طرائق فصل المخاليط غير المتجانسة

تستخدم هذه الطرائق لفصل:

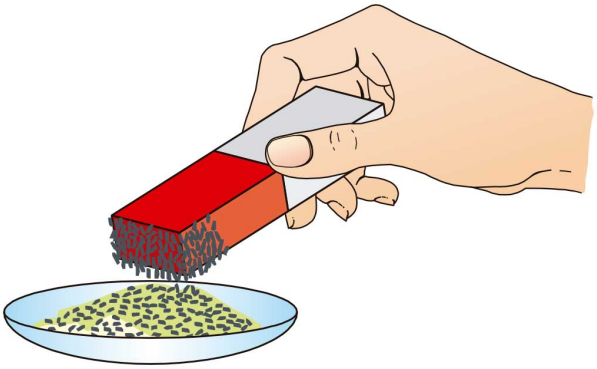
- المخاليط الصلبة، مثل المكسرات.
- المكونات غير الذائبة في المادة السائلة، مثل الرمل والماء.

(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 وأشكالها.

أمثلة:

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

يُسمى المحلول الذي ينفذ عبر ورقة الترشيح "الراشح".

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