

## أنشطة وتدريبات الاختبار ومراجعة شاملة لوحة الخامسة المادة الفصل التاسع المقارنة بين أنواع المادة



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف السادس ← علوم ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-04-20 10:47:30

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل  
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة  
علوم:

إعداد: برزنتيشن

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس



صفحة المناهج  
السعودية على  
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الثاني

انفوجراف ملخص درس التفاعلات الكيميائية

1

بوربوينت درس التغيرات الكيميائية الجزء الثاني

2

بوربوينت درس التغيرات الكيميائية الجزء الأول

3

أوراق عمل وأنشطة منهجية شاملة غير محلول

4

إجابة ملزمة نافس الشاملة في مجال العلوم غير محلول

5

# الوحدة الخامسة : المادة

## الفصل التاسع : تصنيف المادة

### الدرس الأول

# الخصائص الفيزيائية للمادة



# الخصائص الفيزيائية للمادة

هو مقدار سحب الجاذبية للجسم

- الوزن ○ القوة ○ الحيز

يستخدم الميزان لقياس



- الطول ○ الكتلة ○ الحجم

وزني على القمر ..... من وزني على الأرض



- أكبر ○ أثقل ○ أقل

كمية المادة في الجسم.

- الكتلة ○ الكثافة ○ الحجم

يقاس حجم السوائل

- بالمتر المربع ○ بالتر أو الملتر ○ بالكيلومتر

تستخدم أداة القياس المجاور في حساب



- الوزن ○ المسافة ○ السرعة

# الخصائص الفيزيائية للمادة

المادة التي ليس لها شكل محدد ولا تشغل حيزا محددًا هي

- الغاز      ○ السائل      ○ الصلب

يقاس الوزن بوحدات تسمى

- الكيلو      ○ نيوتن      ○ البايث

حركة جزيئاتها محدودة جدا وهي الحالة الأكثر كثافة للمادة



- الغازية      ○ السائلة      ○ الصلبة

هو قدرة جسم على مقاومة الانغمار في مائع سائل أو غاز

- الطفو      ○ الإزاحة      ○ الذائبية

ليس لها شكل محدد وتأخذ شكل الحيز الذي توضع فيه

- الصلبة      ○ السائلة      ○ الغازية

قياس مقدار الكتلة في حجم معين

- الكثافة      ○ الطول      ○ الكثافة

# الخصائص الفيزيائية للمادة

يمكن قياس حجم جسم صلب متوازي مستطيلات عن طريق

○ الطول × العرض × الارتفاع ○ الطول ÷ العرض ○ العرض + الارتفاع

صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة

○ الخصائص الداخلية ○ الخصائص الفيزيائية ○ الخصائص الكيميائية

تسمى الفلزات التي تسمح بمرور الحرارة والتيار الكهربائي بـ

○ الكواشف ○ المانع ○ الموصلات

يطفو الجسم عندما تكون كثافته أقل من كثافة السائل

○ صح ○ خطأ

يستعمل غاز الهيليوم في البالونات لأن كثافته أقل من كثافة الهواء.

○ صح ○ خطأ

تسمى المواد التي تقاوم انتقال الحرارة والتيار الكهربائي خلالها بـ

○ القواعد ○ الدوائر ○ العوازل

# الخصائص الفيزيائية للمادة

عناصر تشترك في بعض صفات الفلزات واللافلزات تسمى أشباه فلزات

○ صح ○ خطأ

الجسيم الذي له شحنة متعادلة في نواة الذرة هو

○ النيوترون ○ الالكترن ○ الايون

أي العناصر اكتشفت بوصفها غازات؟

○ الحديد و الكروم ○ الهيدروجين والأكسجين ○ الكربون والنحاس

أكثر العناصر شيوعاً في الفضاء الخارجي ويشكل نحو ٠,٩٨ من كتلة الكون

○ الكربون و الأكسجين ○ النيتروجين والفوسفور ○ الهيدروجين والهليوم

تتصف باللمعان وتوصيل الحرارة والكهرباء وقابليتها للتشكيل

○ الفلزات ○ اللافلزات ○ أشباه الفلزات

نواة ذرة العنصر تشبه حصة صغيرة داخل ملعب رياضي فسيح

○ صح ○ خطأ

# الوحدة الخامسة : المادة

## الفصل التاسع : تصنيف المادة

### الدرس الأول

## الماء و المخاليط

# الماء و المخاليط

اتحاد عنصرين أو أكثر اتحاداً كيميائياً

○ المركب      ○ الجزيء      ○ البروتون

مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة أخرى

○ المعلق      ○ السبيكة      ○ الذائبية

يمكن فصل برادة الحديد عن مسحوق الكبريت باستعمال

○ الانغمار      ○ الطفو      ○ المغناطيس

خصائص المواد في المخلوط تتغير عندما تمزج مواده معاً،

○ صح      ○ خطأ

الغرويات مخاليط تبدو متجانسة ولكنها فعلاً غير متجانسة

○ صح      ○ خطأ

خليط من مادة تذوب في مادة أخرى

○ العنصر      ○ التقطير      ○ المحلول

# الماء و المخاليط

أي الخواص التي يمكن الاستفادة منها لفصل الصخور عن قطع الخشب

- الطفو
- التآكل
- التسخين

ما نوع المخلوط المكون من الملح والماء

- مخلوط غير متجانس
- مخلوط متجانس
- مادة غروية

هي المادة التي يذوب فيها المذاب

- ترسيب
- تبخير
- المذيب

هي مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة أخرى

- سبيكة
- عنصر
- مركب

تسمى أكبر كمية من المذاب يمكن إذابتها في كمية معينة من المحلول

- التشابه
- الذائبية
- التكاثر

يستعمل التقطير لفصل مكونات مخلوط اعتمادا على الاختلاف في

- الكثافة
- درجة الانصهار
- درجة الغليان

# الماء و المخاليط

المخلوط غير المتجانس يحوي مواد يمكن تمييز بعضها من بعض

○ خطأ ○ صح

الزيت والخل يكونان مخلوطا مع مرور الوقت يسمى

○ المذيب ○ المعلق ○ المركب

الدم مثال على المخلوط:

○ المتجانس ○ السبائك ○ الغروي

الكتلة الكلية تزداد في عملية إعداد المخاليط

○ خطأ ○ صح

يستخدم لفصل المواد ذات الحجم المختلفة

○ المغناطيس ○ المنخل ○ الترشيح

معظم السبائك محاليل

○ خطأ ○ صح

# المركبات والتغيرات الكيميائية

بوضع الرقم المناسب حدد طريقة فصل المخاليط التالية

٣ الطفو

٢ الترشيح

١ المغناطيسية

٦ التقطير

٥ التبخير

٤ النخل

طريقة تستخدم لفصل الرمل عن الماء

طريقة تستخدم لفصل محلول الماء المالح

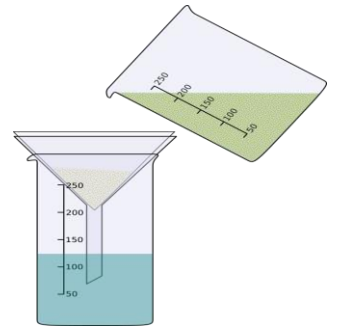
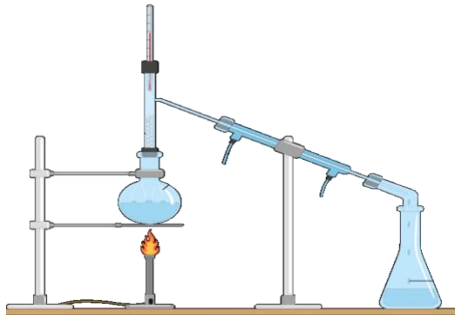
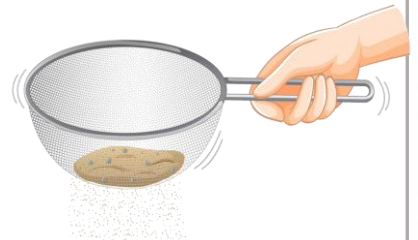
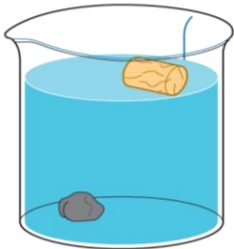
طريقة تستخدم لفصل مكونات مخلوط بالتبخير والتكاثف

طريقة تستخدم لفصل برادة الحديد عن مسحوق الكبريت

طريقة تستخدم لفصل المواد ذات الحجوم المختلفة

طريقة تستخدم لفصل الأجسام المغمورة في سائل

اكتب اسم طريقة فصل المخاليط اسفل كل صورة مما يلي



# الوحدة الخامسة : المادة

## الفصل العاشر : التغيرات و الخصائص الكيميائية

### الدرس الأول

# التغيرات الكيميائية



# التغيرات الكيميائية

يوصف التفاعل الكيميائي بصورة رمزية باستخدام

- المعادلة الكيميائية
- المعادلة الفيزيائية
- الرابطة الكيميائية

تغير ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص تختلف عن خصائص المواد الأصلية

- تغير فيزيائي
- تغير كيميائي
- تغير صناعي

عندما ترتبط ذرات مع ذرات أخرى تتكون

- الخصائص الفيزيائية
- الخصائص الكيميائية
- الرابطة الكيميائية

هناك ثلاث أنواع من التفاعلات الكيميائية اذكرها

- ① .....
- ② .....
- ③ .....

مواد تنتج عن التغير الكيميائي تسمى

- المواد الناتجة
- المواد الأصلية
- المواد المتغيرة

تتكون المواد المتفاعلة والمواد الناتجة من ذرات العناصر نفسها

- صح
- خطأ

# التغيرات الكيميائية

تعتمد سرعة التفاعل الكيميائي على عدة عوامل هي :

..... ① ..... ② ..... ③ .....

مواد موجودة قبل حدوث التغير الكيميائي هي

المواد المتفاعلة ○ المواد المترسبة ○ المواد المتحللة ○

ما نوع التفاعل في المعادلة الكيميائية التالية؟  $C + O_2 \rightarrow CO_2$

احلال ○ اتحاد ○ تعادل ○

ما العلامات التي تدل على حدوث التغير الكيميائي

..... ① ..... ② ..... ③ .....

من أمثلة التفاعلات الماصة للحرارة:

احتراق الخشب ○ هضم الطعام ○ عملية البناء الضوئي ○

أي التغيرات الآتية تغير كيميائي؟

قلي البيض ○ تقطيع الخشب ○ تبخر الماء ○

# التغيرات الكيميائية

## ضع رقم المصطلح أمام العبارة المناسبة

- ١ الرابطة الكيميائية ٢ قانون حفظ الكتلة ٣ التفاعل الطارد للطاقة  
٤ المواد الناتجة ٥ تفاعل الاتحاد ٦ التفاعل الماص للطاقة

نوع من التفاعل الكيميائي الذي يطلق طاقة.

المادة لا تفنى ولا تستحدث وإنما تتحول من شكل إلى آخر جميع

نوع من التفاعل الكيميائي الذي يمتص طاق

القوة التي تربط ذرات مع ذرات أخرى

تفاعل ترتبط فيه عناصر أو مركبات معا لتكوين مركبات جديدة

المواد التي توجد في الجهة اليمنى للمعادلات الكيميائية

# الوحدة الخامسة : المادة

## الفصل العاشر : التغيرات و الخصائص الكيميائية

### الدرس الثاني الخصائص الكيميائية

# الخصائص الكيميائية

مواد يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة

- الكواشف       الملح       القلويات

عناصر تتبع اللافلزات ومنها الكلور والفلور.

- الأملاح       الهالوجينات       كلوريد

تصفُ الكيفية التي تتفاعلُ بها المادة مع موادَّ أخرى.

- الخصائص الفنية       الخصائص الكيميائية       الخصائص الفيزيائية

تصنف الفلزات إلى ثلاث فئات هي

- ① ..... ② ..... ③ .....

طعمها مر وملمسها صابوني تحول ورقة تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء

- القواعد       الأحماض       التعادل

يمكن استخدام مشروب الشاي في تمييز الحمض من القاعدة.

- خطأ       صح

# التغيرات الكيميائية

تقع في العمود الأخير إلى الجهة اليمنى لا تتفاعل مع العناصر الأخرى

○ الغازات النبيلة ○ المواد القاعدية ○ المواد الحمضية

يقيس قوة كل من الحمض والقاعدة.

○ مقياس الرقم الكربوني ○ مقياس الرقم الهيدروجيني

يستعمل بروميد الفضة في صهر الجليد على الطرق وحفظ الأطعمة

○ صح ○ خطأ

تستعمل لإنتاج البلاستيك والأنسجة

○ الأحماض القوية ○ القواعد القوية ○ الأملاح

يوجد معظمها عند درجة حرارة الغرفة في صورة غازات أو مواد صلبة هشة سهلة الانكسار

○ أشباه الفلزات ○ الفلزات ○ اللافلزات

تقع في الجانب الأيسر البعيد من الجدول الدوري

○ الفلزات القلوية ○ الفلزات القلوية الترابية ○ الفلزات الانتقالية

# التغيرات الكيميائية

الفلزات التي تتفاعل بسهولة وليونة ي هـ:

- الفلزات القلوية ○ الغازات النبيلة. ○ الهالوجينات

أي مما يلي فلز قلوي أر ضي؟

- النحاس ○ الكالسيوم ○ البوتاسيوم

من صفات أشباه الفلزات أنها توصل الكهرباء عند درجة حرارة منخفضة

- صح ○ خطأ

فيم تختلف الفلزات الانتقالية عن غيرها من الفلزات؟

- تتفاعل ببطء ○ تتفاعل بشدة ○ موصلة للكهرباء

اي المواد الآتية حمضية؟

- الليمون ○ الماء ○ الصابون

المادة الأقرب إلى التعادل هي المادة الأكثر أمنا من المادة التي لها رقم هيدروجيني أكثر أو أقل

- صح ○ خطأ

# المركبات والتغيرات الكيميائية

بوضع الرقم المناسب حدد طريقة فصل المخاليط التالية

٣ أشباه الفلزات واللافلزات

٢ الترشيح

١ المغناطيسية

٦ التقطير

٥ التبخير

٤ النخل

طريقة تستخدم لفصل الرمل عن الماء

طريقة تستخدم لفصل محلول الماء المالح

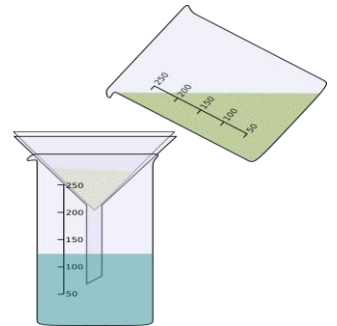
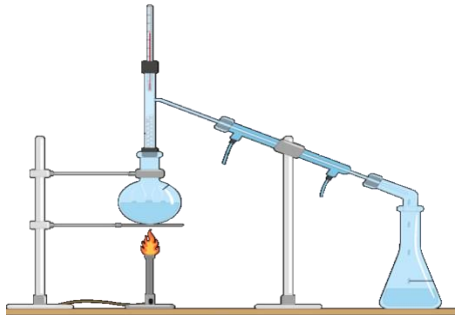
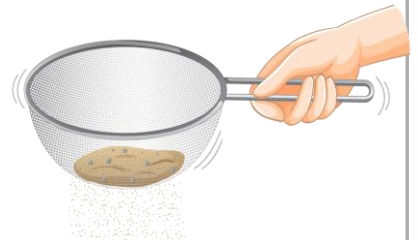
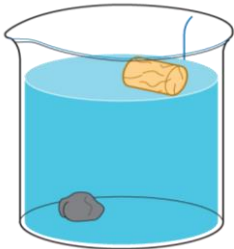
طريقة تستخدم لفصل مكونات مخلوط بالتبخير والتكاثف

طريقة تستخدم لفصل برادة الحديد عن مسحوق الكبريت

طريقة تستخدم لفصل المواد ذات الحجوم المختلفة

طريقة تستخدم لفصل الأجسام المغمورة في سائل

اكتب اسم طريقة فصل المخاليط اسفل كل صورة مما يلي



# التغيرات الكيميائية

## ضع رقم المصطلح أمام العبارة المناسبة

- ١ الرابطة الكيميائية ٢ قانون حفظ الكتلة ٣ التفاعل الطارد للطاقة  
٤ المواد الناتجة ٥ تفاعل الاتحاد ٦ التفاعل الماص للطاقة

نوع من التفاعل الكيميائي الذي يطلق طاقة.

المادة لا تفنى ولا تستحدث وإنما تتحول من شكل إلى آخر جميع

نوع من التفاعل الكيميائي الذي يمتص طاق

القوة التي تربط ذرات مع ذرات أخرى

تفاعل ترتبط فيه عناصر أو مركبات معا لتكوين مركبات جديدة

المواد التي توجد في الجهة اليمنى للمعادلات الكيميائية

