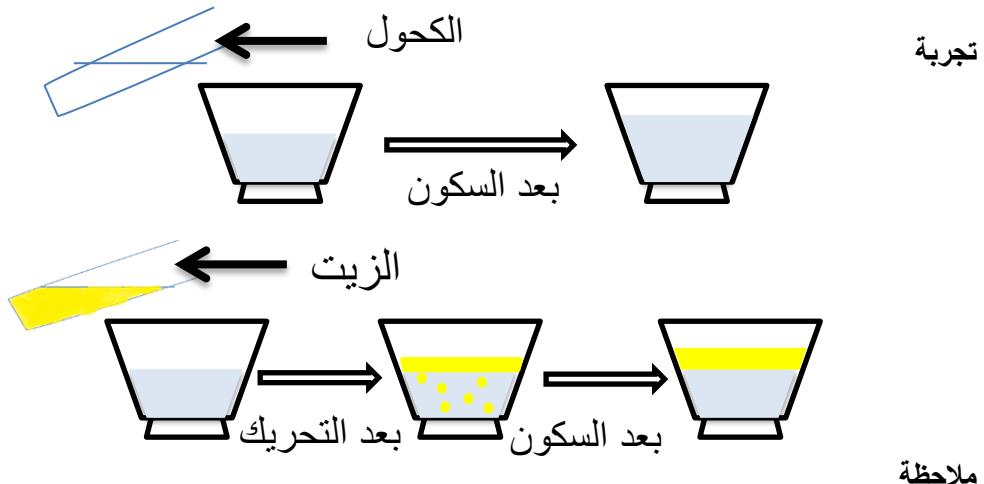


الخلائط Les mélanges



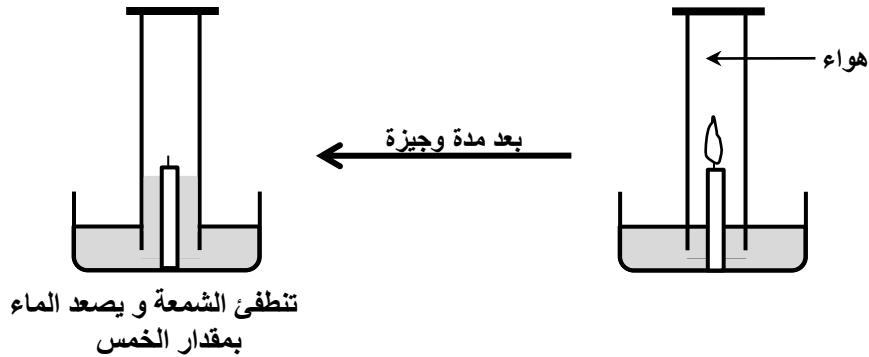
ملاحظة

- ❖ 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 :



تنطفئ الشمعة و يصعد الماء
بمقدار الخامس

استنتاج :

- + إنطفأ الشمعة بسبب نفاذ غاز الأوكسجين وصعد 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 مياد 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. ويوجد مثله أي مادة في الحالات الفيزيائية الثلاث :

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

2- أنواع الخلائط :

أ- خليط متجانس :

هو الخليط الذي لا يمكن أن نميز 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 نميز 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 :