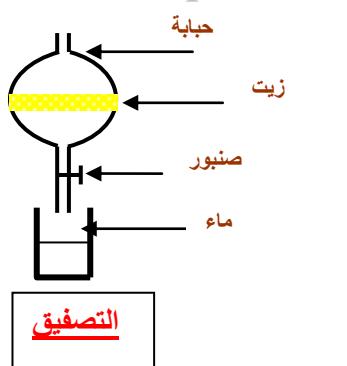


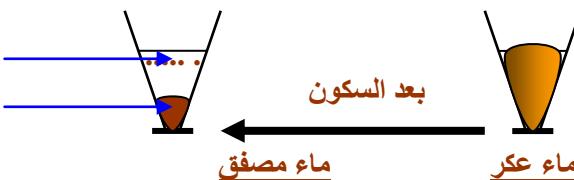
## فصل مكونات خليط



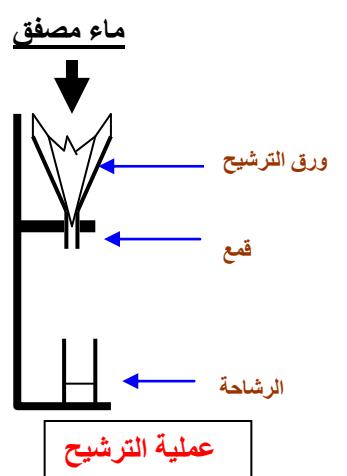
### I. فصل مكونات خليط غير متجانس

#### 1- التصفيف *La décantation*

يتم فصل سائلين غير قابلين للامتزاج أو أجسام صلبة غير مذابة في سائل بترك الخليط يسكن حيث تطفو الأجسام الخفيفة على سطح السائل بينما تنزل الأجسام الثقيلة إلى الأسفل وتسمى هذه العملية التصفيف.



**ملحوظة :** لا تمكننا عملية التصفيف من فصل الحبيبات العالقة في السائل.



#### 2- الترشيع *La filtration*

تمكننا عملية الترشيع من فصل الأجسام العالقة في سائل بواسطة ورق الترشيع وهو ورق يحتوي على ثقب صغيرة (مسام) تسمح بمرور السائل دون الحبيبات الصلبة غير المذابة في السائل فنحصل على خليط متجانس يسمى الرشاحة.

تمكننا عملية الترشيع من الحصول على ماء صاف ولكنه غير خالص لأنه يحتوي على أجسام مذابة.

### II. فصل مكونات خليط متجانس

#### 1- فصل غازات مذابة في سائل

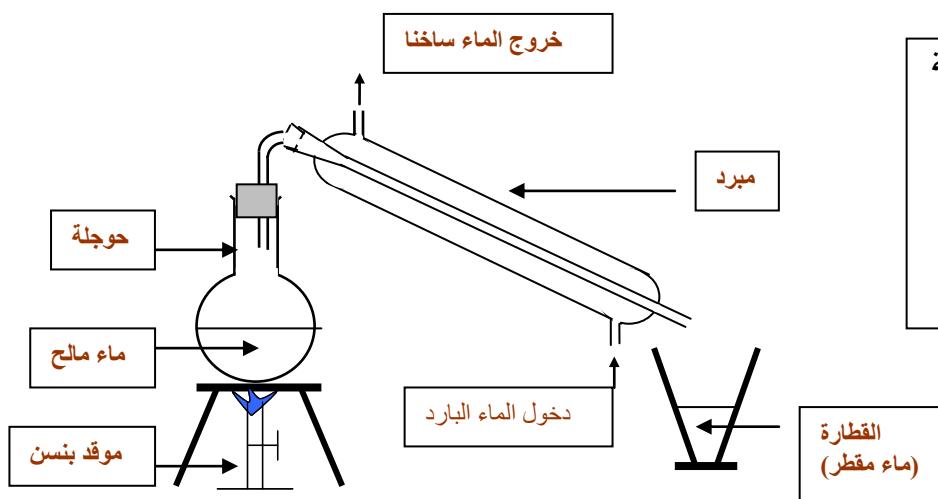
يتم فصل الغازات المذابة في سائل مثل المشروبات الغازية أو الهواء المذاب في الماء بواسطة التحرير أو التسخين دون الوصول إلى الغليان حيث تنفلت الغازات على شكل فقاعات.

#### 2- فصل أجسام صلبة مذابة في سائل

##### أ- التبخير *Evaporation*

للحصول على الأجسام الصلبة المذابة في الماء نقوم بعملية **التبخير** حيث يتبخّر الماء وحده بينما تبقى الأجسام الصلبة في الإناء وتسمى هذه الطبقة **الحثالة**. وللحصول على الماء الخالص المتبخّر نقوم بعملية **التقطير** *La distillation*

##### ب- التقطير *La distillation*



تمكن عملية التقطير من فصل أجسام صلبة مذابة في سائل وذلك بتبخّر السائل أولاً ثم تكافئه ثانياً بينما تبقى الأجسام الصلبة في الإناء ، فهي تمكننا من الحصول على ماء خالص (الماء المقطر) انطلاقاً من ماء صاف.

### عملية التقطير

#### 3- فصل سائلين قابلين للامتزاج

يتم فصل سائلين قابلين للامتزاج بواسطة عملية التقطير لأن أحدهما يتبخّر قبل الآخر مثل الكحول والماء حيث يتبخّر الكحول قبل الماء.