

مراجعة درس المخاليط أنواعها وطرق فصلها في حياتنا اليومية



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-01-29 14:05:47

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: ظافر الشهري

التواصل الاجتماعي حسب الصف الرابع



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الرابع والمادة علوم في الفصل الثاني

مراجعة درس القوى والحركة

1

حزمة اختبارات تتضمن 4 اختبارات مصحوبة بنماذج حل

2

مراجعة درس تغير المادة

3

مراجعة درس القياس وخواص المادة

4

حزمة اختبارات مراجعة شاملة 1445هـ

5

معلم المادة: ظافر الشهري	مراجعة درس ٣- المخاليط	الصف الرابع الابتدائي الفصل الدراسي الثالث ١٤٤٥
-----------------------------	---------------------------	--

المصطلح العلمي	التعريف
١ المخلوط	خلط مادتين أو أكثر بحيث تحافظ كل مادة على خصائصها الأصلية
٢ المحلول	مخلوط مكون من مادتين أو أكثر يحدث لها امتزاج تام (تجانس)
٣ السبائك	محلول صلب يتكون من مادتين أو أكثر أحدها فلز مثل الفولاذ والبرونز
٤ الترشيح	طريقة لفصل مكونات المخلوط باستخدام ورق الترشيح أو المصفاة
٥ الترسيب	طريقة لفصل مكونات المخلوط حسب كثافة المكونات
٦ التقطير	طريقة لفصل المكونات السائلة في المحلول باستخدام عملية التبخر والتكثف
٧ التبخير	طريقة لفصل المكونات الصلبة في المحلول باستخدام عملية التبخر

- ◆ تتكون المخاليط عن طريق خلط عدة مواد بحيث يكون بينهما تجانس أو لا يكون بينها تجانس
- ◆ تدخل المخاليط في العديد من المواد في حياتنا اليومية مثل الأدوية والمشروبات و مواد التنظيف وغيرها
- ◆ المحاليل هي نوع من المخاليط ولكن بين مكوناتها تجانس و امتزاج بحيث تختفي أحد المكونات في المحلول
- ◆ كل محلول هو مخلوط ولكن ليس كل مخلوط يكون محلول
- ◆ يمكن فصل مكونات المخلوط حسب خصائصها الفيزيائية مثل الشكل والحجم واللون والكثافة وقد نحتاج إلى أدوات أو أجهزة لفصل المكونات في المخاليط المتجانسة (المحاليل)
- ◆ قد تختلف الخصائص الكيميائية للمحاليل بسبب حدوث تفاعل كيميائي عند خلط بعض المكونات مثلاً خاصية التوصيل الكهربائي للماء أو الملح ضعيفة ولكن بعد خلطهما يتكون محلول ملحي جيد التوصيل الكهربائي

المقارنة	المخلوط	المحلول
المكونات	مادتين أو أكثر	مادتين أو أكثر
التجانس	لا يوجد تجانس	يوجد تجانس
الخصائص	تتغير الخصائص الفيزيائية أحياناً لا تتغير الخصائص الكيميائية	تتغير الخصائص الفيزيائية أحياناً تتغير الخصائص الكيميائية أحياناً
فصل المكونات	الترسيب ، الترشيح ، المغناطيس	التقطير مثل فصل البنزين من النفط التبخير مثل استخراج الملح من ماء البحر
أمثلة	صلب مع صلب : المكسرات .. سائل مع سائل : ماء من الزيت .. سائل مع صلب : الرمل مع الماء ..	صلب مع صلب : السبائك المعدنية كالفولاذ سائل مع سائل : العصير سائل مع صلب : السكر مع الماء سائل مع غاز : المشروبات الغازية غاز مع غاز : الهواء

جهاز تقطير

المادة

نقية		غير نقية (مخلوط)	
عنصر	مركب	متجانس (محلول)	غير متجانس
ذهب ، حديد	ماء ، سكر ، ملح ثاني أكسيد الكربون ، أكسجين ، هيدروجين	الملح في الماء الفولاذ الهواء	ماء مع الزيت الرمل مع الحديد السلطات