

## الخلاط Les mélanges

### تمهيد :

بعض مياه الطبيعة عكرة لأنها عبارة عن خليط من أجسام مختلفة.  
ماهو مفهوم الخليط؟ وماهي أنواعه؟

### 1- مفهوم الخليط :

الخليط هو مزيج من جسمين مختلفين أو أكثر وهو عكس الجسم الخالص والذي يتكون من مادة واحدة. و يوجد مثله مثل أي مادة في الحالات الفيزيائية الثلاث :

- + السائلة : مثل ماء البحر.
- + الغازية : مثل الهواء.
- + الصلبة : مثل المعادن.

### 2- أنواع الخلاط :

#### أ- خليط متجانس :

هو الخليط الذي لا يمكن أن نميز بين مكوناته بالعين المجردة أي أن له نفس المظهر عند جميع نقطه. (ماء البحر،...)  
**مثال :** الماء المالح

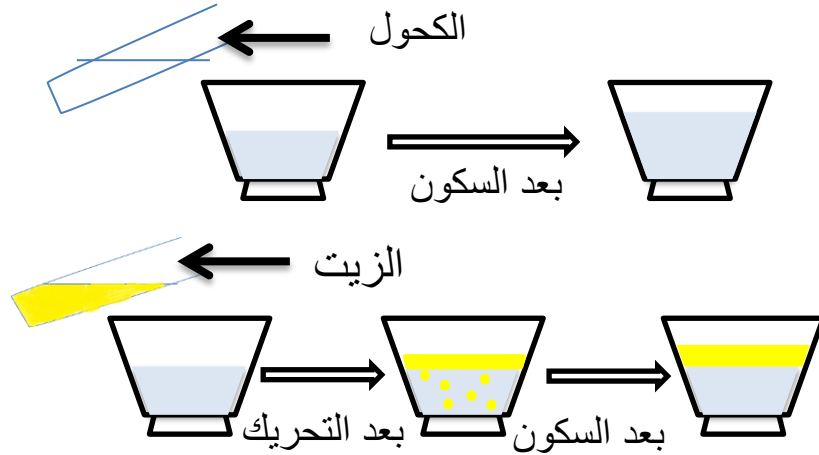
#### ب- خليط غير متجانس :

هو الخليط الذي يمكن أن نميز بين مكوناته بالعين المجردة؛ أي أن له مظهر مختلف بين مختلف نقطه.  
(الماء العكر).  
**مثال :** الماء العكر

### 3- أمثلة لبعض الخلاط :

#### أ- خليط الماء و أجسام أخرى :

تجربة



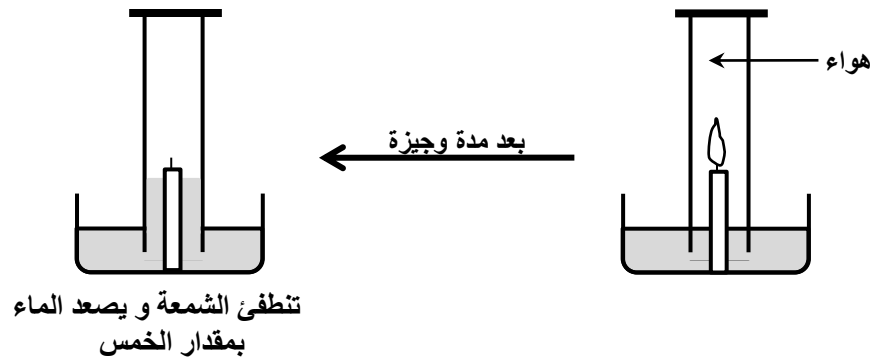
ملاحظة

- ❖ بعد مزج الكحول بالماء ، نحصل على خليط متجانس
- ❖ بعد إضافة الزيت إلى الماء ، و مباشرة بعد القيام بعملية التحريك نلاحظ بقاء قطرات من الزيت عالقة بالماء، فنحصل على خليط يسمى **المستحلب** حيث تنفصل مكوناته بعد مدة

#### استنتاج

- ❖ الماء و الكحول سائلان قابلان للامتزاج
- ❖ الماء و الزيت سائلان غير قابلين للامتزاج

#### ب- خليط غازي :



#### استنتاج :

- + إنطفأت الشمعة بسبب نفاذ غاز الأوكسجين وصعد الماء مكان الأوكسجين
- + بقي في المخبر المدرج غازات أخرى لا تساعد على إحتراق الشمعة وأهمها غاز الأزوت
- + الهواء خليط غازي متجانس، يتكون من حوالي 20% من غاز الأوكسجين و حوالي 80% من غاز الأزوت.