

## طرائق فصل المخاليط غير المتجانسة

تستخدم هذه الطرائق لفصل:

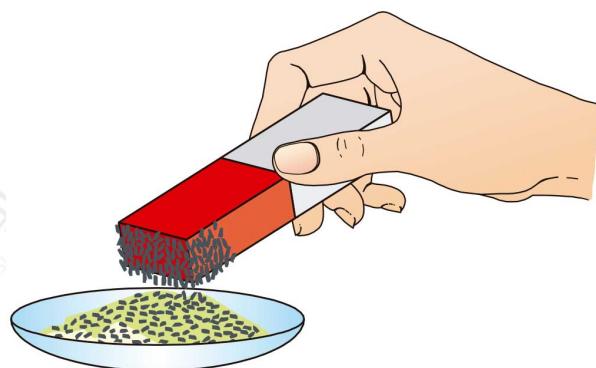
- المخاليط الصلبة، مثل المكسرات.
- المكونات غير الذائية في المادة السائلة، مثل الرمل والماء.

### (1) الفصل بالمغناطيس:

وُتُستخدم لفصل مكونات المخاليط التي يجذبها المغناطيس، مثل الحديد والفولاذ والكروم، عن المواد الأخرى التي لا يجذبها المغناطيس.

مثال:

- فصل برادة الحديد عن دقيق القمح.



### (2) الفصل باليد:

وُتُستخدم لفصل مكونات مخاليط تتكون من مواد صلبة، باستخدام اليد؛ وذلك لإمكانية رؤية مكونات المخلوط بالعين المجردة؛ بسبب كبر حجمها، أو اختلاف ألوانها وأشكالها.

أمثلة:

- فصل مكونات المكسرات.
- فصل مكونات مخلوط الفواكه المجففة.
- فصل حبات العدس عن حبات الحمص.



### (3) الفصل بالغربلة:

وُتُستخدم لفصل مكونات مخاليط تكون من مواد صلبة، مختلفة في حجومها، باستخدام الغربال.

أمثلة:

- فصل دقيق القمح عن قشور القمح.
- فصل الرمل الناعم عن الحصى الصغيرة.



### (4) الفصل بالترشيح:

وُتُستخدم لفصل مكونات مخاليط تكون من مواد صلبة غير ذائبة في مادة سائلة، باستخدام مصفاة أو ورقة ترشيح.

أمثلة:

- فصل الأرز عن الماء الذي غسل به باستعمال المصفاة؛ لأن حجم حبيبات الأرز كبيراً.
- فصل مخلوط مشروب القهوة عن روابس القهوة باستخدام ورقة الترشيح؛ لأن حجم المادة غير الذائبة صغيراً.

يُسمى محلول الذي ينفذ عبر ورقة الترشيح **"الراشح"**.

تسمى المادة التي تبقى على ورقة الترشيج **"ناتج الترشيج"**.

