# الخـــــلائـــــط

*Les mélanges*

الدرس رقم 8 :

## I – مفهوم الخليط :

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

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

## II – أنواع الخلائط :

### 1 – الخليط المتجانس Mélange homogène :

هو الخليط الذي لا يمكن التمييز بين مكوناته بالعين المجردة ، مثل ماء البحر ، ماء و خل ، الهواء ، الدم ...

### 2 – الخليط غير المتجانس Mélange hétérogène :

هو الخليط الذي يمكن أن نميز بين مكونين منه على الأقل بالعين المجردة ، مثل الماء العكر ، ماء النهر ...

## III – دراسة بعض الخلائط :

### 1 – خليط من ماء و سوائل أخرى :

**أ – خليط من الماء و الكحول :**

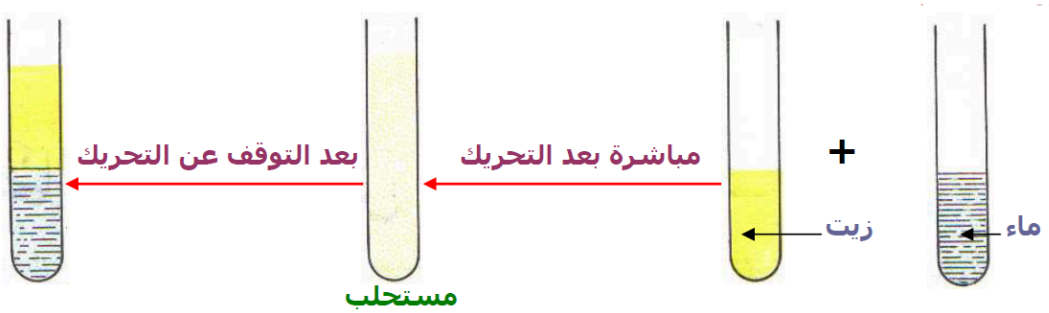
**تجـــربـــة**

**استنتاج :**

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

**ب – خليط من الماء و الزيت :**

**تجـــربـــة :**

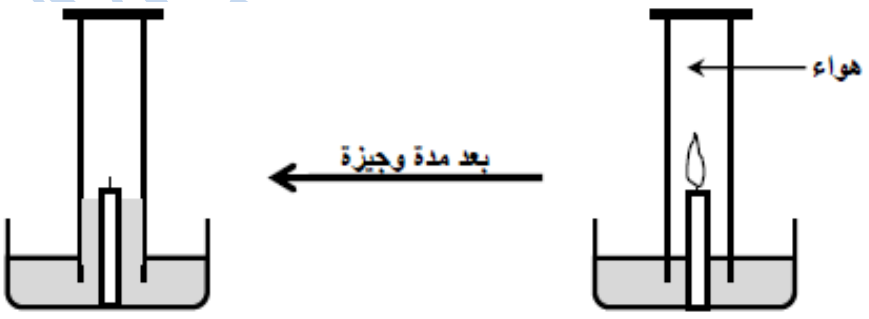



**استنتاج :**

بعد إضافة الزيت إلى الماء ، و مباشرة بعد القيام بعملية التحريك نلاحظ بقاء قطرات من الزيت عالقة بالماء ، و نحصل على خليط مستحلبا . نقول إذن إن الماء و الزيت سائلان غير قابلان للامتزاج Non miscible .

**2 – خليط غازي :**

**تجـــربـــة :**




**ملاحـــظـــة .**

تنطفئ الشمعة بعد نفاذ غاز الأوكسجين اللازم لبقائها مشتعلة ، ثم يحل محله الماء بنسبة الخمس تقريبا من حجم القنينة .

**استنتاج :**

الهواء خليط طبيعي متجانس يتكون من عدة غازات أهمها :

- **غاز ثنائي الأوكسجين** : الذي يمثل 21 % تقريبا من حجم الهواء أي الخمس تقريبا ، و هو غاز ضروري للاحتراق .
- **غاز ثنائي الأزوت** : الذي يمثل 78 % تقريبا من حجم الهواء أي أربعة أخماس .

- توجد غازات أخرى بنسب ضعيفة جدا أقل من 1 % مثل : غاز ثاني أوكسيد الكربون ، بخار الماء و الأرغون ...

M. El Bakkali