14 نيوترون و ١٣ بروتوناً فإن العدد الكتلي لها يساوي:				
(أ) ٢٧	(ب) ٢٢	(ج) ١٢	(د) ١	

١٢	من خواص اشباه الفلزات :		
(أ) لها مظهر معتم	(ب) جميعها صلبة	(ج) غير موصلة للكهرباء	(د) غير لامعة
١٣	من دلالات حدوث التغير الكيميائي :		
(أ) تصاعد الدخان	(ب) قطع مكسرة	(ج) التغير في الحجم	(د) التغير في حالة المادة
١٤	التغير الناتج عن تشكل الفقافيع الغازية والرغوة في المشروب الغازي عند فتح الزجاجاة :		
(أ) تغير فيزيائي	(ب) تغير طبيعي	(ج) تغير كيميائي	(د) تغير حيوي
١٥	تحتوي نظائر العنصر الواحد على أعداد مختلفة من :		
(أ) الإلكترونات	(ب) النيوترونات	(ج) البروتونات	(د) مستويات الطاقة
١٦	أي المواد التالية خليط غير متجانس:		
(أ) الهواء	(ب) السلطة	(ج) عصير التفاح	(د) سبيكة الذهب
١٧	الجسيمات ذات الشحنة السالبة في الذرة :		
(أ) البروتونات	(ب) الإلكترونات	(ج) النيوترونات	(د) الذرة
١٨	العالم الذي اكتشف الالكترتون هو العالم :		
(أ) بور	(ب) طومسون	(ج) رذرفورد	(د) دالتون
١٩	العدد الذري يمثل في نواة الذرة عدد :		
(أ) البروتونات	(ب) النيوترونات	(ج) الالكترونات	(د) النظير
٢٠	أي مما يلي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة:		
(أ) الحجم	(ب) الكتلة	(ج) الكثافة	(د) الاشتعال
٢١	أي الخصائص التالية تتصف بها اللافلزات الصلبة :		
(أ) لامعة	(ب) هششة	(ج) جيدة التوصيل للحرارة	(د) جيدة التوصيل للكهرباء
٢٢	صاحب فكرة (ان المادة تتكون من دقائق صغيرة تسمى الذرات) هو العالم :		
(أ) أرهنيوس	(ب) أفوجادور	(ج) شادويك	(د) ديمقريطس
٢٣	أين تتواجد الإلكترونات في الذرة		
(أ) في النواة مع البروتونات	(ب) مرافقة للنيوترونات	(ج) حول النواة على شكل سحابة	(د) في الجدول الدوري
٢٤	العالم الذي وضع قانون حفظ المادة هو:		
(أ) لافوازييه	(ب) بور	(ج) دالتون	(د) رذرفورد
٢٥	من أمثلة العناصر الفلزية		
(أ) السليكون	(ب) النيتروجين	(ج) الزئبق	(د) الأكسجين

في الفقرات من (١) الى (٤) زواجي بين العمود (أ) مع ما يناسبه في العمود (ب)

العمود (ب)	العمود (أ)
(أ) الأوكسجين O	(١) مخلوط متجانس
(ب) الهواء	(٢) مركب
(ج) الماء H ₂ O	(٣) عنصر
(د) السلطنة	(٤) مخلوط غير متجانس
(هـ) الظل	

في الفقرات من (١) الى (٢٣) ضعى أمام كل فقرة الحرف (ص) اذا كانت العبارة صحيحة والحرف (خ) اذا كانت العبارة خاطئة

- ١- تتميز المواد اللافلزية بانها قابلة للطرق والسحب. ()
- ٢- حالة البلازما تحدث في الغلاف الجوي عند حدوث البرق. ()
- ٣- تهتز جزيئات المادة السائلة في مكان محدد وتبقى قريبة من بعضها. ()
- ٤- يعد انبعاث الضوء والحرارة من دلائل حدوث تفاعل كيميائي. ()
- ٥- قابلية المادة للاشتعال من الخصائص الفيزيائية. ()
- ٦- المادة هي كل شيء له كتلة ويشغل حيزاً من الفراغ. ()
- ٧- تحفظ الفيتامينات في زجاجات بنية معتمة لأن الضوء والحرارة تحدث بها تفاعل كيميائي. ()
- ٨- يتغير تركيب المادة اذا حدث لها تغير فيزيائي ()
- ٩- البكرة نوع من أنواع الآلات المركبة. ()
- ١٠- الفلزات تمتلك خاصية مغناطيسية لذلك يستخدم المغناطيس لاستخلاصها. ()
- ١١- قصر طول قلم الرصاص بعد بريه يعد تغيراً فيزيائياً. ()
- ١٢- المخلوط مكون من مادتين او اكثر متحدة اتحاداً كيميائياً. ()
- ١٣- تدل صيغة المركب على العناصر المكونة للمركب وعدد الذرات ()
- ١٤- اشباه الفلزات عناصر لها صفات الفلزات واللافلزات . ()
- ١٥- من الامثلة على المخاليط المتجانسة الحساء , المكسرات ()
- ١٦- ذرة العنصر التي عددها الذري ٦ تحوي ٦ الكترونات . ()
- ١٧- درجة الانصهار هي التحول من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة ()
- ١٨- توصل العالم رذرفورد من خلال تجربته المشهورة ان الذرة تتكون من نواة ()

- ١٩- النظائر هي ذرات العنصر نفسه ولها عدد البروتونات نفسه وتختلف في النيوترونات ()
- ٢٠- اللافلزات هي مواد رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء ()
- ٢١- للمركبات خصائص تختلف عن العناصر المكونة لها ()
- ٢٢- في التغير الفيزيائي تتغير الخواص الفيزيائية ولكن المادة الأصلية تبقى كما هي ()
- ٢٣- من أمثلة التغير الفيزيائي (اللون- الشكل - الطول- الكتلة - الحجم - الكتلة) ()

اكمل الفراغ بما يناسبه :

- ١- حالات المادة اربعة وهي :،.....،.....،.....
- ٢- من امثلة الخواص الفيزيائية،.....،.....
- ٣- النقطة التي تثبت عندها درجة الحرارة عند تحول المادة من السائلة إلى الغازية هي
- ٤- تتكون الذرة من قسمين و.....
- ٥- تصنف العناصر إلى و..... و.....
- ٦- هناك عدة طرق لفصل المخاليط منها و.....
- ٧- تسمى الصفوف في الجدول الدوري ب..... والأعمدة ب.....
- ٨- عندما يرتبط عنصران أو أكثر كيميائيا فإن المادة الناتجة تسمى

س/ أيهما يتبخر بسرعة اكبر ، كحول مبرد أم كحول غير مبرد ؟

.....
.....

س / حدد بعض الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي .

.....
.....

س / علي : تحفظ الفيتامينات في زجاجات قاتمة اللون .

.....

س/ أذكرني ثلاث امثلة على المادة وثلاث امثلة على أشياء ليست بمادة ؟

.....

.....

س/ قارني بين كلا من :

المركب	المخلوط
مثال :	مثال :

التغير الفيزيائي	التغير الكيميائي
مثال :	مثال :

الفلزات	اللافلزات	أشباه الفلزات
مثال:	مثال:	مثال: