|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **الاسدوس الاول : المادة** | **رقم الدرس : 2** | **المدة الزمنية : 1 س** | **III- كتلة الهواء :** **1- تجربة :****قارورة سعتها 1L****556 g****554.71 g** **2- ملاحظة و استنتاج :****- الهواء غاز له كتلة يمكن قياسها.****- نحسب كتلة 1 l من الهواء الموجود في القارورة : m1 – m2 = 1,29 g****- نحسب الكتلة الحجمية للهواء فنجد :g/l 1,29 =ϱ.** |
|  |
|  |  | بعض خصائص الهواء **Quelques propriétés de l’air** |  |  |
| **I- انضغاطية و توسع الهواء :** **1- تجربة :****نحجز كمية من الهواء داخل محقن ونسد فوهته ثم :****هواء****هواء****هواء** **ندفع المكبس نسحب المكبس** **2- ملاحضة و استنتاج :****- عند دفع المكبس يتقلص حجم الهواء فيرتفع ضغطه. نقول إن الهواء غاز قابل للانضغاط.****- عند سحب المكبس يزداد حجم الهواء فينخفض ضغطه. نقول إن الهواء غاز قابل للتوسع.****II- مكونات الهواء:** **1- تجربة :** **صوف الحديد** **مـــاء** **2- ملاحظة و استنتاج :****- إن صعود الماء وتأكسد الحديد دليل على اختفاء غاز يسمى ثنائي الاوكسيجين، أما الغاز المتبقي في المخبار فيسمى بغاز ثنائي الازوت.****- يشكل ثنائي الاوكسيجين نسبة 21% من حجم الهواء أما غاز ثنائي الازوت فيشكل نسبة 78% من حجم الهواء. إذن الهواء النقي خليط متجانس.****- تبين التجارب الدقيقة المنجزة في المختبرات المتطورة أن الهواء يتشكل من غازات أخرى كالأرغون والهليوم وثنائي الهيدروجين وتشكل هذه الغازات نسبة 1% من حجم الهواء.** |