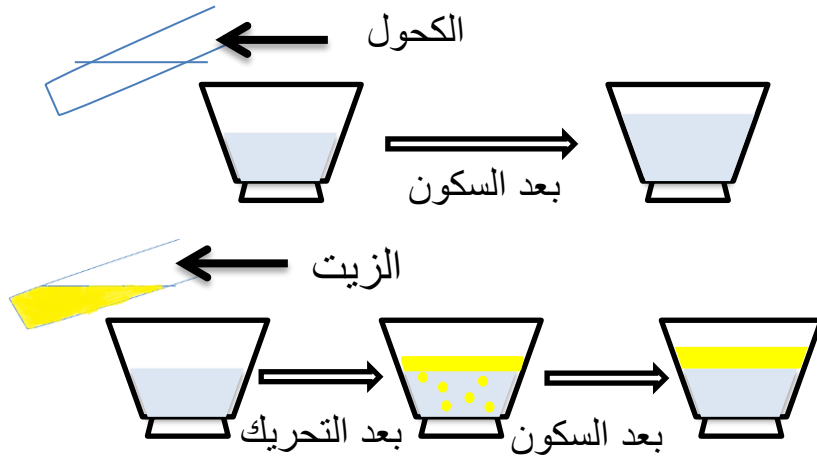


تجربة



ملاحظة

❖ بعد مزج الكحول بالماء ، نحصل على خليط متجانس

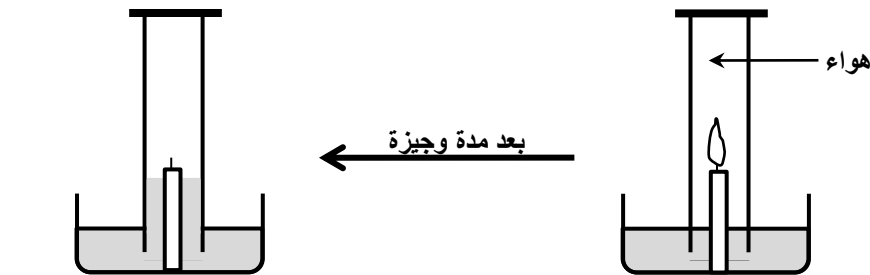
❖ بعد إضافة الزيت إلى الماء ، و مباشرة بعد القيام بعملية التحريك نلاحظ بقاء قطرات من الزيت

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 :تنطفئ الشمعة و يصعد الماء
بمقدار الخمس

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.

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 :**