

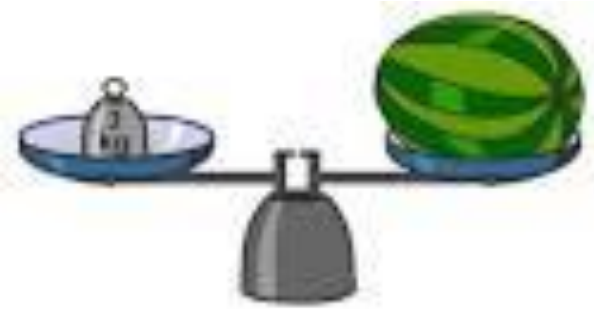


مراجعة الوحدة الخامسة – علوم خامس

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 مليتر من المادة
- 8- مادة لا يمكن تكسيدها الى اي شيء أبسط بالتفاعلات الكيميائية
- 9- جسيمات تتكون من أكثر من ذرة مرتبطة معا
- 10- القدرة على الانتشاء 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

www.almanahj.com



المخبار المدرج



الميزان الزنبركي

الحجم

الوزن

الكتلة

السؤال الثالث : ما وحدة قياس كل من .

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

$$\text{الكثافة} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}}$$

السؤال الرابع :

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

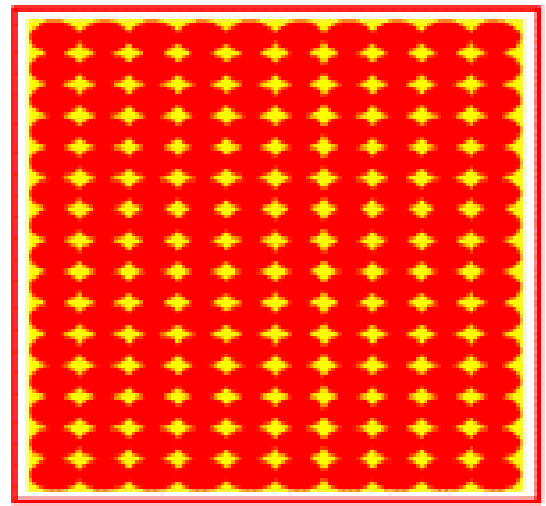
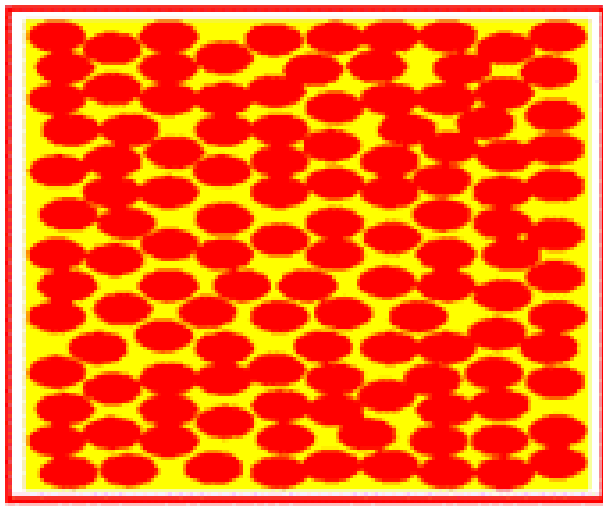
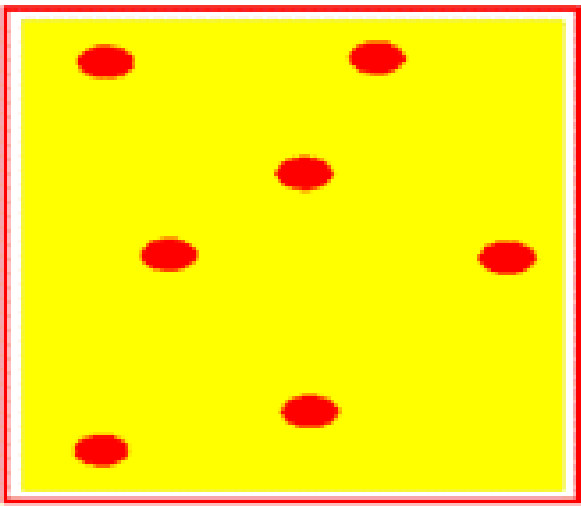
السؤال الخامس : صنف المواد التالية حسب قابلية الطفو في الجدول التالي .
 (كرة زجاجية - ورقة - قطعة فلين - قلم رصاص - كرة بلاستيكية - حجر
 مسمار - بالون - قطعة حديد - مكعب بلاستيكي)

المواد التي تغوص	المواد التي تطفو

السؤال السادس : اجب عن السؤال ثم أكمل الجدول .
 1- ما هي حالات المادة ؟

الشكل	الحجم
المادة الصلبة	
المادة السائلة	
المادة الغازية	

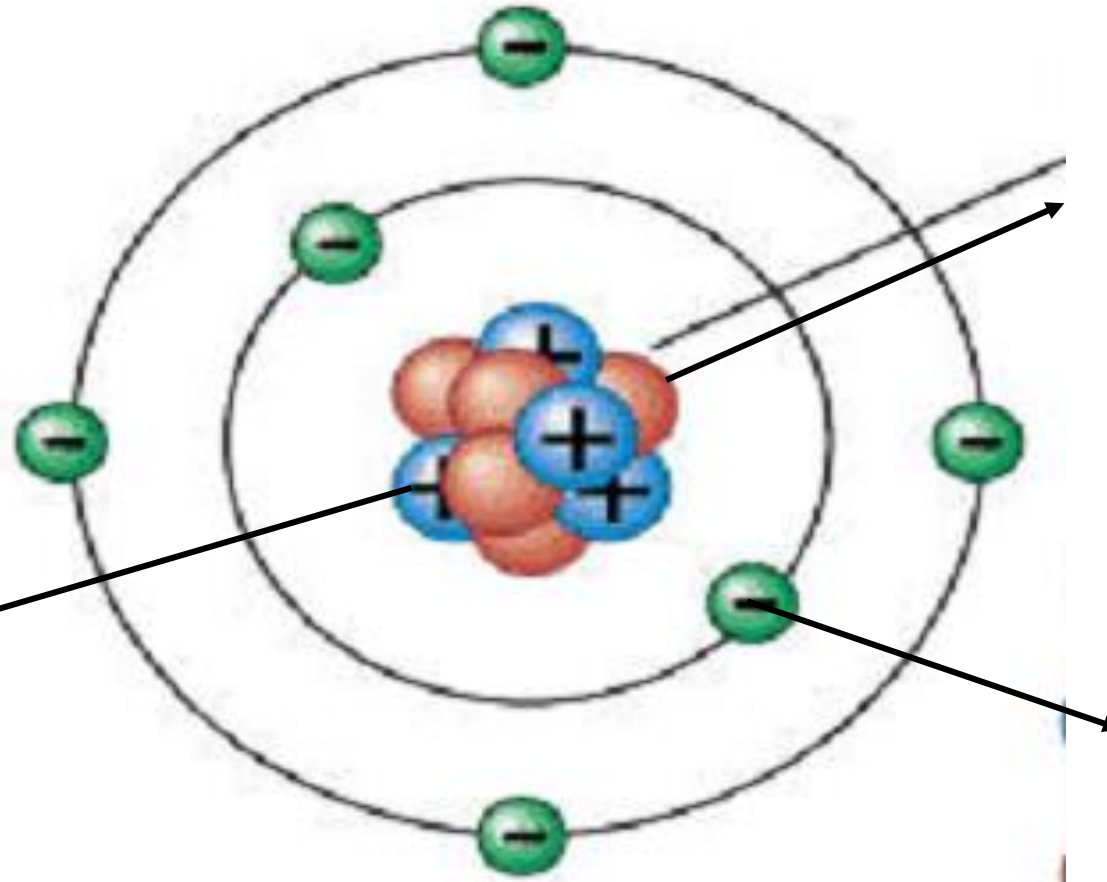
2- اذكر حالة المادة على كل صورة .



حوظ

- 3- عندما تكون ذرات المادة متشابهة 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
للسحب

تتآكل

ليس لها
بريق وقاتمة

تلمع ولها
بريق

الفلزات

أشباه الفلزات

اللافلزات

لها القابلية
للطرق

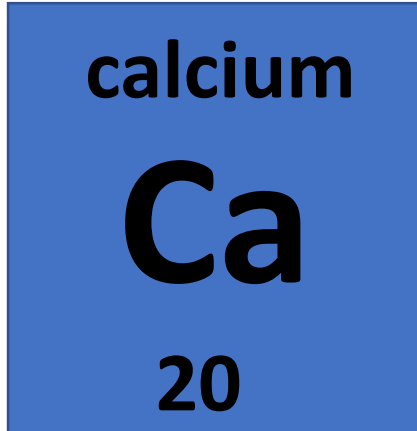
موصلة للحرارة
والكهرباء

شبه موصلة
للحرارة
والكهرباء

عازلة للحرارة
والكهرباء

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

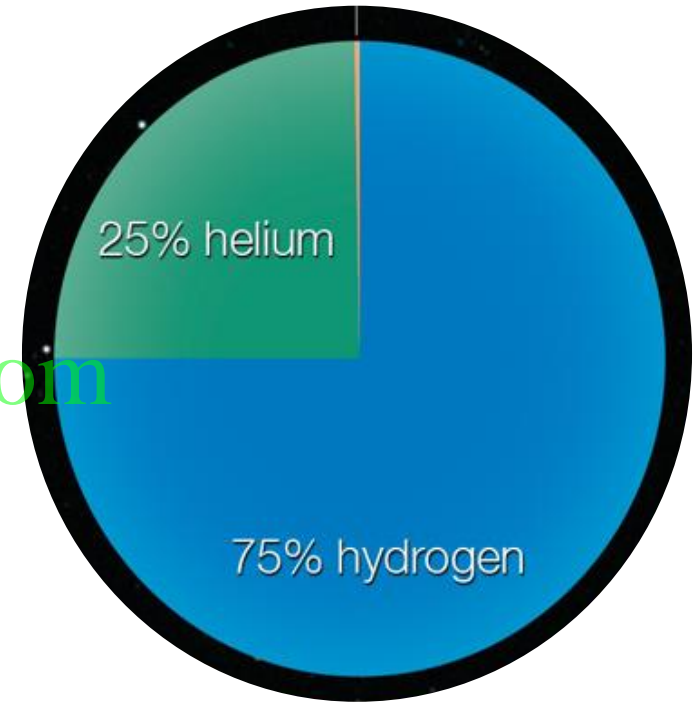
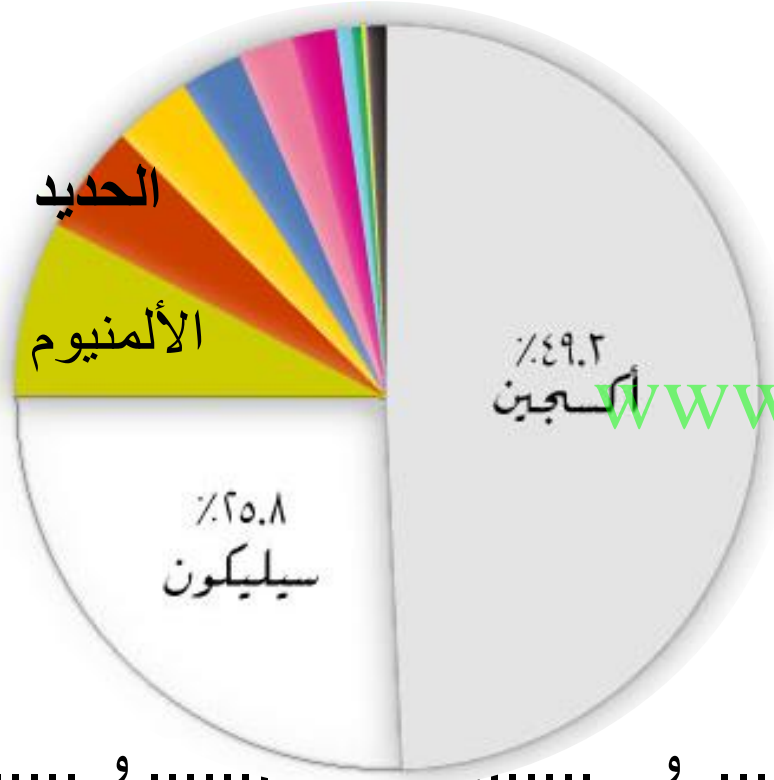
- 1- كم عدد العناصر التي تعرف عليها العلماء ؟
- 2- ما عدد الالكترونات في العنصر Mg ؟ وهل هو فلز ام لافلز ؟ وما حالته؟
- 3- اذكر 4 عناصر فلزية :
- 4- اذكر 4 عناصر لافلزية :
- 5- اذكر 4 عناصر شبه فلزية :
- 6- تسمى العناصر في العامود 18 الغازات الخاملة الغير نشطة التي لا تتفاعل مع العناصر الاخرى اذكر بعض 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 العناصر شيوعا في كل من :

- 1- الفضاء
- 2- القشرة الارضية .



- ** 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 ؟

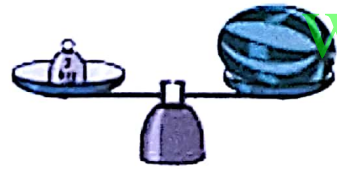


مراجعة الوحدة الخامسة - علوم خامس

السؤال الأول : ضع المفردة المناسبة في الفراغات التالية :

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

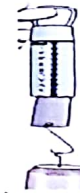
السؤال الثاني : أوصل كل أداة قياس بما تقوم بقياسه .



ميزان ذو كفتين



المخبار المدرج



الميزان الزنبركي

الحجم

الوزن

الكتلة

3- الحجم : cm^3 أو mL

2- الكتلة : **كيلوجرام**

1- الوزن : **نيوتن**

الكثافة = الكتلة ÷ الحجم

السؤال الرابع :

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

$$5 = \frac{50}{10}$$

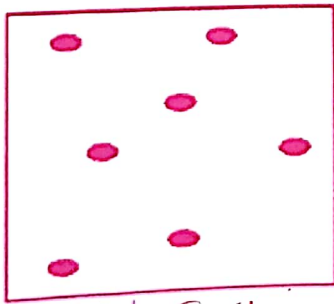
السؤال الخامس : صنف المواد التالية حسب قابلية الطفو في الجدول التالي .
 (كرة زجاجية - ورقة - قطعة فلين - قلم رصاص - كرة بلاستيكية - حجر مسمار - بالون - قطعة حديد - مكعب بلاستيكي)

المواد التي تطفو	المواد التي تغوص
ورقة قطعة فلين بالون كرة بلاستيكية مكعب بلاستيكي	كرة زجاجية مسمار حجر قطعة حديد قلم رصاص

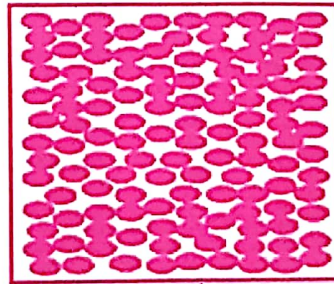
السؤال السادس : اجب عن السؤال ثم أكمل الجدول .
 1- ما هي حالات المادة ؟ سائده / حليه / غازيه

الحجم	الشكل	المادة الصلبة
لها حجم	لها شكل	المادة الصلبة
لها حجم	ليس لها شكل	المادة السائلة
ليس لها حجم	ليس لها شكل	المادة الغازية

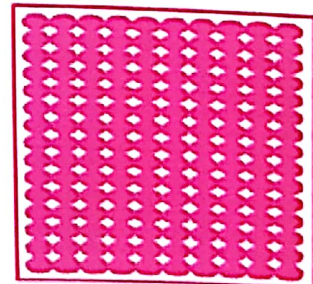
2- اذكر حالة المادة على كل صورة .



غازية



سائده

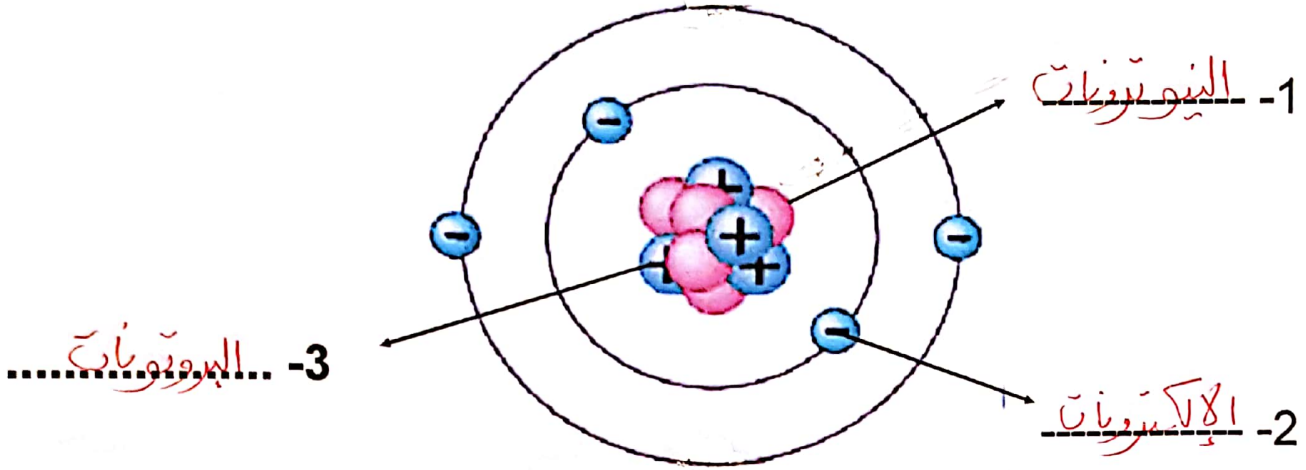


حليه

حوظ

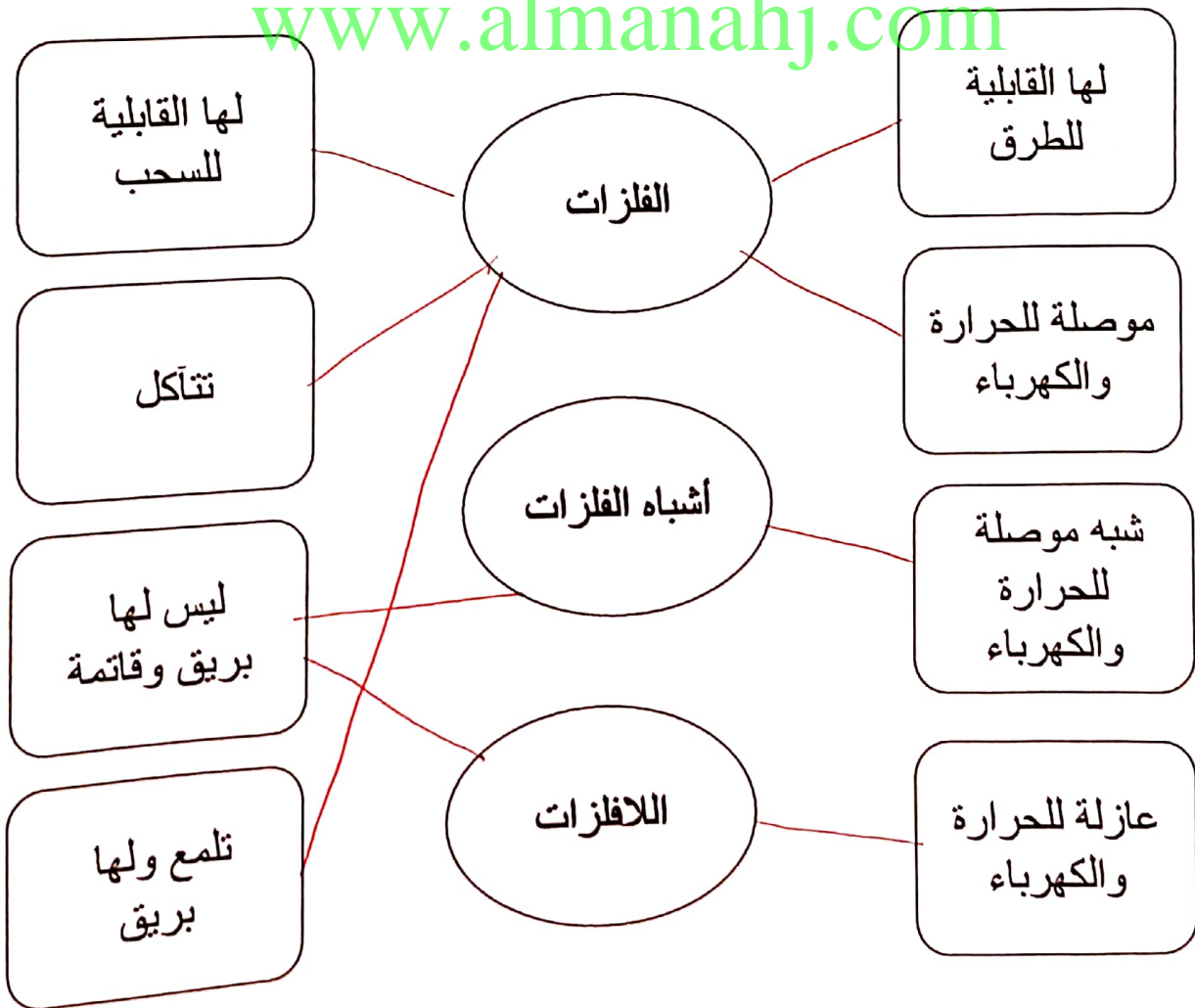
- 3- عندما تكون ذرات المادة متشابه يصبح لدينا (عنصر - مركب)
 4- عندما تكون الذرات مختلفة يصبح لدينا (مركب - عنصر)
 ** ملاحظة : لا توجد الذرة لوحدها في الطبيعة دائما تتحد الذرات معا لتكون الجزيئات ، وأقل عدد لذرات في الجزيء هو ذرتان .

السؤال السابع : ضع مكونات الذرة على الرسم ثم أجب عن الاسئلة .
 (الالكترونات - البروتونات - النيوترونات)



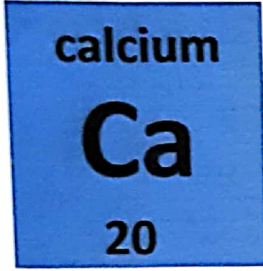
1 - كم عدد الالكترونات وما شحنتها ؟ 4... سبالة 2- كم عدد البروتونات وما شحنتها ؟ 4... موجبة
 3- كم عدد النيوترونات وما شحنتها ؟ 5... ليس لها شحنة

السؤال الثامن : أوصل العبارة بما يناسبها :



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

- 1- كم عدد العناصر التي تعرف عليها العلماء ؟ 118
- 2- ما عدد الالكترونات في العنصر Mg ؟ 12 وهل هو فلز ام لافلز ؟ فلز وما حالته ؟ صلب
- 3- اذكر 4 عناصر فلزية : الحديد النحاس الذهب الألمنيوم
- 4- اذكر 4 عناصر لافلزية : هيليوم الكلور البروم اليود
- 5- اذكر 4 عناصر شبه فلزية : السليكون البرون الأنتيمون
- 6- تسمى العناصر في العمود 18 الغازات الخاملة الغير نشطة التي لا تتفاعل مع العناصر الاخرى اذكر بعض هذه العناصر : الهيليوم
- 7- لاحظ العنصر التالي وأجب عن الاسئلة .

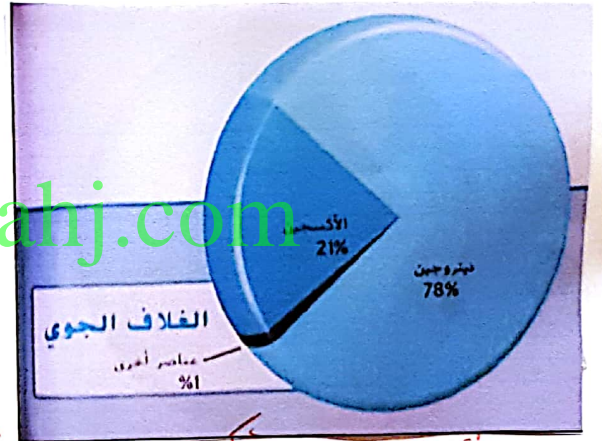
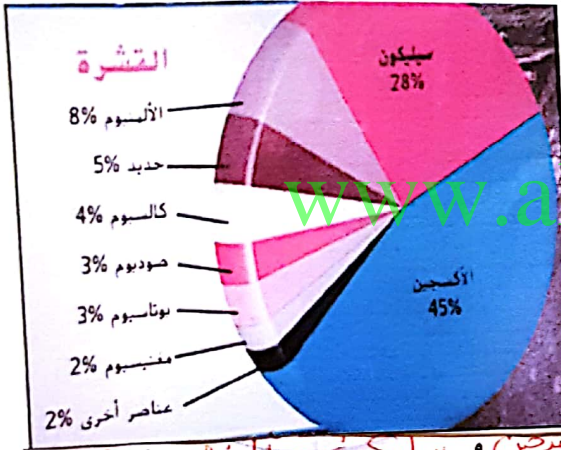


- ** اسم العنصر : كالسيوم
- ** رمز العنصر : Ca
- ** حالة العنصر : صلب
- ** عدده الذري : 20
- ** هل هو فلز او لافلز ؟ فلز

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

1- الفضاء

2- القشرة الارضية .



- 1- النيتروجين و الأكسجين وعناصر أخرى
- 2- الأكسجين و سيليكون و ألومنيوم و حديد و صوديوم
- ** 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 ؟ لأنه يدخل في تركيب الماء الذي يشكل جزءا كبيرا من جسم الإنسان

السؤال الحادي عشر : أجب عن السؤال التالي .

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

- 1- المجهر الإلكتروني
- 2- المجهر النفقي المسح

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

4- ما الفلز الذي يستخدم لصناعة المرايا ؟ الألمنيوم

5- ما الفلزان اللذان يستخدمان في صناعة أسلاك الكهرباء ؟ الألمنيوم والنحاس

6- ما الفلزات التي تستخدم في أجسام المرضى ؟ السيليكون والبروم

7- ما الفلزات التي تستخدم بالبطاريات ؟ المنجنيز والزنك والرصاص

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

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