

ما المخلوط

ما المخلوط

المخلوط مادتان أو أكثر تختلطان معا. تحافظ كل مادة في المخلوط على نوعها.

مثل : **السلطة** - **كريمات ترطيب الجلد** - **الشامبو** - **ومساحيق التجميل**

المحاليل مخاليط

المحلول مخلوط مكون من مادتين أو أكثر ممتزجتين معا امتزاجا تاما.

السكر يذوب في الماء و يمتزج به تماما فيصير هذا المخلوط محلولاً

السببكية تنتج عن خلط نوعين أو أكثر من العناصر أحدهما على الأقل فلز

البرونز نوع من المحاليل تسمى **السبائك**
قد تكون **السبائك صلبة** وقد تكون أكثر **ليونة** من المواد التي صنعت منها.

السبائك محاليل

الخصائص الكيميائية

هي الخصائص التي تتغير أثناء التفاعلات الكيميائية وقد تكتسب المحاليل خصائص جديدة غير موجودة في المواد الأصلية.

مثلا : محلول الملح والماء فهو موصل جيد للكهرباء. **الموصلية الكهربائية خاصة كيميائية**

كيف نفصل مكونات المخلوط ؟

هناك طرق أخرى لفصل مكونات المخاليط بعضها عن بعض.

يحدث الترسيب عندما تنفصل أجزاء من المخلوط نتيجة اختلاف كثافتها

١- الترسيب

طريقة تستخدم لفصل الأشياء بحسب أحجامها لفصل المواد الصلبة عن السوائل والمرشح عبلة شبك أو مصفاة أو منخل

٢- الترشيح

نستطيع استخدام المغناطيس لفصل مكونات بعض أنواع المخاليط عن بعض

٣- المغناطيس

كيف يمكن فصل اجزاء المحاليل ؟

يستخدم التقطير في فصل سائلين مختلفين في درجات الحرارة

يسخن المحلول ويتحول إلى غاز ثم يمر الغاز عبر مكثف ويرده ويعيد تجميعه على شكل سائل

يستخدم التقطير في تحضير الوقود حيث يتم فصل البنزين عن خام النفط

التقطير

عندما يتبخر الماء من المحلول الملحي يتحول الماء إلى بخار ماء , ويبقى الملح الصلب مترسباً .

تستعمل هذه الطريقة للحصول على المواد الصلبة من المحاليل حيث يتطاير بخار السائل في الهواء

التبخير