مراجعة لمادة العلوم لدرس المخاليط

للصف الخامس

** يمكن اذابة كميات من المذاب مثل الملح او السكر في المذيب (الماء) من خلال التحريك والتسخين واضافة كمية اخرى من المذيب للمحلول فهذه العوامل تزيد من ذائبية المواد الصلبة في الماء . ((يعني انه يمكن اذابة كميات من السكر مع تسخين المحلول والتحريك .))

** يؤثر ارتفاع درجات الحرارة في ذائبية الغازات في السوائل فكلما ارتفعت درجة الحرارة تقل ذائبية الغازات ، نلاحظ كما يلي :

١-عدم حصول الاسماك على كميات كافية من الاكسجين في الماء الدافئ . لعدم ذوبان كمية كافية منه.

٢- يكون طعم الماء الدافئ وطعم المشروبات الغازية (الكولا) غير مستساغ لانه عند زيادة درجة الحرارة تتحرر الغازات الموجودة فيه وتمنع ذوبان المزيد من الغازات .

**كلما قل حجم المادة المذابة تزيد سرعة ذوبانها مثلا : ((السكر المطحون يذوب بشكل اسرع من مكعب السكر ايضا يزداد ذوبانه مع التحريك والتسخين)) .

** اذا اردنا تخفيف تركيز محلول يجب اضافة كمية اضافية من الماء : ((مثل تخفيف المحاليل ذات اللون الداكن او الطعم المالح او الحلو ....)).

**هناك عدة طرق لفصل المواد عن بعضها من اهمها : -

١- الرمل عن الماء ← ورق الترشيح .
٢- برادة الحديد عن الرمل ← المغناطيس .
٣- الخل في الماء (سائل في سائل) ← التقطير .
٤- السكر او الملح في الماء ← التبخير .
٥- الفلين او قطع من نشارة الخشب ← تصفيتها بسبب اختلاف الكثافة تطفوعلى سطح السائل او ازالتها باليد .

** <u>في المخاليط غير المتجانسة :</u>

الخليط المعلق ← حبيبات المادة تترسب في الاسفل ← مثل ((القهوة / بعض انواع الدواء / عصير الحبيبات / الرمل في الماء .....)

الخليط الغروي ← حبيبات المادة لا تترسب في الاسفل ← مثل ((الرغوة / المايونيز / الدخان / الجلي .....))

<u>@@ سؤال تدريب @@</u>

١- ضع دائرة حول المادة التي تغرق (تغوص) في الماء :

(الحصى / الخشب / الفلين / الرمل / الحديد / البلاستيك)

٢- ضع اشارة (√) اسفل المواد التي توصل الحرارة ولها قابلية الطرق والسحب ولها بريق فيما يلي :

(الحصى / الخشب / الحديد / الزجاج / النحاس / الذهب)