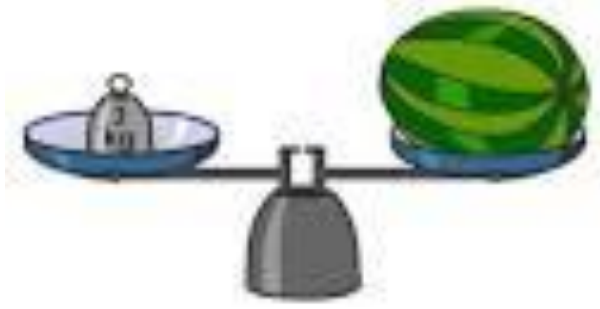
دولة الامارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم

مراجعة الوحدة الخامسة – علوم خامس

السؤال الأول : ضع المفردة المناسبة في الفراغات التالية :

1- كمية الفراغ الذي تشغله المادة .....
2- مدى قوة شد الجاذبية للجسم .....
3- أصغر وحدة من العنصر ولها خواص العنصر .....
4- كل ما له كتلة ويشغل حيز هو .....
5- اتحاد الفلزات مع اللافلزات في البيئة .....
6- كمية المادة في الجسم .....
7- كمية الكتلة لكل سنتيمتر مكعب أو مليلتر من المادة .....
8- مادة لا يمكن تكسيرها الى اي شيء أبسط بالتفاعلات الكيميائية .....
9- جسيمات تتكون من أكثر من ذرة مرتبطة معا .....
10- القدرة على الانثناء والطرق دون ان تنكسر .....
11- القدرة على ان يتم سحبها الى أسلاك رفيعة دون ان تنكسر .....
12- مواد تقوم بتوصيل الكهرباء أفضل لامن اللافلزات ولكن ليس بكفاءة الفلزات .....

السؤال الثاني : أوصل كل أداة قياس بما تقوم بقياسه .


ميزان ذو كفتين

المخبار المدرج

الميزان الزنبركي

الكتلة	الوزن	الحجم

السؤال الثالث : ما وحدة قياس كل من .

1- الوزن : ..... 2- الكتلة : ..... 3- الحجم : .....

الكثافة = الكتلة ÷ الحجم

السؤال الرابع :

1- أحسب كثافة جسم كتلته 50g وحجمه 10cm ؟

السؤال الخامس : صنف المواد االتالية حسب قابلية الطفو في الجدول التالي .
(كرة زجاجية – ورقة – قطعة فلين – قلم رصاص – كرة بلاستيكية - حجر مسمار - بالون - قطعة حديد - مكعب بلاستيكي)

المواد التي تغوص	المواد التي تطفو

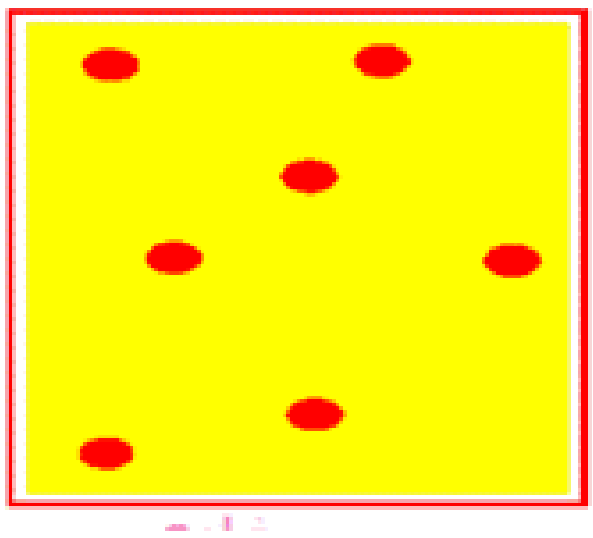
السؤال السادس : اجب عن السؤال ثم أكمل الجدول .

1- ما هي حالات المادة ؟ .....

	الشكل	الحجم
الماده الصلبه		
المادة السائلة		
المادة الغازية		

www.almanahj.com

2- اذكر حالة المادة على كل صورة .



---------- ---------- ----------

حوط

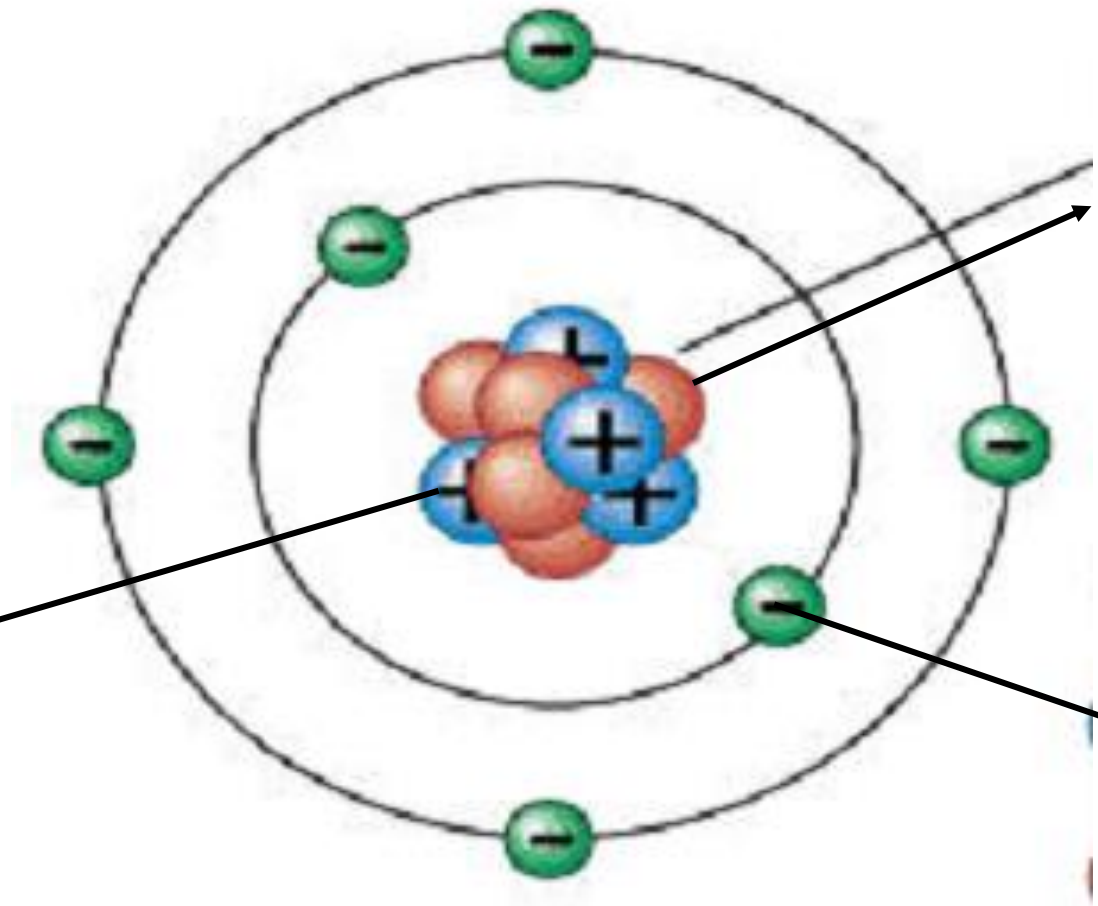
3- عندما تكون ذرات المادة متشابه يصبح لدينا (عنصر - مركب)

4- عندما تكون الذرات مختلفة يصبح لدينا (عنصر - مركب)

** ملاحظة : لا توجد الذرة لوحدها في الطبيعة دائما تتحد الذرات معا لتكون الجزيئات ، وأقل عدد لذرات في الجزيء هو ذرتان .

السؤال السابع : ضع مكونات الذرة على الرسم ثم أجب عن الاسئلة .

(الالكترونات - البروتونات - النيوترونات)



1- ----------

2- ----------

3- .....

1 - كم عدد الالكترونات وما شحنتها ؟ .....

2- كم عدد البروتونات وما شحنتها ؟.....

3- كم عدد النيوترونات وما شحنتها ؟ .....

السؤال الثامن : أوصل العبارة بما يناسبها :

www.almanahj.com

لها القابلية للطرق	الفلزات	لها القابلية للسحب
موصلة للحرارة والكهرباء		تتآكل
شبه موصلة للحرارة والكهرباء	أشباه الفلزات	ليس لها بريق وقاتمة
عازلة للحرارة والكهرباء	اللافلزات	تلمع ولها بريق

السؤال التاسع : لاحظ الجدول الدوري ص 278 و ص 279 وأجب عن الاسئلة .

1 - كم عدد العناصر التي تعرف عليها العلماء ؟ .....

2- ما عدد الالكترونات في العنصر Mg ؟ ..... وهل هو فلز ام لافلز ؟ ..... وما حالته ؟.....

3- اذكر 4 عناصر فلزية : ....

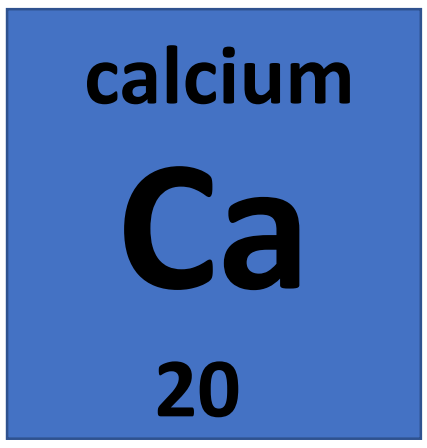
4- اذكر 4 عناصر لافلزية : ....

5- اذكر 4 عناصر شبه فلزية : ....

6- تسمى العناصر في العامود 18 الغازات الخاملة الغير نشطة التي لا تتفاعل مع العناصر الاخرى

اذكر بعض هذه العناصر : .....

7- لاحظ العنصر التالي وأجب عن الاسئلة .



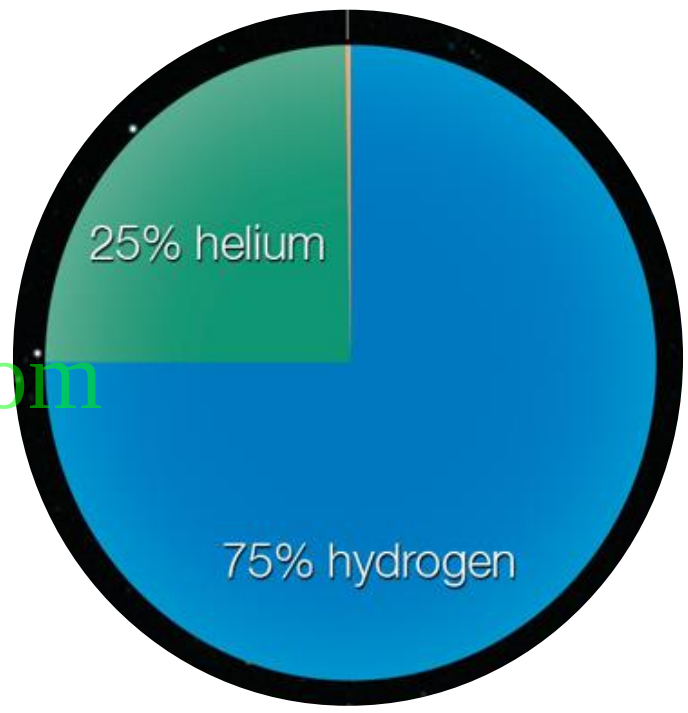
** اسم العنصر : ..... ** رمز العنصر : .....

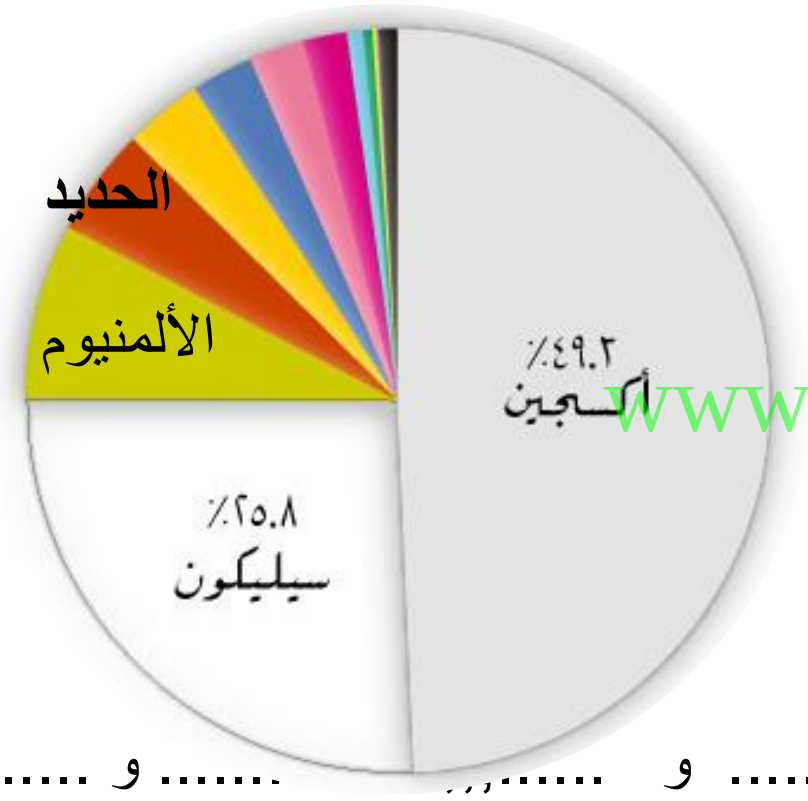
** حالة العنصر : ..... ** عدده الذري : .....

** هل هو فلز او لافلز ؟ .....

السؤال العاشر : ما هي أكثر العناص شيوعا في كل من :

1- الفضاء 2- القشرة الارضية .





..... و ..... و ..... و .....

www.almanahj.com

** ملاحظة : افتح الكتاب ص 280 و ص 281 ولاحظ العناصر الشائعة في المحيطات والنباتات والحيوانات والغلاف الجوي ثم أجب عن السؤال التالي :

** لماذا نجد الاكسجين والهيدروجين شائعين في المحيطات والحيوانات ؟

.....

السؤال الحادي عشر : أجب عن السؤال التالي .

** الذرات صغيرة جدا يصعب رؤيتها بالمجهر الضوئي العادي فماذا استخدم العلماء لرؤيتها ؟

1- ..... 2- .....

3- لماذا يخلط الحديد مع فلزات أخرى ويستخدم في بناء ناطحات السحاب ؟

.....

4- ما الفلز الذي يستخدم لصناعة المرايا ؟ .....

5- ما الفلزان اللذان يستخدمان في صناعة أسلاك الكهرباء ؟ .....

6- ما الفلزات التي تستخدم في أجسام المرضى ؟ ..... ولماذا ؟ .....

7- ما الفلزات التي تستخدم بالبطاريات ؟ .....

8- ما هو اللافلز الوحيد السائل في درجة حرارة الغرفة ؟ .....

9- ما هو اللافلز الذي يضاف للماء ويقتل البكتيريا ؟ .....