**العدد الذري : هو عدد** ...................... **في نواة ذرة العنصر .**

**عدد الكتلة : هو عدد** ............... **+ عدد** ............... **في نواة ذرة العنصر .**

**النظائر : هي ذرات للعنصر نفسه ( لها نفس عدد** ........... **) تختلف في عدد** ..............

**الكتلة الذرية : هي متوسط مجموع كتل** ...................... **للعنصر الواحد .**

 **وتقاس بوحدة الكتلة الذرية وهي تساوي ــــــ من كتلة ذرة الكربون**

**\*\* تنقسم العناصر إلى 3 أنواع هي :**

**1 ـ** ............................. **: مثل الحديد والذهب والزئبق .**

**2 ـ** ............................. **: مثل الأكسجين والهيدروجين .**

**3 ـ** ............................. **: مثل السيليكون .**

**\*\* المواد تبعاً لتركيبها تنقسم إلى 3 أقسام هي :**

**1 ــ** .............. **2 ـ** ................ **3 ـ** ..................

**\*** ................. **: يتكون من اتحاد كيميائي بين عنصرين أو أكثر وتختلف خواصه عن خواص مكوناته**

**مثل الماء الصيغة الكيميائية H2O**

**س1 / وضح كيف تختلف خواص الماء عن خواص مكوناته ؟**

......................................................................................................................................................................................................

 **(( توضح الصيغة الكيميائية للمركب العناصر المكونة له وعدد الذرات لكل عنصر))**

**مثال لمركب آخر فوق أكسيد الهيدروجين الصيغة الكيميائية H2O2**

**س2 / اذكر العناصر وعدد الذرات المكونة للمركب ( فوق أكسيد الهيدروجين ) ؟**

......................................................................................................................................................................................................

**س3 / مركب يتكون من ذرة كربون وذرتين أكسجين اكتب الصيغة الكيميائية ثم اذكر اسمه ؟**

..................................................................................................