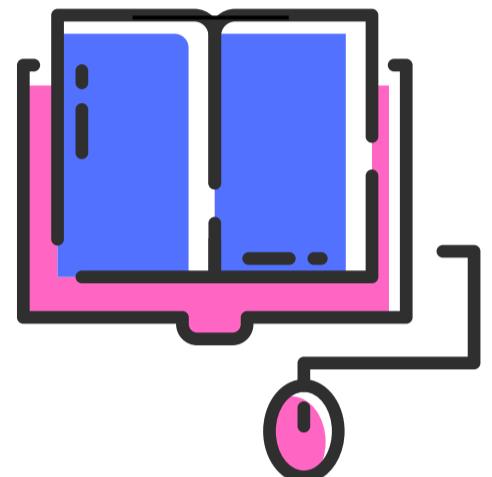


تم تحميل ورفع المادة على منصة

المعلم التعليمي



للعودة إلى الموقع اكتب في بحث جوجل



المعلم التعليمي



ALMUALM.COM

الاسم : .....  
الصف : .....  
اليوم : .....  
التاريخ : ١٤٤٦ / /



المملكة العربية السعودية  
وزارة التعليم  
الإدارة العامة للتعليم بمنطقة .....

## اختبار ( منتصف الفصل ) مادة العلوم للصف السادس الفصل الدراسي الثالث لعام ١٤٤٦ هـ

السؤال الأول :

٦

### أ) نكمل الفراغات التالية :-

- ١ - ..... هي كل شيء له كتلة وحجم.
- ٢ - يقاس الوزن بوحدة ..... .
- ٣ - مواد تسمح بانتقال الكهرباء والحرارة فيها هي ..... .
- ٤ - ..... هو قدرة جسم على مقاومة الانغمار في مائع.
- ٥ - مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوجة مع مواد صلبة.
- ٦ - الخصائص ..... هي صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة.

٤

### ب) مثالاً لكل من :-

- ١ - مادة عازلة .....
- ٢ - محلول سائل .....
- ٣ - تفاعل طارد للطاقة .....
- ٤ - من أنواع التفاعلات الكيميائية .....

يتبع

**السؤال الثاني :-**

**أ) في الجدول الموضح أدناه نقارن بين الجزيئات في الأجسام الصلبة والسائلة والغازية :-**

الغازات	السوائل	الاجسام الصلبة	المطلوب
			حركات الجزيئات
			الشكل والحيز

٦

**ب ) نضع الكلمة صحة أو خطأ أمام العبارات الآتية :-**

- ( ) ١- يفسر مبدأ أرخميدس الانغمار .
- ( ) ٢- الرابطة الكيمائية قوة تجعل الذرات تتراابط معاً .
- ( ) ٣- تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة درجة الحرارة أو الضغط .
- ( ) ٤- وزني على القمر أقل من وزني على الأرض .
- ( ) ٥- تفاعل الاتحاد يحدث عندما يحل أحد العناصر محل آخر .
- ( ) ٦- الصيغة الكيمائية للماء هي  $H_2O$  .

١

**ج ) يتكون التفاعل الكيميائي من :**

التفاعل الكيميائي

انتهت الأسئلة

# نموذج الإجابة

الاسم : .....  
الصف : .....  
اليوم : .....  
التاريخ : ..... / ..... / ١٤٤٦



المملكة العربية السعودية  
وزارة التعليم  
الإدارة العامة للتعليم بمنطقة .....  
الإمارة

اختبار (منتصف الفصل) مادة العلوم للصف السادس الفصل الدراسي الثالث لعام ١٤٤٦ هـ

٦
---

السؤال الأول :

أ ) نكمل الفراغات التالية :-

- ١ - ..... هي كل شيء له كتلة وحجم .
- ٢ - يقاس الوزن بوحدة ..... .
- ٣ - مواد تسمح بانتقال الكهرباء والحرارة فيها هي ..... .
- ٤ - قوة الطفو ..... هو قدرة جسم على مقاومة الانغمار في مائع.
- ٥ - ..... مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوجة مع مواد صلبة.
- ٦ - الخصائص ..... هي صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة .

٤
---

ب ) مثالاً لكل من :-

- ١ - مادة عازلة ..... الزجاج، المطاط
- ٢ - محلول سائل ..... ملح وماء
- ٣ - تفاعل طارد للطاقة ..... المشعل الكهربائي
- ٤ - من أنواع التفاعلات الكيميائية ..... تفاعل الاتحاد



**السؤال الثاني :-**

**أ ) في الجدول الموضح أدناه نقارن بين الجزيئات في الأجسام الصلبة والسائلة والغازية :-**

الغازات	السوائل	الاجسام الصلبة	المطلوب
حركة مستمرة	تتحرك بحرية	تهتز في مكانها	حركات الجزيئات
ليس لها شكل محدد	ليس لها شكل محدد	محدد	الشكل والحيز

**ب ) نضع الكلمة صحيحة أو خطأ أمام العبارات الآتية :-**

٦

- ( ✓ ) ١- يفسر مبدأ أرخميدس الانغمار .
- ( ✓ ) ٢- الرابطة الكيميائية قوة تجعل الذرات تتراابط معاً .
- ( ✓ ) ٣- تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة درجة الحرارة أو الضغط .
- ( ✓ ) ٤- وزني على القمر أقل من وزني على الأرض .
- ( ✗ ) ٥- تفاعل الاتحاد يحدث عندما يحل أحد العناصر محل آخر .
- ( ✓ ) ٦- الصيغة الكيميائية للماء هي  $H_2O$  .

**ج ) يتكون التفاعل الكيميائي من :**

١

التفاعل الكيميائي

مواد ناتجه .....

مواد متفاعله .....

انتهت الأسئلة

٢٠



### اختبار منتصف الفصل الدراسي الثالث مادة العلوم للصف السادس ابتدائي للعام الدراسي ١٤٤٦ هـ

اسم الطالبة: ..... الصنف: .....

#### السؤال الأول: اختار الإجابة الصحيحة



١- أي التغيرات التالية تغير كيميائي؟

حرق الخشب	د	ذوبان السكر	ج	تقطيع الخشب	ب	تبخر الماء	أ
-----------	---	-------------	---	-------------	---	------------	---

٢- المادة التي تحول ورقة تباع الشمسم الى اللون الأزرق هي.....

البناء الضوئي	د	التفاعلات	ج	القواعد	ب	الاحماض	أ
---------------	---	-----------	---	---------	---	---------	---

٣- تسمى التفاعلات التي تطلق طاقة.....

القاعدة	د	الكواشف	ج	تفاعلات طاردة	ب	تفاعلات ماصة	أ
---------	---	---------	---	---------------	---	--------------	---

٤- المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي تسمى.....

كواشف	د	عناصر	ج	مواد ناتجة	ب	مواد متفاعلة	أ
-------	---	-------	---	------------	---	--------------	---

٥- المواد المتعادلة ومنها الماء يكون الرقم الهيدروجيني لها.....

١٤	د	١٢	ج	٧	ب	صفر	أ
----	---	----	---	---	---	-----	---

#### السؤال الثاني: اضع علامة ✓ او ✗ امام العبارات التالية



١. تتكون المواد من ذرات تربط معاً.

٢. الحمض مادة ذات طعم لاذع.

٣. القواعد لها رقم هيدروجيني اكبر من ٧

٤. الصيغة الكيميائية للماء هي  $H_2O$

٥. وزني على القمر أقل من وزني على الأرض.

**السؤال الثالث: اضع المصطلحات التالية في مكانها المناسب**



الكتلة

الذائبية

الموصلات

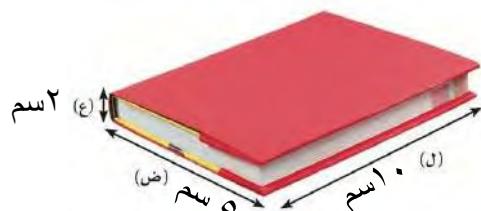
الكافش

العوازل

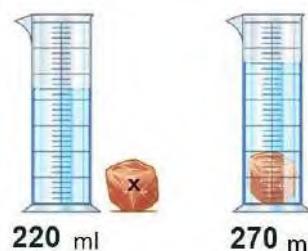
قانون حفظ الكتلة

اكبر كمية من المذاب يمكن اذابتها في كمية معينة من المحلول.	.١
مادة يتغير لونها مع وجود الحمض او القاعدة.	.٢
لا فلزات تقاوم انتقال الكهرباء والحرارة من خلالها.	.٣
الكتلة لا تزيد ولا تنقص في عملية اعداد المخلوط.	.٤
هي مقدار ما في الجسم من مادة.	.٥

**السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها**



حجم الكتاب

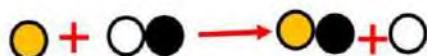


حجم الحجرة

**احدد نوع التفاعلات التالية:**



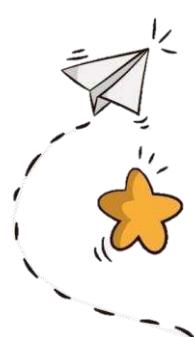
.....



.....



.....



**”ليس العلم ما حفظ،  
إنما العلم ما نفع“**

انتهت الاسئلة  
دعواي لكن بال توفيق والنجاح  
**العلمة: أمل الزهراني**

# نموذج الإجابة

وزارة التعليم

اختبار منتصف الفصل الدراسي الثالث مادة العلوم للصف السادس ابتدائي للعام الدراسي ١٤٤٦ هـ

اسم الطالبة: ..... الصنف: .....

## السؤال الأول: اختار الإجابة الصحيحة



١- أي التغيرات التالية تغير كيميائي؟

حرق الخشب	د	ذوبان السكر	ج	قطع الخشب	ب	تبخر الماء	أ
-----------	---	-------------	---	-----------	---	------------	---

٢- المادة التي تحول ورقة تباع الشمسم إلى اللون الأزرق هي.....

البناء الضوئي	د	التفاعلات	ج	القواعد	ب	الاحماض	أ
---------------	---	-----------	---	---------	---	---------	---

٣- تسمى التفاعلات التي تطلق طاقة.....

القاعدة	د	الكواشف	ج	تفاعلات طاردة	ب	تفاعلات ماصة	أ
---------	---	---------	---	---------------	---	--------------	---

٤- المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي تسمى.....

كواشف	د	عناصر	ج	مواد ناتجة	ب	مواد متفاعلة	أ
-------	---	-------	---	------------	---	--------------	---

٥- المواد المتعادلة ومنها الماء يكون الرقم الهيدروجيني لها.....

١٤	د	١٢	ج	٧	ب	صفر	أ
----	---	----	---	---	---	-----	---

## السؤال الثاني: اضع علامة ✓ او ✗ امام العبارات التالية



١. تتكون المواد من ذرات تربط معاً.	<input checked="" type="checkbox"/>
٢. الحمض مادة ذات طعم لاذع.	<input checked="" type="checkbox"/>
٣. القواعد لها رقم هيدروجيني اكبر من ٧	<input checked="" type="checkbox"/>
٤. الصيغة الكيميائية للماء هي $H_2O$	<input checked="" type="checkbox"/>
٥. وزني على القمر أقل من وزني على الأرض.	<input checked="" type="checkbox"/>

**السؤال الثالث: اضع المصطلحات التالية في مكانها المناسب**



الكتلة

الذائبة

الموصلات

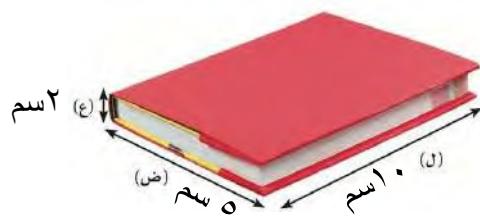
الكافش

العوازل

قانون حفظ الكتلة

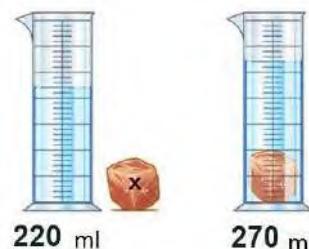
اكبر كمية من المذاب يمكن اذابتها في كمية معينة من المحلول.	١. الذائبة
مادة يتغير لونها مع وجود الحمض او القاعدة.	٢. الكافش
لا فلزات تقاوم انتقال الكهرباء والحرارة من خلالها.	٣. العوازل
الكتلة لا تزيد ولا تنقص في عملية اعداد المخلوط.	٤. قانون حفظ الكتلة
هي مقدار ما في الجسم من مادة.	٥. الكتلة

**السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها**



$$\text{حجم الكتاب} = (L \times ض \times ع)$$

$$(100 \text{ سم}^3 = 10 \times 5 \times 2)$$



$$\text{حجم الحجرة} = (270 - 220) \text{ مل} = 50 \text{ مل}$$

احدد نوع التفاعلات التالية:



تفاعل اتحاد

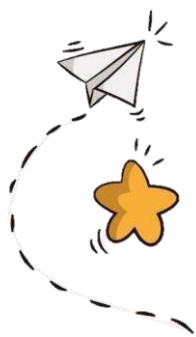


تفاعل احلال



تفاعل تحلل

”ليس العلم ما حفظَ،  
إنما العلم ما نفعَ“



انتهت الاسئلة  
دعواي لكن بال توفيق والنجاح  
العلمه: أمل الزهراني

اسم الطالب : .....

### اختبار ( منتصف الفصل الدراسي الثالث ) مادة العلوم للصف السادس لعام ١٤٤٦ هـ

**ضع علامة ( ✓ ) أمام العبارة الصحيحة وعلامة ( ✗ ) أمام العبارة الخاطئة**

**السؤال الأول**

( )	يقاس الحجم بوحدة المللتر	١
( )	يطفو الجسم إذا كان أكثر كثافة من السائل أو الغاز الذي يوضع فيه	٢
( )	المادة السائلة لها حجم ثابت وشكل متغير	٣
( )	المادة الصلبة ليس لها حجم ثابت ولا شكل ثابت	٤
( )	المذيب هي المادة التي يذوب فيها المذاب مثل الماء	٥
( )	التقطير عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخر والتكتاف	٦
( )	التحلل الكيميائي يحدث عندما تتفكك مركبات كبيرة إلى مواد أصغر منها	٧
( )	التفاعل الماصل للطاقة تحتاج إلى مصدر طاقة	٨
( )	العوازل هي مواد تمنع انتقال الحرارة والكهرباء من خلالها	٩
( )	من الخصائص الفيزيائية الكثافة واللون والملمس	١٠

**ضع الكلمة المناسبة في الفراغ المناسب فيما يلى؟**

**السؤال الثاني**

( ) مخلوط - المواد المتفاعلة - قانون حفظ الكتلة - المادة - المواد الناتجة )	هي كل شيء له كتلة وحجم .....	١
	هي مواد تنتج عن التغيير الكيميائي .....	٢
	هي مواد موجودة قبل حدوث التغيير الكيميائي .....	٣
	الرمل مع الماء يعتبر .....	٤
	الكتلة لا تفنى ولا تستحدث .....	٥

**عدد خمسة من طرق فصل المخاليط :**

**السؤال الثالث**

- ..... (٣) ..... (٢) ..... (١)  
..... (٥) ..... (٤)

# نموذج الاجابة



٢٠

المملكة العربية السعودية

وزارة التعليم

ادارة التعليم بمحافظة

مدرسة

اسم الطالب :

اختبار ( منتصف الفصل الدراسي الثالث ) مادة العلوم للصف السادس لعام ١٤٤٦ هـ

ضع علامة ( ✓ ) أمام العبارة الصحيحة وعلامة ( ✗ ) أمام العبارة الخاطئة

السؤال الأول

(✓)	يقاس الحجم بوحدة المللتر	١
(✗)	يطفو الجسم إذا كان أكثر كثافة من السائل أو الغاز الذي يوضع فيه	٢
(✓)	المادة السائلة لها حجم ثابت وشكل متغير	٣
(✗)	المادة الصلبة ليس لها حجم ثابت ولا شكل ثابت	٤
(✓)	المذيب هي المادة التي يذوب فيها المذاب مثل الماء	٥
(✓)	التقطير عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخر والتكافاف	٦
(✓)	التحلل الكيميائي يحدث عندما تتفكك مركبات كبيرة إلى مواد أصغر منها	٧
(✓)	التفاعل الماصل للطاقة تحتاج إلى مصدر طاقة	٨
(✓)	العوازل هي مواد تمنع انتقال الحرارة والكهرباء من خلالها	٩
(✓)	من الخصائص الفيزيائية الكثافة واللون والملمس	١٠

ضع الكلمة المناسبة في الفراغ المناسب فيما يلى؟

السؤال الثاني

١	هي كل شيء له كتلة وحجم <b>المادة</b>	( مخلوط - المواد المتفاعلة - قانون حفظ الكتلة - المادة - المواد الناتجة )
٢	<b>المواد الناتجة</b> هي مواد تنتج عن التغيير الكيميائي	
٣	<b>المواد المتفاعلة</b> هي مواد موجودة قبل حدوث التغيير الكيميائي	
٤	الرمل مع الماء يعتبر <b>مخلوط</b>	
٥	<b>قانون حفظ الكتلة</b> الكتلة لا تفني ولا تستحدث	

عدد خمسة من طرق فصل المخالفات :

السؤال الثالث

(المغناطيسية) ١ (النخل) ٢ (الطفو) ٣ (التبيير) ٤ (التقطير) ٥ (المادة)

❖ معلم المادة / نوار العتيبي

انتهت الاسئلة مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

	<b>٢٠</b>	<b>سادس الابتدائي</b> <b>التاريخ: / ١٤٤٦ هـ</b>	<b>مادة العلوم</b> <b>اليوم: الإثنين</b>	<b>مكتب تعليم</b> <b>إدارة تعليم</b> <b>مدرسة</b>	<b>المملكة العربية السعودية.</b> <b>وزارة التعليم.</b>
--	-----------	--	---	---	---

..... اكتب اسمك هنا: .....

<b>٣</b>	<b>السؤال الأول (أ) اختاري المصطلح المناسب من بين الأقواس ثم اكتبيه أمام كل تعريف</b> <b>(المخلوط - الوزن - المواد الناتجة)</b>
	قياس مقدار جذب الأرض للجسم.
	مادتان مختلفتان أو أكثر، تختلطان مع بعضها مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية.
	المواد التي تنتج عن التغيير الكيميائي تسمى بـ

	<b>٢</b>	<b>السؤال الأول (ب) أجبني عن الأسئلة التي أمامك.</b>
		١ - ماذا تمثل الرسمة التي أمامك؟
		.....
		٢ - ما اسم المادة التي تكون درجة حموضتها ٢ ؟
		.....

<b>٣</b>	<b>السؤال الأول (ج) صلي العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب):</b>												
	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="text-align: center; background-color: #d3d3d3;">العمود (ب)</th> <th style="text-align: center; background-color: #d3d3d3;">الرقم</th> <th style="text-align: center; background-color: #d3d3d3;">العمود (أ)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="text-align: center;">مواد ليس شكل محدد وجزيئاتها في حركة مستمرة.</td> <td style="text-align: center;">١</td> <td style="text-align: center;">الأجسام الصلبة</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">مواد لها شكل محدد وجزيئاتها تهتز في مكانها.</td> <td style="text-align: center;">٢</td> <td style="text-align: center;">الأجسام السائلة</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">مواد ليس شكل محدد وتأخذ شكل الحيز الذي توضع فيه.</td> <td style="text-align: center;">٣</td> <td style="text-align: center;">الأجسام الغازية</td> </tr> </tbody> </table>	العمود (ب)	الرقم	العمود (أ)	مواد ليس شكل محدد وجزيئاتها في حركة مستمرة.	١	الأجسام الصلبة	مواد لها شكل محدد وجزيئاتها تهتز في مكانها.	٢	الأجسام السائلة	مواد ليس شكل محدد وتأخذ شكل الحيز الذي توضع فيه.	٣	الأجسام الغازية
العمود (ب)	الرقم	العمود (أ)											
مواد ليس شكل محدد وجزيئاتها في حركة مستمرة.	١	الأجسام الصلبة											
مواد لها شكل محدد وجزيئاتها تهتز في مكانها.	٢	الأجسام السائلة											
مواد ليس شكل محدد وتأخذ شكل الحيز الذي توضع فيه.	٣	الأجسام الغازية											

<b>٢</b>	<b>السؤال الأول (د) اذكرى اثنان فقط من الطرق المستخدمة لفصل المخالفط.</b>
	.....
	.....

٥

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

١- عند وضع الحمض مع القاعدة فإنه يتكون لدينا.....

(ج) ماء وكلور

(ب) ماء وأكسجين

(أ) ماء وملح

٢- المواد التي يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة؟

(ج) الموصلات

(ب) الكواشف

(أ) العوازل

٣- أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للهادة؟

(ج) الكثافة

(ب) القساوة

(أ) قابلة للاشتعال

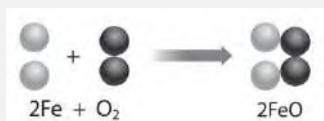
٤- ما نوع المخلوط المكون حبيبات الرمل والماء؟

(ج) معلق

(ب) غروي

(أ) سبيكة

٥- ما نوع التفاعل في الشكل الذي أمامك؟



(ج) تحمل

(ب) احلال

(أ) اتحاد

٥

السؤال الثاني (ب) ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة أو علامة (X) أمام العبارة الخاطئة:

( )	قلي البيض يعد مثال على التغيرات الكيميائية.	١
( )	التفاعلات الكيميائية التي تطلق الطاقة تسمى التفاعلات الطاردة للطاقة.	٢
( )	يمكن حساب حجم جسم غير منتظم الشكل عن طريق ضرب الطول × العرض × الارتفاع	٣
( )	القواعد مواد جيدة للتنظيف لأنها زلقة وتزيل الزيوت والدهون.	٤
( )	من خصائص الفلزات أنها لامعة وقابلة للثنبي بسهولة وتوصل الحرارة والكهرباء.	٥

انتهت الأسئلة

معلمات المادة / مها المربيه

## نموذج الاجابة

٣

السؤال الأول (أ) اختاري المصطلح المناسب من بين الأقواس ثم اكتبيه أمام كل تعريف  
(المخلوط - الوزن - المواد الناتجة)

الوزن

قياس مقدار جذب الأرض للجسم.

١

المخلوط

مادتان مختلفتان أو أكثر، تختلطان مع بعضها مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية.

٢

المواد الناتجة

المادة التي تنتج عن التغيير الكيميائي تسمى بـ

٣



٢

السؤال الأول (ب) أجيبي عن الأسئلة التي أمامك.

١ - ماذا تمثل الرسمة التي أمامك؟

الرسمة تمثل مقياس الرقم الهيدروجيني

٢ - ما اسم المادة التي تكون درجة حموضتها ٢ ؟

الليمون

٣

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

العمود (ب)

الرقم

العمود (أ)

مواد ليس شكل محدد وجزيئاتها في حركة مستمرة.

٣

١. الأجسام الصلبة

مواد لها شكل محدد وجزيئاتها تهتز في مكانها.

١

٢. الأجسام السائلة

مواد ليس شكل محدد وتأخذ شكل الحيز الذي توضع فيه.

٢

٣. الأجسام الغازية

٢

السؤال الأول (د) اذكرى اثنان فقط من الطرق المستخدمة لفصل المخالفات.

١. الترشيح ، التبخر

٢. الطفو ، الفصل بالغراب ، المغناطيس

٥

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

١- عند وضع الحمض مع القاعدة فإنه يتكون لدينا.....

(ج) ماء وكلور

(ب) ماء وأكسجين

(أ) ماء وملح

٢- المواد التي يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة؟

(ج) الموصلات

(ب) الكواشف

(أ) العوازل

٣- أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للهادة؟

(ج) الكثافة

(ب) القساوة

(أ) قابلة للاشتعال

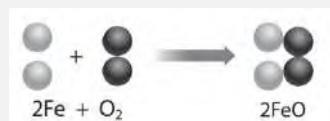
٤- ما نوع المخلوط المكون حبيبات الرمل والماء؟

(ج) معلق

(ب) غروي

(أ) سبيكة

٥- ما نوع التفاعل في الشكل الذي أمامك؟



(ج) تحمل

(ب) احلال

(أ) اتحاد

٥

السؤال الثاني (ب) ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة أو علامة (X) أمام العبارة الخاطئة:

(✓)

١- قلي البيض يعد مثال على التغيرات الكيميائية.

(✓)

٢- التفاعلات الكيميائية التي تطلق الطاقة تسمى التفاعلات الطاردة للطاقة.

(X)

٣- يمكن حساب حجم جسم غير منتظم الشكل عن طريق ضرب الطول × العرض × الارتفاع

(✓)

٤- القواعد مواد جيدة للتنظيف لأنها زلقة وتزيل الزيوت والدهون.

(✓)

٥- من خصائص الفلزات أنها لامعة وقابلة للثنبي بسهولة وتوصل الحرارة والكهرباء.

انتهت الأسئلة

معلمات المادرة / مها المربيه

الفصل الدراسي : الثالث لعام ١٤٤٦ هـ	الصف : السادس	اختبار مادة : العلوم
معلمة المادة: ..... التوقيع : .....	الدرجة ٢٠	الاسم: .....

### السؤال الأول: ضع علامة (٧) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة :

الإجابة	العبارة	م
	١. يستعمل غاز الهيليوم في البالونات لأن كثافة الهيليوم أقل من كثافة الهواء.	
	٢. يمكن استخدام مشروب الشاي في تمييز الحمض من القاعدة.	
	٣. محلول مخلوط من مذاب ومذيب	
	٤. يمكن استخدام مشروب الشاي في تمييز الحمض من القاعدة	
	٥. تكون كلوريد البوتاسيوم والأكسجين من كلورات البوتاسيوم مثل على تفاعل الاتحاد الكيميائي.	

### السؤال الثاني: اختر الإجابة الصحيحة:

١. تقاس الكثافة بوحدة	( ج ) جم/سم	( ج ) جم/سم ٢	( ج ) جم / سم ٣
٢. نوع المخلوط المكون من الملح والماء	( ج ) مادة غروية	( ج ) مخلوط متجانس	( ج ) مخلوط متباين
٣. نوع التفاعل في المعادلة الكيميائية التالية: $C + O \rightarrow CO_2$	( ج ) احلال	( ج ) تحل	( ج ) اتحاد
٤. الفلزات التي تتفاعل بسهولة وليونة هي	( ج ) الفلزات الانتقالية.	( ج ) الغازات النبيلة.	( ج ) الفلزات القلوية
٥. الحالة ..... ليس لها شكل محدد وتشغل الحيز الذي توضع فيه.	( ج ) الصلبة	( ج ) الغازية	( ج ) السائلة

الفصل الدراسي : الثالث لعام ١٤٤٦ هـ	الصف : السادس	اختبار مادة : العلوم
معلمة المادة: ..... التوقيع : .....	الدرجة ٢٠	الاسم: .....

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

الإجابة	العبارة	م
✓	يستعمل غاز الهيليوم في البالونات لأن كثافة الهيليوم أقل من كثافة الهواء.	١.
✓	يمكن استخدام مشروب الشاي في تمييز الحمض من القاعدة.	٢.
✓	المحلول مخلوط من مذاب ومذيب	٣.
✓	يمكن استخدام مشروب الشاي في تمييز الحمض من القاعدة	٤.
✗	تكون كلوريد البوتاسيوم والأكسجين من كلورات البوتاسيوم مثل على تفاعل الاتحاد الكيميائي.	٥.

## السؤال الثاني: اختر الإجابة الصحيحة:

١. تقاس الكثافة بوحدة	( ج ) جم/سم <sup>٣</sup>
٢. نوع المخلوط المكون من الملح والماء	( ج ) مخلوط متجانس
٣. نوع التفاعل في المعادلة الكيميائية التالية: $C + O \rightarrow CO_2$	( ج ) اتحاد
٤. الفلزات التي تتفاعل بسهولة وليونة هي	( ج ) الفلزات القلوية
٥. الحالة ..... ليس لها شكل محدد وتشغل الحيز الذي توضع فيه.	( ج ) السائلة

# اختبار منتصف الفصل -مادة العلوم -الصف السادس-الفصل الدراسي الثالث

أفker .. أحلل .. ثم أجيب

٢٠

الصف /

الاسم /

**ضعـي المصطلح المناسب أمام العبارة المناسبة فيما يأتي :**

[التغيير الكيميائي-المعادلة الكيميائية- التفاعل الطارد للحرارة- الملح- الحمض -الكواشف]

- ١.....تفاعل كيميائي يطلق طاقة حرارية .
- ٢.....تغير ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص كيميائية تختلف عن خصائص المادة الأصلية .
- ٣.....وصف لتفاعل الكيميائي باستخدام رموز وحروف وأرقام.
- ٤.....مادة ذات طعم لاذع تحول لون ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء .
- ٥.....مادة يتغير لونها مع وجود الحمض أو القاعدة .
- ٦.....مركب ناتج عن تفاعل حمض مع قاعدة.

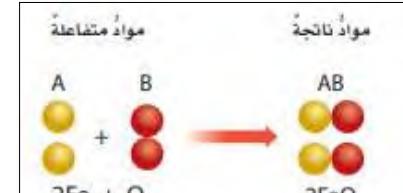
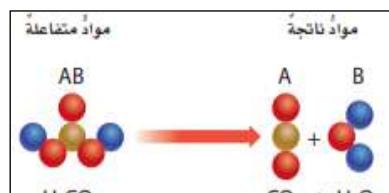
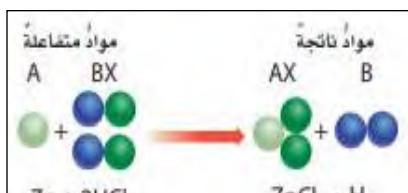
٦

**ضعـي علامة  أمام العبارة الصحيحة أو علامة  أمام العبارة الخاطئة :**

- ١- تتكون الرابطة الكيميائية عندما ترتبط الذرات مع ذرات أخرى ( )
- ٢- البناء الضوئي مثال على تفاعل كيميائي ماصٍ للحرارة ( )
- ٣- تسمى المواد التي توجد قبل حدوث التفاعل الكيميائي مواد ناتجة ( )
- ٤- التغيير الكيميائي ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص تشبه خصائص المواد الأصلية( )

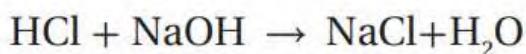
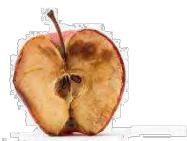
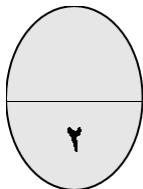
٢

**صنفـي التفاعلات الآتية إلى تفاعل [الاتحاد- التحلل- الإحلال]:**



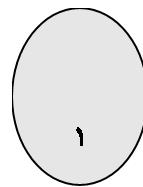
٣

## ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟



حمض كلوريد هيدروكسيد ماء + الصوديوم → الهيدروكلوريك الصوديوم

من المعادلة التي أمام ما هي المواد الناتجة عن التفاعل



### اختر-ي الإجابة الصحيحة:

١- أي التغيرات الآتية تغير كيميائي؟

ج- قلي البيض

ب- تقطيع الخشب

أ- تبخر الماء

أين تقع المواد المتعادلة ومنها الماء المقطر على مقاييس الرقم الهيدروجيني؟

ج ١٤

ب ٧

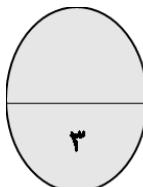
أ- صفر

أي المواد الآتية حمضية؟

ج- الطماطم

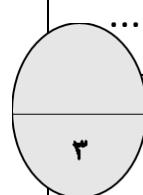
ب- المنظفات المنزلية

أ- الصابون



### قارن-ي بين الأحماض والقواعد من خلال التمييز في الأشياء المشتركة بينها؟

القواعد	الأحماض
ملمسها .....	ملمسها .....
ذات طعم .....	ذات طعم .....
تحول ورقة تباع الشمس .....	تحول ورقة تباع الشمس .....



أ/ عبير الجناعي ..... بالتفوق جميلاتي



## نموذج الاجابة بـ

ضعـي المصطلح المناسب أمام العبارة المناسبة فيما يأتي :

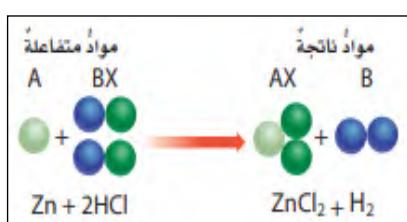
[التغيير الكيميائي-المعادلة الكيميائية- التفاعل الطارد للحرارة- الملح-الحمض-القاعدة- الكواشف]

- ١-.....**التفاعل الطارد للحرارة**.....تفاعل كيميائي يطلق طاقة حرارية .
- ٢-.....**التغيير الكيميائي**.....تغير ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص كيميائية تختلف عن خصائص المادة الأصلية .
- ٣-.....**المعادلة الكيميائية**..... وصف لتفاعل الكيميائي باستخدام رموز وحروف وأرقام.
- ٤-.....**الحمض**..... مادة ذات طعم لاذع تحول لون ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء .
- ٥-.....**القاعدة**..... مادة لها طعم مر وتحول لون ورقة تباع الشمس الأحمر إلى الأزرق .
- ٦-.....**الكواشف**.....مادة يتغير لونها مع وجود الحمض أو القاعدة .
- ٧-.....**الملح**..... مركب ناتج عن تفاعل حمض مع قاعدة.

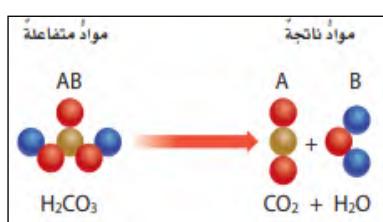
ضعـي علامة  أمام العبارة الصحيحة أو علامة  أمام العبارة الخاطئة :

- ١- تكون الرابطة الكيميائية عندما ترتبط الذرات مع ذرات أخرى ( صح )
- ٢- التغيير الكيميائي ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص تشبه خصائص المواد الأصلية ( خطأ )
- ٣- تفكيك أو تكوين الروابط الكيميائية يغير الخصائص الكيميائية للمادة ( صح )
- ٤- تسمى المواد التي توجد قبل حدوث التفاعل الكيميائي مواد ناتجة ( خطأ )
- ٥- البناء الضوئي مثال على تفاعل كيميائي ماصٍ للحرارة ( صح )

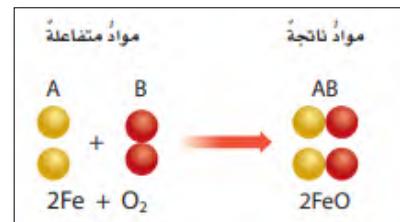
صنفـي التفاعلات الآتية إلى تفاعل [ الاتحاد-التحلل-الإحلال]:



احلال



تحلل



اتحاد

تعتمد سرعة التفاعل الكيميائي على عدة عوامل منها:



ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟

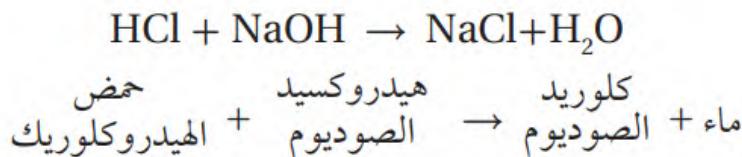
تغير اللون



اطلاق حرارة وضوء



من المعادلة التي أمام ما هي المواد  
الناتجة عن التفاعل



ماء + كلوريد الصوديوم

اختر-ي الإجابة الصحيحة:

1- أي التغيرات الآتية تغير كيميائي؟

ج- قلي البيض

ب- تقطيع الخشب

أ- تبخر الماء

أين تقع المواد المتعادلة ومنها الماء المقطر على مقاييس الرقم الهيدروجيني؟

ج ١٤

ب ٧

أ- صفر

أي المواد الآتية حمضية؟

ج- الطماطم

ب- المنظفات المنزلية

أ- الصابون

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



المملكة العربية السعودية  
وزارة التعليم  
الإدارة العامة للتعليم بجدة  
ب / ١٠٩

٢٠

اختبار أعمال السنة مادة العلوم للصف السادس الفصل الدراسي الثالث لعام ١٤٤٦ هـ

\_\_\_\_\_

٧

## السؤال الأول:

### أ) اختاري المصطلح العلمي المناسب للعبارات التالية :

( الكتلة - السبيكة - المخلوط - الحجم - الكثافة )

١. هي كمية المادة في الجسم.  
٢. الحيز الذي يشغل الجسم.  
٣. مادتان او اكثر تمتزجان معا ولا تكونان مادة جديدة.  
٤. مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة أخرى.  
٥. هي قياس مقدار الكتلة في حجم معين.

ب / وزن الجسم على القمر أقل من وزنه على الأرض فسري هذه العبارة ؟

..... / ١

..... / ٢

ج ) مثلي لما يأتي :

١/ تفاعل طارد للطاقة:

.....

\_\_\_\_\_

٧

## السؤال الثاني:

أ) في الجدول الموضح أدناه قارني بين الجزيئات في الأجسام الصلبة والسائلة والغازية من حيث :

الأجسام الغازية	الأجسام السائلة	الأجسام الصلبة	المطلوب
			حركات الجزيئات
			الشكل والحجم

يتبع

**ب ) ضعي كلمة صح أو خطأ أمام العبارات التالية :**

- ( ) ١/ اللون والمغناطيسية من الخصائص الفيزيائية للمادة .  
( ) ٢/ يمكن فصل برادة الحديد مع الكبريت بواسطة المنخل .  
( ) ٣/ تفاعل الاتحاد يحدث عندما يحل أحد العناصر محل آخر .  
( ) ٤/ يفسر مبدأ ارخميدس الطفو والانغمار .

**السؤال الثالث :**

٦

**أ) اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :**

- ١- أي المواد الآتية ينصح باستخدامها لتغليف سلك نحاسي موصول بالكهرباء؟  
أ- المطاط      ب- الحديد      ج- الألومنيوم      د- الذهب
- ٢- ما الخاصية التي تحدد إمكانية انغمار جسم صلب في سائل؟  
أ- الكثافة      ب- الكتلة      ج- اللون      د- الوزن
- ٣- أي مما يلي يعطى عملية الذوبان:  
أ- استخدام قطع كبيرة من المذاب      ب- تحريك المذاب      ج - استخدام قطع صغيرة من المذاب      د- كمية قليلة من المذاب
- ٤ / الوحدة التي تقيس الوزن هي :  
أ- كجم      ب - نيوتن      ج - متر      د- سم
- ٥ / أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة.  
أ- القساوة      ب - درجة الغليان      ج - الكثافة      د - القابلية للاشتعال
- ٦/ عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخر والتكتف.  
أ- الطفو      ب - التقطر      ج - الترشيح      د - النخل

**انتهت الأسئلة**

معلمة المادة / سعدى الزهرانى

تمنياتي لكن بالنجاح والتوفيق

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

## اختبار مادة العلوم للصف السادس الشهير الفصل الدراسي الثالث لعام ... هـ

8

السؤال الأول / أملئي الجدول التالي بالمصطلح العلمي الذي تدل عليه العبارات التالية  
المادة – السبيكة – الغروي - الكثافة

العبارة	المصطلح العلمي
هي مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة	
مخلوط فيه دقائق مادة مشتتة خلال مادة أخرى مسببه منع مرور الضوء	
هي قياس مقدار الكتلة في حجم معين	

3

السؤال الثاني / ضعي كلمة صح أو خطأ أمام العبارات الآتية

- 1- الذائبية هي أكبر كمية من المذاب يمكن اذابتها في كمية معينة من المحلول . ( )
- 2- من دلالات التغير الكيميائي تغير اللون وتصاعد الغازات وانطلاق الحرارة والضوء . ( )
- 3- تكوين الروابط او تفككها لا يغير الخصائص الكيميائية للمادة ( )
- 4- يمكن فصل الحديد في كبريتيد الحديد بالغمغطيس . ( )

5

السؤال الثالث / اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي

نوع التفاعل				1
	(ج) تحل	(ب) اتحاد	(أ) احلال	
تفاعل ماص للطاقة .....				2
(أ) البناء الضوئي	(ج) الاحتراق الشمعة	(ب) الاحتراق الضوئي		
من أمثلة المخلوط المعلق .....				3
(أ) البرونز	(ج) كريمة الخلق	(ب) الصلصال		
الخاصية الفيزيائية للنحاس .....				4
(أ) العازلية	(ج) الموصلية	(ب) القساوة		