

الخلائط Les mélanges

I- مفهوم الخليط :

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

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

II- أنواع الخلائط :

الخلائط نوعان :

1- 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

- عند وضع الملح في الماء يختفي تدريجيا مع التحريك.
- نقول أن الملح قابل للذوبان (soluble) في الماء.

2- 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

- يتكون الماء العكر من مواد مذابة، مواد عالقة، مواد طافية و مواد أخرى متوضعة.

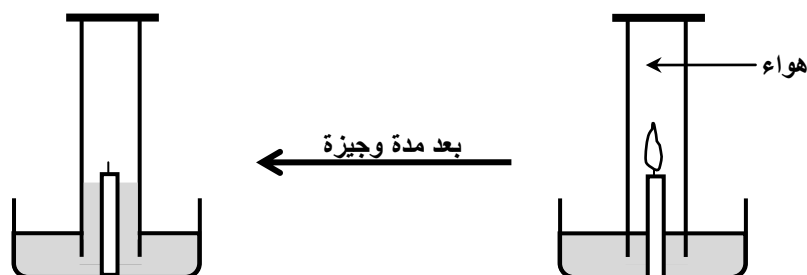
III- أمثلة لبعض الخلائط :

1- خليط الماء و أجسام أخرى :

بمزج الماء مع عدة أجسام نلاحظ و نستنتج ما يلي :

ماء + ملح	ماء+كحول	ماء + تراب	ماء + زيت
لا نستطيع التمييز بين المكونات		مستحلب تنفصل مكوناته بعد مدة	عوالق صلبة يمكن تمييزها بالعين
استنتاجات		استنتاجات	
خليط متجانس : الماء و الكحول قابلان للامتزاج مع الماء		خليط غير متجانس : - الماء و الزيت سائلان غير قابلان للامتزاج. - يحتوي التراب على مادة لا تمتزج بالماء.	

2- خليط غازي :



تنطفئ الشمعة و يصعد الماء بمقدار الخمس

استنتاج :

+ الهواء خليط غازي متجانس، يتكون من حوالي 20% من غاز الأوكسجين و حوالي 80% من غاز الأزوت.