

كيف نفصل مكونات المخلوط؟

يمكن استخدام الخصائص الفيزيائية لفصل مكونات المخلوط، فعلى سبيل المثال نستطيع أن نفصل أنواعاً مختلفة من العملات النقدية بحسب اختلاف الشكل واللون والحجم والكثافة. وهناك طرق أخرى لفصل مكونات المخاليط بعضها عن بعض. سنتطرق إلى الحديث عن بعضها بإيجاز.

الترسيب : وهي ان تتفصل أجزاء المخلوط بعضها عن بعض بسبب اختلاف الكثافة



الترشيح : وهو فصل المادة الصلبة عن السائلة باستخدام مرشح



المغناطيس : وهو فصل المعادن عن المواد الأخرى باستخدام المغناطيس



كيف يمكننا فصل أجزاء المحاليل؟

تعرفنا طرائق عدة لفصل المخاليط، فكيف يمكننا فصل مكونات المحاليل بعضها عن بعض؟ مثل فصل الملح عن الماء في محلول الملح والماء. علينا ألا ننسى أن أجزاء الملح الصغيرة تمر في المصافي جميعها، لذلك لابد من استعمال طرائق أخرى لفصل أجزاء المحاليل بعضها عن بعض.

التقطير

يمكن فصل مكونات محاليل المواد الصلبة والسائلة بعضها عن بعض باستخدام طريقة التقطير.



التبخير

هناك طريقة أخرى لفصل أجزاء المحاليل تسمى التبخير. عندما يتبخّر الماء من المحلول الملحي يتحوّل الماء إلى بخار ماء، ويبقى الملح الصلب مترسباً. تُستعمل هذه الطريقة عند الحاجة إلى الحصول على المواد الصلبة من المحاليل؛ حيث يتطاير بخار السائل في الهواء.

