|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **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. | | | | |