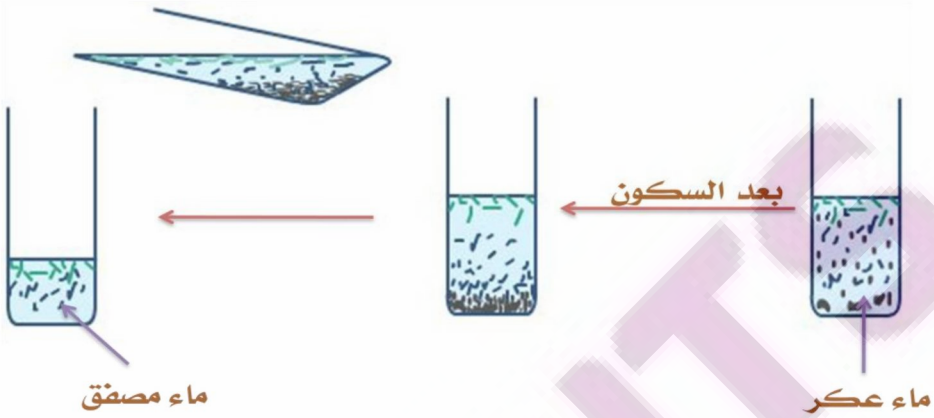
فصل مكونات الخليط
Séparation des constituants du mélange

I- عملية التصفيق : La décantation

أ-تجربة:



ب- ملاحظة و استنتاج:

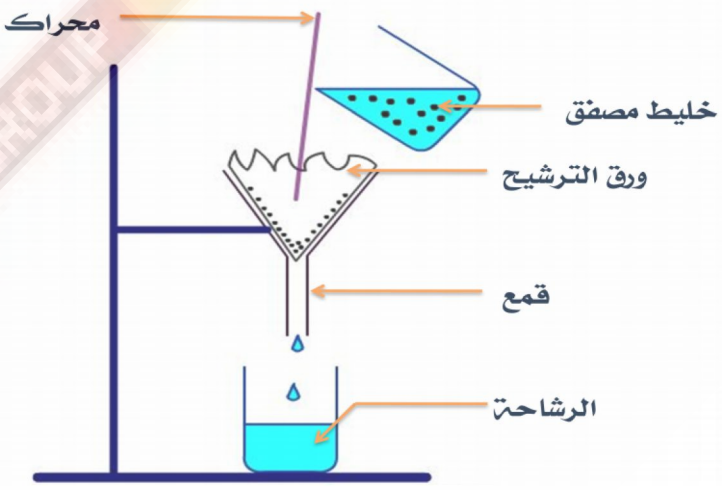
نلاحظ بعد سكون الخليط توضع بعض مكوناته في قعر الإناء ، وأخرى تطفو على السطح، والباقي يبقى عالقا بالماء. ولفصل الأجسام العالقة عن المترسبة نفرغها في إناء آخر، وتسمى هذه العملية عملية التصفيق Décantation.

ملحوظة :

- عملية التصفيق غير كافية لإزالة جميع مكونات الخليط غير المتجانس.
- يمكن استعمال عملية التصفيق لفصل مكونات خليط غير متجانس ، مكون من سائلين غير قابلين للإمتزاج (مثل : خليط الماء و الزيت)، وذلك باستعمال حبابة التصفيق.

II- عملية الترشيح : La filtration

أ-تجربة:



ب- ملاحظة و استنتاج:

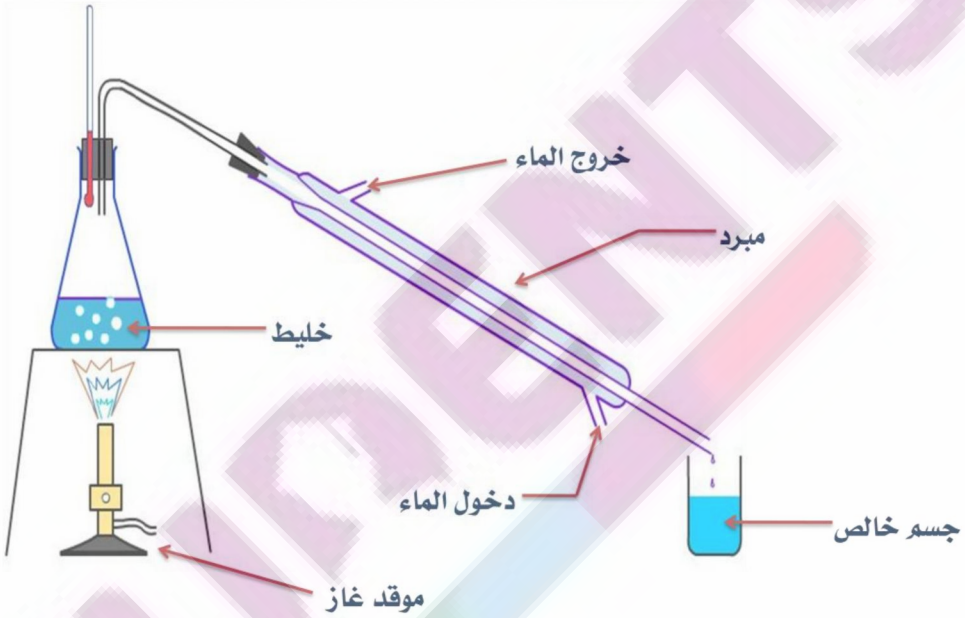
عندما نفرغ الخليط على ورق الترشيح ، يسمح بمرور الأجسام الصغير جدا، أما الباقي فيبقى عالقا بورق الترشيح. نسمي هذه العملية **بعملية الترشيح** Filration ، و السائل المحصل عليه **الرشاحة** Le Filtrat و هو خليط متجانس.

ملحوظة:

لا تمكن عملية الترشيح من فصل مكونات خليط متجانس .

III- عملية التقطير La distillation:

أ-تجربة:



ب- ملاحظة واستنتاج:

أثناء تسخين الخليط يبدأ تبخر مكوناته بالتتابع ، حسب درجة حرارة غليان كل جسم ، ويتحول إلى بخار ،الذي يمر عبر مبرد ، حيث يتكاثف و يصبح سائلا، هذا السائل ليس خليطا و إنما جسما خالصا.وتسمى هذه العملية **عملية التقطير** Distillation.

ملحوظة :

- تمر عملية التقطير بمرحلتين أساسيتين هما : التبخر و الإسالة .
- تستعمل هذه العملية لفصل مكونات خليط متجانس، مكون من سائل و صلب أو من سائلين قابلين للامتزاج.