

انفوجرافيك درس التغيرات الفيزيائية والمخاليط والمحاليل



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-04-05 14:49:46

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:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث والمادة علوم في الفصل الثاني

ملخص التقييم التكويني التغيرات الفيزيائية

1

انفوجرافيك درس حالات المادة

2

مطوية درس المناخ والعوامل المؤثرة فيه

3

مطوية دورة الماء تشكل الغيوم وأنواع الهطول ودورة الماء

4

مطوية درس أنواع العواصف الرعدية والطقس القاسي

5

مثال رائع: إعادة تدوير الفولاذ

إعادة تدوير السيارات القديمة مثال ممتاز على التغيير الفيزيائي.



1. سيارة قديمة يتم سحقها (تغيير الشكل).



2. قطع الفولاذ تنصهر في فرن حار وتتحول لسائل (تغير الحالة من صلب لسائل).



3. الفولاذ السائل يُصب في قوالب لصنع سيارة جديدة (تغيير الحالة من سائل لصلب).

هيا نفصل مكونات المخلوط!



بالمغناطيس

يمكننا استخدام المغناطيس لسحب الحديد من مخلوط الرمل.



بالتبخير



إذا سخنا ماء البحر، يتبخر الماء ويبقى الملح!



بالغربال



يمكن فصل الحصى الكبير عن الرمل الناعم باستخدام الغربال.

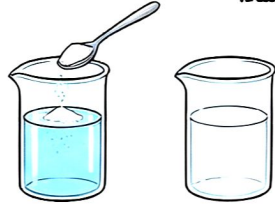


السكر البودرة يذوب أسرع من مكعب السكر الكبير.



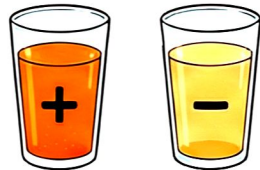
المحاليل: نوع خاص من المخاليط

ما هو المحلول؟ هو مخلوط تتوزع فيه مادة بشكل كامل ومنتظم داخل مادة أخرى، مثلما يذوب السكر في الماء.



لقد ذاب السكر!

ما هو التركيز؟



عالي التركيز: يحتوي على الكثير من المادة المذابة (مثل عصير لونه غامق).

منخفض التركيز: يحتوي على القليل (مثل عصير لونه فاتح).

لنتعرف على المخاليط!

ما هو المخلوط؟ هو خلط مادتين أو أكثر معاً، بحيث تحتفظ كل مادة بصفاتهما الأصلية.



مثال 1: سلطة الخضروات

مخلوط من مواد صلبة. يمكنك أن ترى الطماطم والخيار بسهولة!



مثال 2: مياه البحر



مخلوط من الماء (سائل) والملح (صلب) والأكسجين (غاز).

التغيرات الفيزيائية

ما هو التغيير الفيزيائي؟

التغيير الفيزيائي هو تغيير في شكل المادة أو حالتها، ولكنها تبقى نفس المادة!

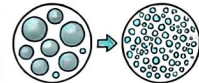


يمكنك تشكيل الصلصال لعمل كوب، لكنه لا يزال صلصالاً. هذا تغيير فيزيائي.

كيف نذوّب الأشياء أسرع؟



التسخين التحريك



حجم الحبيبات