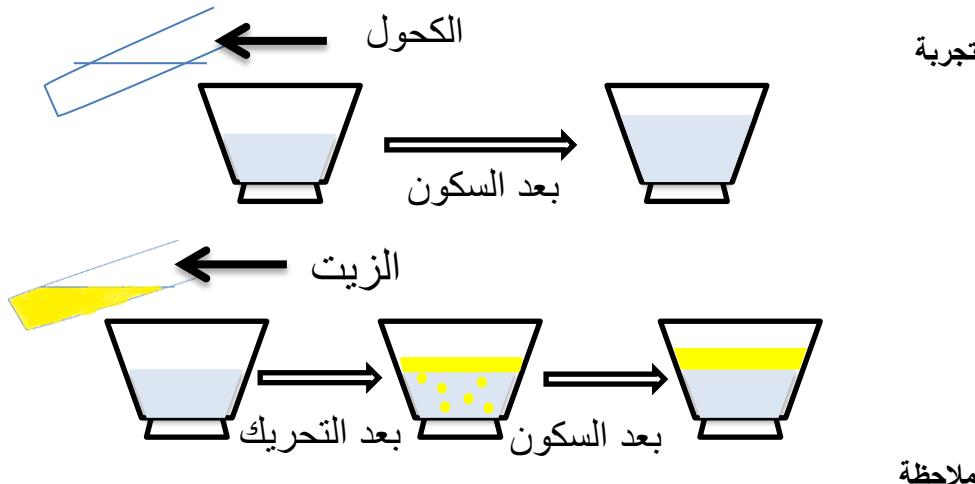


الخلائط Les mélanges



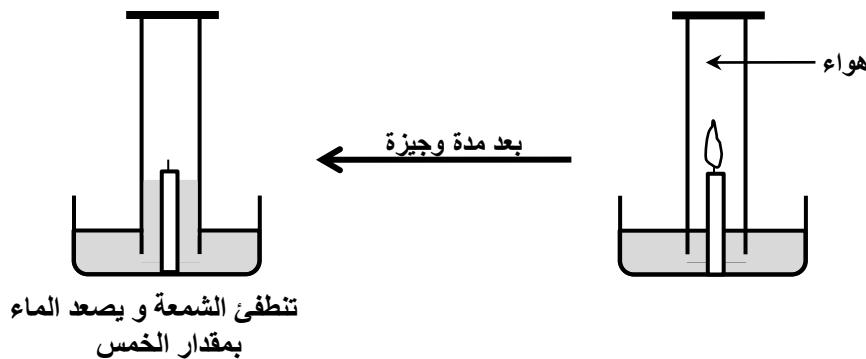
- ❖ بعد مزج الكحول بالماء ، نحصل على خليط متجانس
- ❖ بعد إضافة الزيت إلى الماء ، و مباشرة بعد القيام بعملية التحريك نلاحظ بقاء قطرات من الزيت واحدة. و يوجد مثله أي مادة في الحالات الفيزيائية الثلاث :

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

استنتاج

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

ب- خليط غازي :



- استنتاج :
- + إنطفأ الشمعة بسبب نفاذ غاز الأوكسجين و صعد الماء مكان الأوكسجين
 - + يقع في المختبر المدرج غازات أخرى لا تساعد على احتراق الشمعة وأهمها غاز الأزوت
 - + الهواء خليط غازي متجانس، يتكون من حوالي 20% من غاز الأوكسجين و حوالي 80% من غاز الأزوت.

تمهيد :
بعض مياه الطبيعة عكرة لأنها عبارة عن خليط من أجسام مختلفة.
ما هو مفهوم الخليط؟ وما هي أنواعه؟

1- مفهوم الخليط :

ال الخليط هو مزيج من جسمين مختلفين أو أكثر وهو عكس الجسم الخالص والذي يتكون من مادة واحدة.

+ السائلة : مثل ماء البحر.

+ الغازية : مثل الهواء.

+ الصلبة : مثل المعادن.

2- أنواع الخلائط :

أ- خليط متجانس :

هو الخليط الذي لا يمكن أن تميز بين مكوناته بالعين المجردة أي أن له نفس المظاهر عند جميع نقطه. (ماء البحر,...)

مثال : الماء المالح

ب- خليط غير متجانس :

هو الخليط الذي يمكن أن تميز بين مكوناته بالعين المجردة؛ أي أن له مظهر مختلف بين مختلف نقطه. (ماء العكر).

مثال : الماء العكر

3- أمثلة لبعض الخلائط :

أ- خليط الماء و أجسام أخرى :