

المخاليط

المخاليط: مواد غير نقية، تتكوّن من مواد غير مترابطة، بنسب غير محددة، ويمكن فصل بعضها عن بعض بالعمليات الفيزيائية.

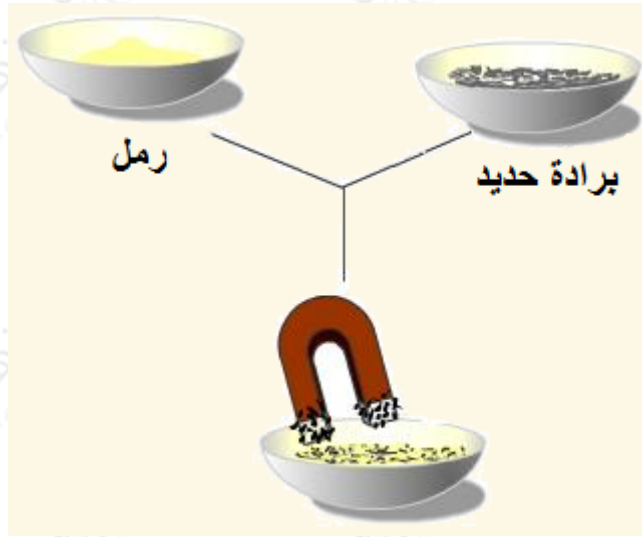
أمثلة على المخاليط

أولاً: الماء المالح

يتكون الماء المالح من نوعين من المواد، هما الماء، والملح الذائب فيه، ويمكن فصل الماء عن الملح بغلي الماء، فيتبخر الماء ويبقى الملح مترسباً في وعاء التبخير.

ثانياً: خليط برادة الحديد والرمل

يمكن فصل برادة الحديد عن الرمل بوساطة مغناطيس، فينجذب الحديد للمغناطيس، ويتبقى الرمل.



سؤال الشكل:

لماذا لا يعد مخلوط برادة الحديد مع الرمل، أو عصير الليمون الطازج من المواد النقية؟



لأنه يمكن فصل مكوناتهما بعمليات فيزيائية.

أنواع المخاليط

تقسم المخاليط إلى نوعين، هما:

1. مخاليط غير متجانسة.

2. مخاليط متجانسة (محاليل).

المخاليط غير المتجانسة

المخاليط غير المتجانسة: وهي مواد غير نقية، تحتوي على مادتين أو أكثر، ولا تتوزع فيها المواد بانتظام، ونسب المواد فيها تختلف من موضع إلى آخر، وغالباً ما يسهل فصل مكوناتها.

مثال: سلطة الخضار

تتكون سلطة الخضار من طماطم وخيار وغيرهما من المواد، بنسب مختلفة، ويسهل فصل الطماطم عن الخيار.



المخاليط المتجانسة

المخاليط المتجانسة: وهي مواد غير نقية، تحتوي على مادتين أو أكثر، دون أن يرتبط بعضها ببعض، وتتنوع فيها المواد بانتظام، ونسب المواد فيها متماثل من موضع إلى آخر، وغالباً ما يصعب فصل مكوناتها، وتعرف **بالمحاليل**.

مثال: السكر المذاب في الماء

يعتبر السكر المذاب في الماء مخلوطاً متجانساً (محلول)، فجزئيات السكر تتوزع في الماء بانتظام، حتى أنك لا تستطيع أن تميز جزئيات السكر عن الماء.

ماذا قرأت:

ما الاسم الآخر للمخلوط المتجانس؟

المحلول.

خلاصة:

