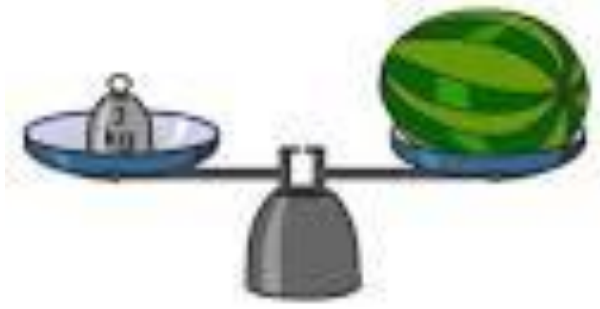
دولة الامارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم

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)

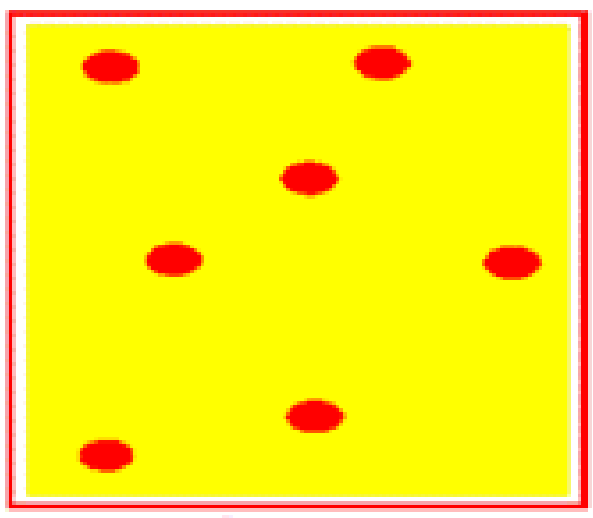
المواد التي تغوص	المواد التي تطفو

السؤال السادس : اجب عن السؤال ثم أكمل الجدول .

1- ما هي حالات المادة ؟ .....

	الشكل	الحجم
الماده الصلبه		
المادة السائلة		
المادة الغازية		

2- اذكر حالة المادة على كل صورة .



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

حوط

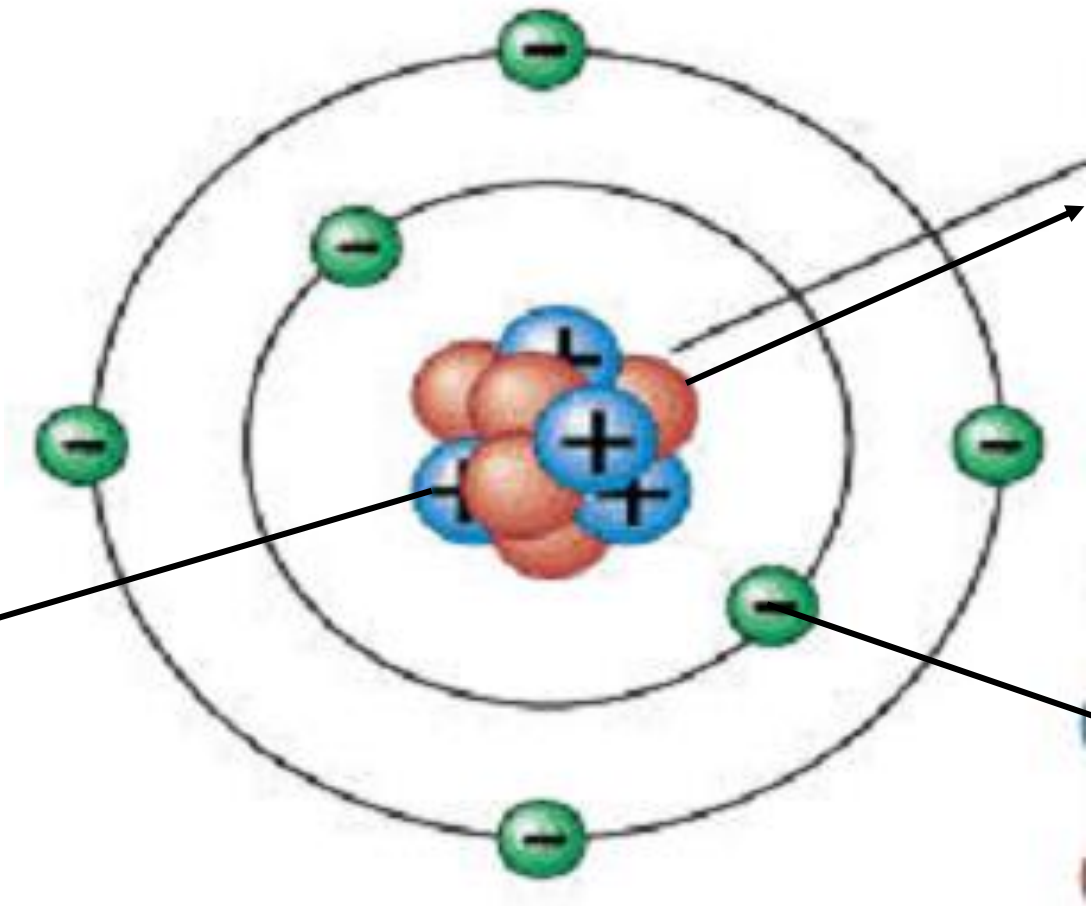
3- عندما تكون ذرات المادة متشابه يصبح لدينا (عنصر - مركب)

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 :

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 : ....

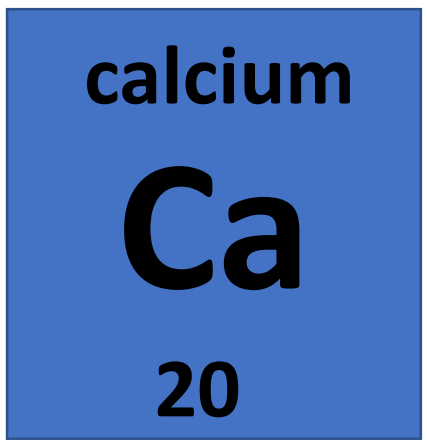
4- اذكر 4 عناصر لافلزية : ....

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 .



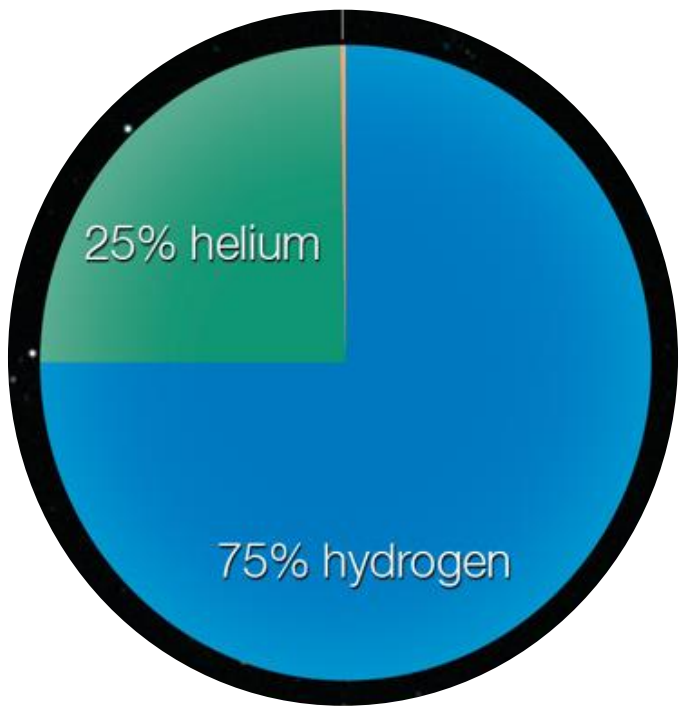
** اسم العنصر : ..... ** رمز العنصر : .....

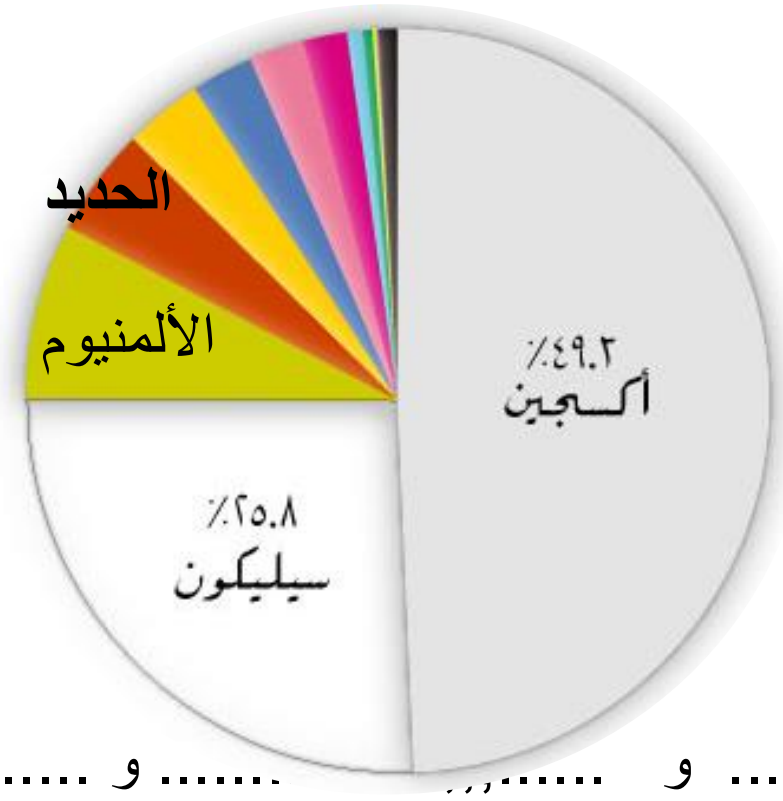
** حالة العنصر : ..... ** عدده الذري : .....

** هل هو فلز او لافلز ؟ .....

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

1- الفضاء 2- القشرة الارضية .





..... و ..... و ..... و .....

** 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 ؟ .....

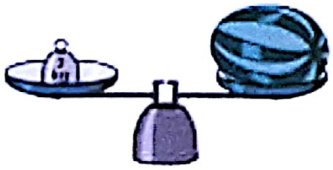
دولة الامارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم

مراجعة الوحدة الخامسة – علوم خامس

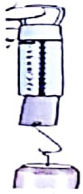
السؤال الأول : ضع المفردة المناسبة في الفراغات التالية :

1- كمية الفراغ الذي تشغله المادة ..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 تكسيرها الى اي شيء أبسط بالتفاعلات الكيميائية .....العنصر.....
9- جسيمات تتكون من أكثر من ذرة مرتبطة معا .....جزيئ.....
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 الفلزات.....

السؤال الثاني : أوصل كل أداة قياس بما تقوم بقياسه .


ميزان ذو كفتين

المخبار المدرج


الميزان الزنبركي

الحجم | الوزن | الكتلة

السؤال الثالث : ما وحدة قياس كل من

1- الوزن : ..نيوتن..... 2- الكتلة : ..كيلوجرام..... 3- الحجم : .....cm^3 أو mL.....

الكثافة = الكتلة ÷ الحجم

السؤال الرابع :

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

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

Scanned by CamScanner

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)

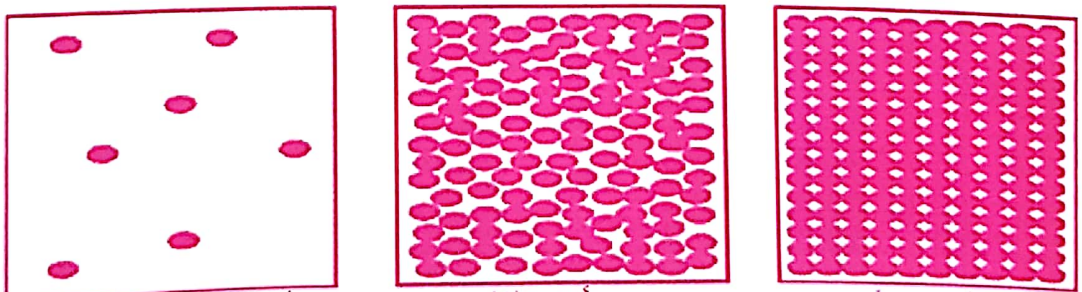
المواد التي تغوص	المواد التي تطفو
كرة زجاجية مسمار حجر قطعة حديد قلم رصاص	ورقة قطعة فلين بالون كرة بلاستيكية مكعب بلاستيكي

السؤال السادس : اجب عن السؤال ثم أكمل الجدول .

1- ما هي حالات المادة ؟ ..... سائلة / صلبة / غازية .....

	الشكل	الحجم
الماده الصلبه	لها شكل	لها حجم
المادة السائلة	ليس لها شكل	لها حجم
المادة الغازية	ليس لها شكل	ليس لها حجم

2- اذكر حالة المادة على كل صورة .



صلبة ---------- سائلة ---------- غازية ----------

حوط

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

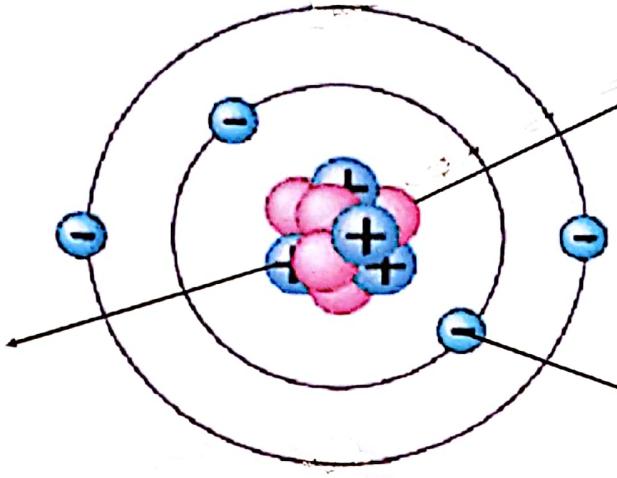
4- عندما تكون الذرات مختلفة يصبح لدينا (عنصر - مركب)

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

Scanned by CamScanner

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

(الالكترونات - البروتونات - النيوترونات)



1- النيوترونات

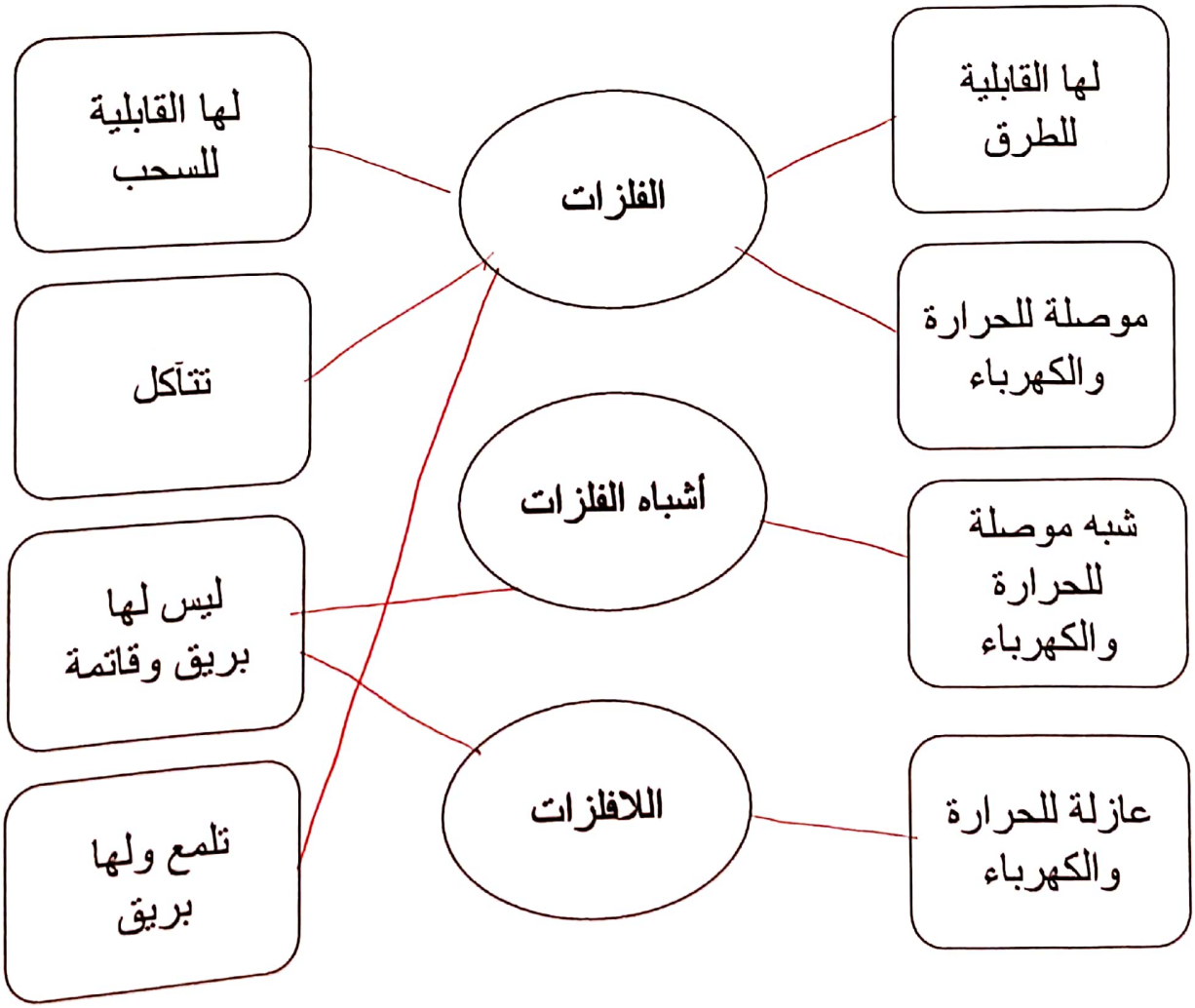
2- الإلكترونات

3- البروتونات

1 - كم عدد الالكترونات وما شحنتها ؟ ....4.... سالبة 2- كم عدد البروتونات وما شحنتها ؟....4.... موجبة

3- كم عدد النيوترونات وما شحنتها ؟ ....5.... ليس لها شحنة

السؤال الثامن : أوصل العبارة بما يناسبها :



Scanned by CamScanner

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.....

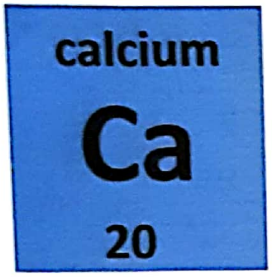
4- اذكر 4 عناصر لافلزية : ...هيليوم... الكلور... البورون... اليود.....

5- اذكر 4 عناصر شبه فلزية : ...السليكون... البورون... الأنتيمون.....

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

اذكر بعض هذه العناصر : ....الهيليوم.....

7- لاحظ العنصر التالي وأجب عن الاسئلة .



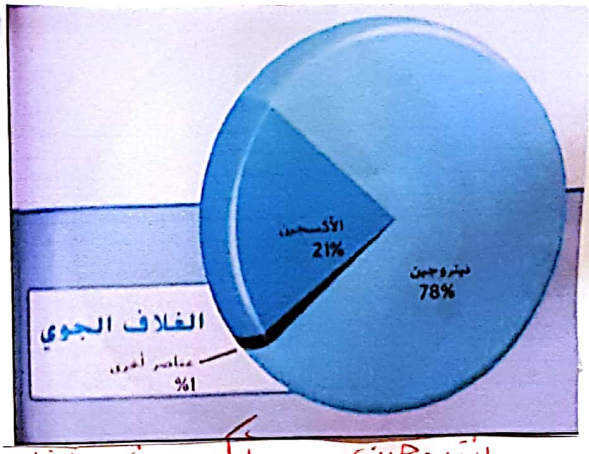
** اسم العنصر : ..كالسيوم.. ** رمز العنصر : ..Ca..

** حالة العنصر : ..صلب.. ** عدده الذري : ..20..

** هل هو فلز او لافلز ؟ ....فلز....

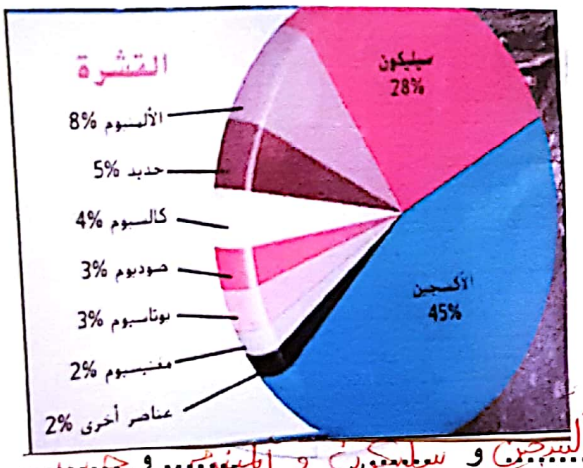
السؤال العاشر : ما هي أكثر العناصر شيوعا في كل من :

1- الفضاء



...نيتروجين... و ...أكسجين وعناصر أخرى

2- القشرة الارضية .



...أكسجين... و ...سيليكون... و ...ألمنيوم... و ...حديد...

** 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 جزءًا كبيرًا 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 الماسح...

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

.....يصبح أقوى.....

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 ؟ ...التيتانيوم... ولماذا ؟ ...لأنها لا تتفاعل مع الجسم...

7- ما الفلزات التي تستخدم بالبطاريات ؟ ...الليثيوم، والزنبق، والرصاص...

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

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

Scanned by CamScanner