# طرائق فصل المخاليط غير المتجانسة

تستخدم هذه الطرائق لفصل:

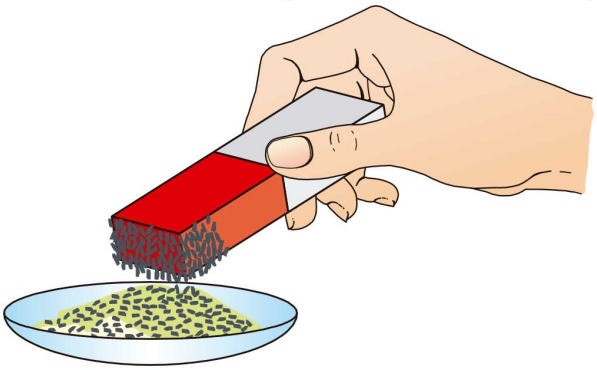
- المخاليط الصلبة، مثل المكسرات.
- المكونات غير الذائبة في المادة السائلة، مثل الرمل والماء.

## 1- الفصل بالمغناطيس

وتُستخدم 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

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

أمثلة:

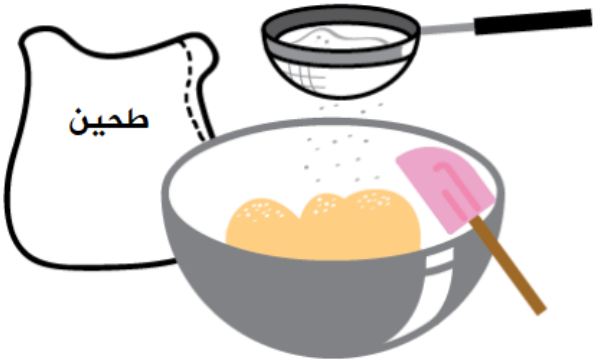
- فصل مكونات المكسرات.
- فصل مكونات مخلوط الفواكه المجففة.
- فصل الحصى عن حبيبات الحمص.

## 3- الفصل بالغربلة

وتُستخدم لفصل مكونات مخاليط تتكون من مواد صلبة، مختلفة في حجومها، باستخدام الغربال.

أمثلة:

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




## 4- الفصل بالترشيح

وتُستخدم لفصل مكونات مخاليط تتكون 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 رواسب القهوة باستخدام ورقة الترشيح؛ لأن

حجم المادة غير الذائبة صغيراً.

- فصل الرمل عن الماء باستخدام ورقة الترشيح.

يُسمى المحلول الذي ينفذ عبر ورقة الترشيح "الراشح".

تسمى المادة التي تبقى على ورقة الترشيح "ناتج الترشيح".