المستـــــــــــــــــــــــــــوى		الأولى إعـــــــدادي	
الجـــــــــــــــــــزء الأول		المـــــــــــــادة	
عنوان الدرس	الخلائـــــــــــــــــط ***Les mélanges***	المدة الزمنيـــــة	ساعتان

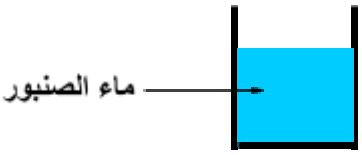
I – تعريف الخليط

يتكون الخليط من جسمين مختلفين أو أكثر ، و يمكن أن يتواجد على الحالات الفيزيائية الثلاث:

- خلائط صلبة: مثل الصخور ، الاسمنت المسلح ، .....
- خلائط سائلة: مثل ماء البحر ، ماء جافيل ،.....
- خلائط غازية: مثل الهواء.....

II – أنواع الخلائط

هناك أجسام عالقة ترى بالعين المجردة ، نقول إن هذا الخليط غير متجانس.

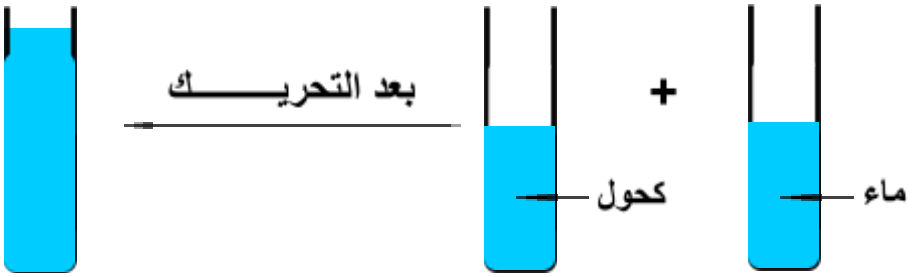


هناك أجسام عالقة لا ترى بالعين المجردة ، نقول إن هذا الخليط متجانس.

III – دراسة بعض الخلائط

1 – خليط من الماء و الكحول

* تجربـــــــة

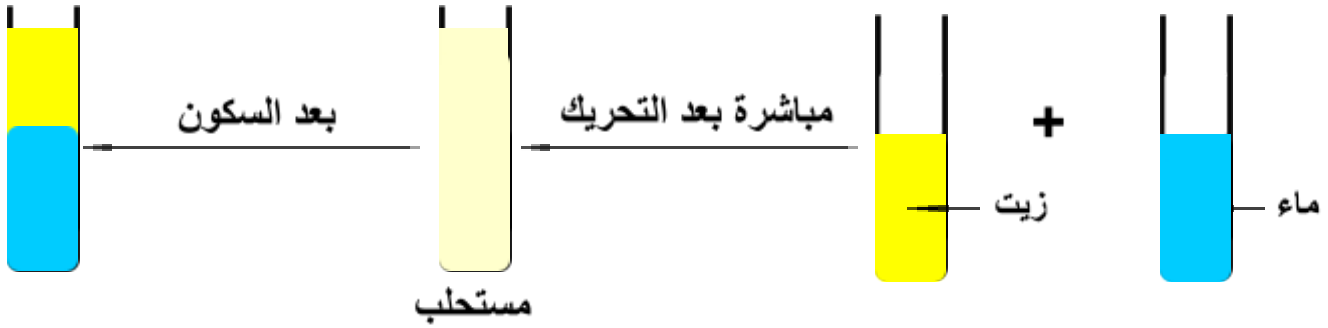


* استنتـــــاج

بعد مزج الكحول بالماء ، نحصل على خليط متجانس ، فنقول إن الماء و الكحول سائلان قابلان للامتزاج.

2 – خليط من الماء و الزيت

* تجربـــــــة



* استنتـــــــاج

مباشرة بعد تحريك الماء و الزيت نحصل على خليط متجانس يسمى المستحلب. و بعد السكون ينفصل الزيت عن الماء ، نقول إن الماء و الزيت سائلان غير قابلان للإمتزاج.

3 – خليط من سائل و غاز

نحرك قارورة بها ماء أولماس فنلاحظ تصاعد غاز ثنائي اكسيد الكربون الذي يعكر ماء الجير.
نستنتج أن ماء أولماس خليط متجانس من الماء و ثنائي اكسيد الكربون.