

مراجعة درس المخالفات وأنواعها وطرق فصلها في حياتنا اليومية



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

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

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

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

المزيد من مادة
علوم:

إعداد: ظافر الشهري

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الرابع



الرياضيات



اللغة الانجليزية



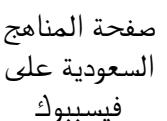
اللغة العربية



التربية الاسلامية



المواضيع على تلغرام



صفحة المناهج السعودية على فيسبوك

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 وخصائص المادة

4

حزمة اختبارات مراجعة شاملة 1445هـ

5

المصطلح العلمي	التعريف
المخلوط	خلط مادتين أو أكثر بحيث تحافظ كل مادة على خصائصها الأصلية
المحلول	مخلوط مكون من مادتين أو أكثر يحدث لها امتزاج تام (تجانس)
السبائك	محلول صلب يتكون من مادتين أو أكثر أحدها فلز مثل الفولاذ والبرونز
الترشيح	طريقة لفصل مكونات المخلوط حسب كثافة المكونات
الترسيب	طريقة لفصل مكونات المخلوط حسب كثافة المكونات
التقطير	طريقة لفصل المكونات السائلة في محلول باستخدام عملية التبخّر والتكتّف
التبيير	طريقة لفصل المكونات الصلبة في محلول باستخدام عملية التبخّر

- ◆ تتكون المخاليط عن طريق خلط عدة مواد بحيث يكون بينهما تجانس أو لا يكون بينها تجانس
- ◆ تدخل المخاليط في العديد المواد في حياتنا اليومية مثل الأدوية والمشروبات ومواد التنظيف وغيرها
- ◆ المحاليل هي نوع من المخاليط ولكن بين مكوناتها تجانس وامتزاج بحيث تخفي أحد المكونات في محلول
- ◆ 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 المتجلسة (المحاليل)
- ◆ قد تختلف الخصائص الكيميائية للمحاليل بسبب حدوث تفاعلات كيميائية 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	تغير الخصائص الفيزيائية أحياناً غير الخصائص الكيميائية أحياناً	غير الخصائص الكيميائية أحياناً لا تغير الخصائص الكيميائية
فصل المكونات	الترسيب ، الترشيح ، المغناطيس	التقطير مثل فصل البنزين من النفط التبيير مثل استخراج الملح من ماء البحر
أمثلة	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	صلب مع صلب : المكسرات .. سائل مع سائل : ماء من الزيت .. سائل مع صلب : الرمل مع الماء ..

