

المخاليط



مُكسَّرات

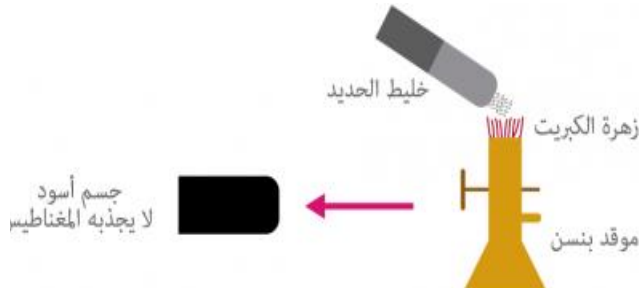


المخلوط

مادتان أو أكثر تمتزجان معا ولا تكونان مادة جديدة
مثال
: السلطة التي تحتوي على طماطم وخيار وجزر و خس

المركب اتحاد عنصرين أو أكثر اتحادا كيميائيا

الحديد مع الكبريت مخلوط يمكن فصله بالمغناطيس
عند حدوث تفاعل كيميائي بين الحديد والكبريت
ينتج مادة جديدة تسمى كبريتيد الحديد



أنواع المخاليط



المخاليط المتجانسة
لا يمكن تمييز المواد بعضها
عن بعض مثل السكر مع الماء

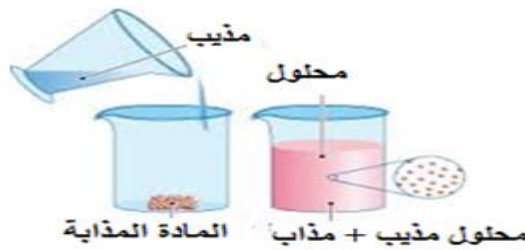


المخاليط غير المتجانسة
يمكن تمييز المواد بعضها عن بعض
مثل الرمل مع الماء أو السلطة

المحلول خليط من مادة تذوب في مادة أخرى مثل : الملح والماء

المذيب

هي المادة التي يذوب فيها
المذاب مثل الماء



المذاب

هي المادة التي تذوب وكأنها
اختفت مثل الملح - السكر

الذائبة

عند ذوبان السكر في الماء كلما أضفنا زيادة من السكر يصبح المحلول أحلى
ونقول أنه ازداد تركيزه السكر وملح الطعام تزيد ذوبانها في المحلول عند
زيادة درجة الحرارة

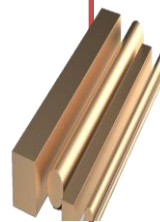
السبيكة

هي مخلوط مكون من فلز أو أكثر
ممزوج مع مواد صلبة أخرى

السبائك محاليل

البرونز

يتكون من النحاس والقصدير



قانون حفظ الكتلة

الكتلة لا تفنى ولا تستحدث

هناك العديد من المخاليط المتجانسة وغير المتجانسة مثل

المستحلب

مخلوط يتكون من سائلين لا
يذوبان ولا يمتزجان معا مثل :
معجون الأسنان



الغروي

مخلوط متجانس فيه دقائق مادة
مشتتة خلال مادة أخرى, مسببة منع
مرور الضوء من خلاله



المعلق

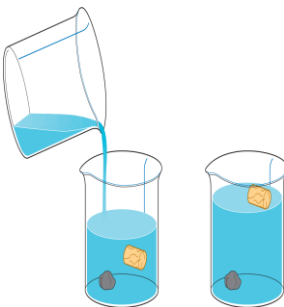
مخلوط مكون من أجزاء ينفصل بعضها
عن بعض مع
مرور الوقت إذا ترك المخلوط
ساكنا مثل : الرمل و الماء



فصل المخاليط

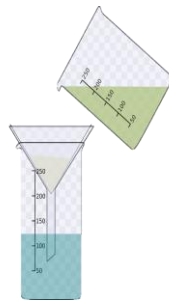
*الطفو

تطفو قطع الخشب على سطح
الماء وتترسب الصخور في القاع



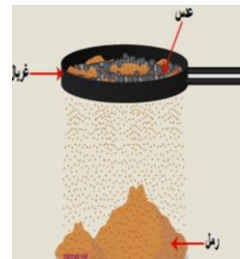
الترشيح

يمكن استخدام مرشح
لفصل الرمل عن الماء



*النخل

يفصل المنخل المواد
ذات الحجوم المختلفة



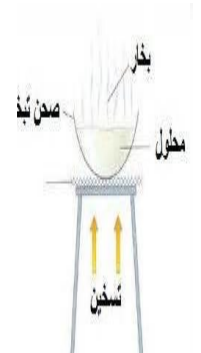
*المغناطيسية :

يفصل برادة الحديد عن
المواد غير المغناطيسية



*التبخير

يتبخر الماء من محلول
الماء المالح ويبقى الملح



التقطير

عملية تفصل فيها مكونات مخلوط
بالتبخير والتكاثف يتم عمل التقطير
عن طريق تسخين محلول من الملح
والماء
الماء له درجة غليان من مخفضة
وسيغلي أولا ويتحول إلى غاز ثم
يتكاثف بخار الماء ويتم تجميعه في
دورق آخر

