|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **الاسدوس الأول : المـــادة** | **رقــم الـــدرس : 11** | **المدة الزمنية : 1 س** |  |
|  | **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** |
| **مـــــــــلاحـــــــظــــــــــات** |  |  |  |  |
| لا نستطيع التمييز بين المكونات | مستحلب تنفصل مكوناته بعد مدة  | عوالق صلبة يمكن تمييزها بالعين |
| **اسـتـنـتـاجـات** | **خليط  متجانس :** الماء و الكحول قابلان للإمتزاج مع الماء | **خليط غير متجانس :**- الماء و الزيت سائلان غير قابلان للامتزاج.- يحتوي التراب على مادة لا تمتزج بالماء. |

 **2- خليط غـــازي :**       **بعد مدة وجيزة****هواء** **تنطفئ الشمعة و يصعد الماء** **بمقدار الخمس****استنتاج :** + الهواء خليط غازي متجانس، يتكون من حوالي **20%** من غاز الأوكسجين و حوالي **80%** من غاز الآزوت. |
|  | الــــخـــلائـــــــط**Les mélanges** |  |
| **I- 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 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 المظهـر عند جميع نقــطه. (مــاء 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. |