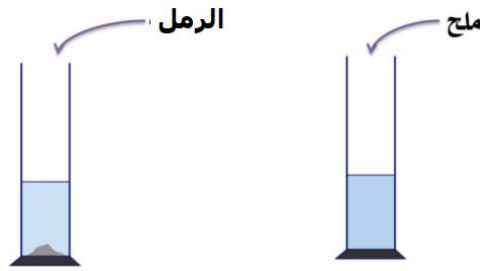




I- ذوبان جسم صلب في الماء

تجربة



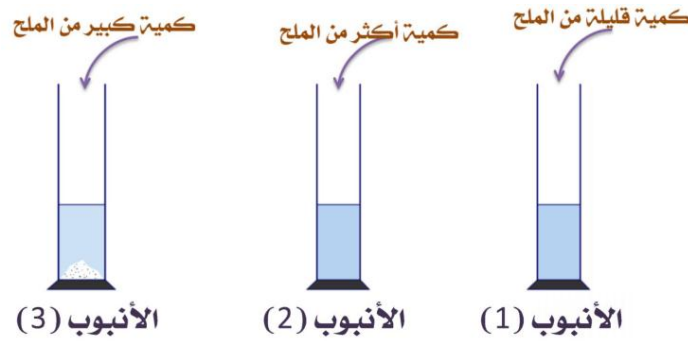
ملاحظة و استنتاج

بعد تحريك محتوى الأنبوبين نلاحظ اختفاء الملح و عدم اختفاء الرمل لذلك نقول أن الملح جسم قابل للذوبان **soluble** في الماء

يسمى الملح جسم مذاب **soluté** و الماء جسم مذيب **solvant** و يسمى الخليط المحصل عليه محلول مائي **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**
- ← في الأنبوب 3 : لم يستطع إذابة كمية الملح بأكملها و بقي جزء منها مترسب في قعر الأنبوب و يسمى بالمحلول المائي المشبع **saturé**

ملحوظات

✓ يجب التمييز بين الانصهار و الذوبان حيث أن **الانصهار** هو تحول الجسم من حالة فيزيائية صلبة الى حالة فيزيائية سائلة أما **الذوبان** فيتطلب وجود جسم مذيب و جسم مذاب

- ✓ يساعد التسخين على إذابة كمية أكبر من الملح المضافة الى 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 ثنائي أوكسيد الكربون