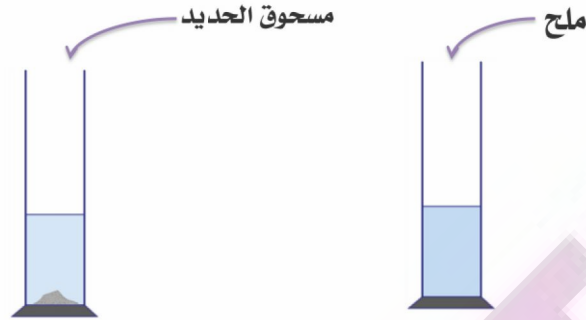


الذوبان في الماء La dissolution dans l'eau

I - ذوبان جسم صلب في الماء :

أ- تجربة:

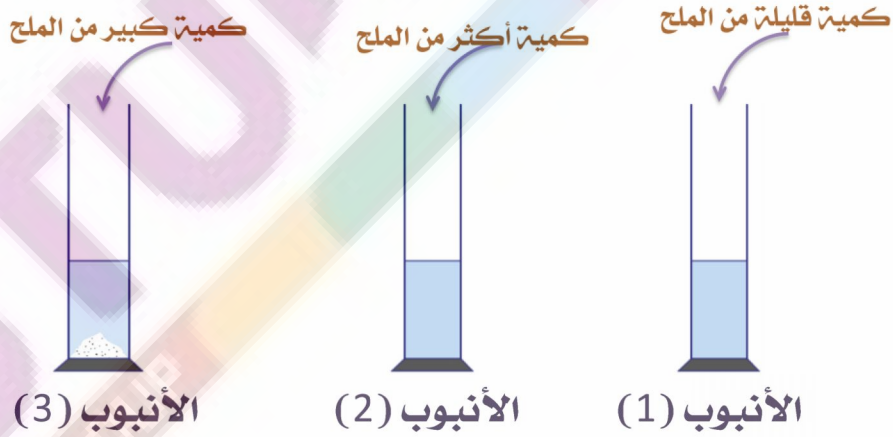


ب- ملاحظة و استنتاج:

- بعد تحريك محتوى الأنبوبين نلاحظ اختفاء الملح و عدم اختفاء مسحوق الحديد.
- نقول أن الملح جسم قابل للذوبان Soluble في الماء.
- يسمى الملح جسما مذابا Soluté ، و الماء جسما مذيبا Solvant ، و يسمى الخليط محلولاً Solution .

II-أنواع المحاليل:

نحضر ثلاثة محاليل لها نفس الحجم من الماء بإذابة كميات مختلفة من الملح.



تختلف المحاليل في درجة الملوحة بحيث:

- في الأنبوب (1) ذابت كمية قليلة من الملح و يسمى بالمحلول المائي المخفف dilué .
- في الأنبوب (2) ذابت كمية أكثر من الملح و يسمى بالمحلول المائي المركز .Concentré .

- الأنبوب (3) لم يصبح قادرا على إذابة الملح و يسمى بالمحلول المائي المشبع Saturé.

ملحوظات:

- الذوبانية: هي أكبر كمية من الجسم المذاب يمكن إذابتها في لتر واحد من الماء.
- يجب التمييز بين الانصهار و الذوبان حيث أن الانصهار هو تحول جسم من حالة فيزيائية صلبة إلى الحالة السائلة. اما الذوبان فيتطلب وجود جسم مذيب و جسم مذاب.
- يساعد التسخين على إذابة كمية أكثر من الملح المضاف إلى الماء.
- يمكن إذابة جسم سائل في الماء مثل الكحول الذي يختفي في الماء.
- الهواء قليل الذوبان في الماء، لكن توجد غازات كثيرة الذوبان فيه مثل غاز ثاني أكسيد الكربون.