# انفوجرافيك درس الماء والمخاليط

| 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: 30-03-2026 18:17:24 | |
| المزيد من مادة علوم: | ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس |


| التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|
| صفحة المناهج السعودية على فيسبوك | | | | | |
| المواد على تلغرام | التربية الاسلامية | اللغة العربية | اللغة الانجليزية | الرياضيات | |

| المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الثاني | |
|---|---|
| 1 | شرح درس الماء والمخاليط ما أنواعها وما المحلول |
| 2 | شرح درس الماء والمخاليط كيف يمكن فصل المخاليط |
| 3 | أوراق عمل أنشطة عن درس المخاليط |
| 4 | بوربوينت درس الماء والمخاليط ملف 3 |
| 5 | بوربوينت درس الماء والمخاليط ملف 2 |

# الماء والمخاليط

## ١. ما هو المخلوط؟

المخلوط هو مزيج من مادتين أو أكثر تحتفظ فيه كل مادة بخصائصها الأصلية.

يمكن فصل مكوناته بالطرق الفيزيائية.

تخيل سلطة فواكه، يمكنك بسهولة فصل قطع الفاكهة المختلفة عن بعضها.

### الفرق بين المخلوط والمركب

المخلوط هو خلط فيزيائي، بينما المركب هو اتحاد كيميائي يتنج مادة جديدة بخصائص مختلفة.

| الخاصية | المخلوط (حديد + كبريت) | المركب (كبريتيد الحديد) |
|---|---|---|
| طريقة التكوين | خلط فيزيائي بدون حرارة | اتحاد كيميائي بالتسخين |
| خصائص المكونات | يحتفظ كل من الحديد والكبريت بخصائصه مختلفة لماذا من الحديد ينجذب للمغناطيس) | تظهر خصائص جديدة مختلفة تمامًا عن الحديد والكبريت |
| طريقة الفصل | يمكن فصل الحديد باستخدام المغناطيس بسهولة | لا يمكن فصله بالمغناطيس |

## ٢. أنواع المخاليط

تنقسم المخاليط إلى نوعين رئيسيين:

### أ) المخاليط غير المتجانسة

هي مخاليط لا تمتزج مكوناتها تمامًا، ويمكن تمييز أجزائها المختلفة بالعين.

[صورة لكأس به زيت وماء]، به زيت

من أنواعها: المُعَلّق

مخلوط تترسب فيه الجسيمات الكبيرة إذا ترك ساكنًا.
مثال: الرمل في الماء.

يمكن فصله بالترشيح.
[صورة لكأس به ماء ورمل مترسب في القاع]

ومن أنواعها أيضًا: الغروي

مخلوط تتوزع فيه جسيمات صغيرة ولكنها لا تترسب ولا تذوب.
مثال: الحليب، الدم، الضباب.

### ب) المخاليط المتجانسة (المحاليل)

هي مخاليط تمتزج مكوناتها تمامًا وتبدو كمادة واحدة.
يُطلق عليها اسم "المحاليل".

[صورة لكأس ماء صافٍ بعد إذابة الملح فيه]

## ٣. كل شيء عن المحاليل

### مكونات المحلول

يتكون المحلول من:
المُذيب (المادة التي تذيب، مثل الماء) و المُذاب (المادة التي تذوب، مثل الملح).

### الذائبية

هي كمية المادة التي يمكن إذابتها في كمية معينة من المذيب عند درجة حرارة محددة.

### عوامل تزيد من سرعة الذوبان

١. رفع درجة الحرارة

تسخين الماء يساعد على إذابة السكر أسرع.

٢. التحريك

تقليب المحلول يسرّع من انتشار المذاب.

٣. سحق المذاب

زيادة مساحة سطح المذاب (مثل السكر المطحون) يجعله يذوب أسرع.

### السبائك: محاليل صلبة

السبيكة هي مخلوط متجانس من فلز مع مواد أخرى صلبة.
مثال: البرونز (نحاس وقصدير) والفولاذ (حديد وكربون).

سبيكة ذهبية

## ٤. كيف نفصل مكونات المخاليط؟

### التقطير

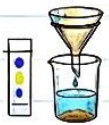
لفصل سائل عن مادة صلبة ذالية فيه (مثل فصل الماء عن الملح). يتم ذلك عن طريق غليان السائل ثم تكثيف بخاره.

### المغناطيس

يُستخدم لفصل المواد المغناطيسية (مثل برادة الحديد) عن المواد غير المغناطيسية (مثل الرمل).

### الترشيح

يُستخدم لفصل المواد الصلبة غير الذائبة عن السائل في المخاليط المعلقة (مثل فصل الرمل عن الماء).



### الكروماتوغرافيا (الفصل اللوني)

طريقة لفصل مكونات مخلوط (مثل الحبر) عن طريق تمريره عبر مادة أخرى، حيث تتحرك المكونات بسرعات مختلفة.

## ٥. اختبر فهمك!

سؤال ١ : يُعتبر الحليب مثالاً على...
أ) المحلول
ب) المخلوط الغروي
ج) المخلوط المعلق

سؤال ٢: أفضل طريقة لفصل الملح الذائب في الماء لي للحصول على الماء النقي هي...
أ) الترشيح
ب) المغناطيس
ج) التقطير

NotebookLM