مراجعة

أولا: باستخدام الجدول الدوري صنفي مجموعة العناصر التالية إلى فلزات ولا فلزات وأشباه فلزات داخل الجدول الموضح أدناه ..

كبريت - الألمونيوم – السيلكون – الكلور – الهيليوم – الحديد

الخارصين-الذهب – الكربتون – الجرمانيوم- البورون- الانتيمون

الفلزات	اللافلزات	أشباه الفلزات
---------- ----------	---------- ----------	---------- ----------
---------- ----------	---------- ----------	---------- ----------

س2/ ضعى علامة (✓) أو علامة (×) أمام العبارات التالية :

1- **اللافلزات تشكل 75% من العناصر ( ) .**

2- **أشباه الفلزات بعضها يتفاعل مع الفلزات وبعضها الآخر يتفاعل مع اللافلزات ( ) .**

3- **توجد اللافلزات بحالات مختلفة منها الصلب كالألمونيوم والسائل كالزئبق ( ) .**

4- **أشباه الفلزات غير لامعة وأقل كفاءة في نقل التيار الكهربائي والحرارة من الفلزات ( ).**

س3/ قارنى بين الفلزات ولا فلزات و أشباه الفلزات من حيث :

وجه المقارنه	الفلزات	اللافلزات	اشباه الفلزات
توصيلها للكهرباء			
الطرق والسحب			

- أكملي الجدول التالي وفق ما يلي من معلومات
- العدد الذري = عدد البروتونات=عدد الالكترونات
- العدد الكتلي(الكتلة الذرية) = عدد النيوترونات+عدد البروتونات

العدد الذري	العدد الكتلي	البروتون	النيوترون	الالكترون
6	.....	.....	7	.....
.....	.....	10	11	.....
.....	27	.....	.....	13

	مادة صلبة	مادة سائلة	مادة غازية
الحركة	حركة الجسيمات قليلة	حركة الجسيمات بحرية متوسطة	الجسيمات ليست قريبة من بعضها
مكان الاهتزاز	تهتز الجسيمات في مكانها	الجسيمات قريبة من بعضها	الجسيمات بعيدة عن بعضها
الشكل	محدد	غير محدد	غير محدد
الحجم	محدد	محدد	غير محدد
الكثافة	أكثف حالات المادة	ثاني أكثف حالات المادة	أقل حالات المادة كثافة
ملاحظات		يمكنها التدفق متخطية بعضها البعض فبتالي يمكن للسائل أن يأخذ شكل الوعاء	يمكنها التدفق متخطية بعضها البعض فبتالي يتحرك لملء الإناء الموضوع بداخله (فبتالي يستخدم لنفخ الأشياء)

عندما تكون الجزئيات متباعدة تكون الكثافة أقل.

الطفو و الغرق (*Floating and Sinking*):

قابلية الطفو = مقاومة الغرق.

إذا كان كثافة الجسم > كثافة من السائل ← سوف يغرق الجسم.

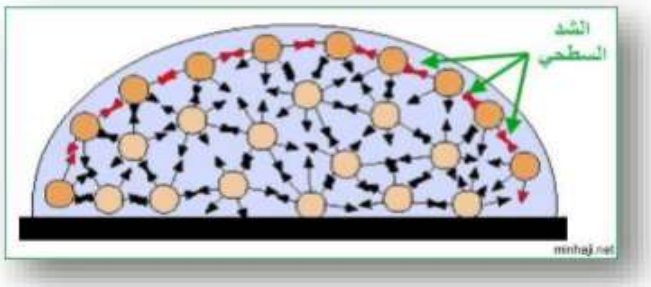
إذا كان كثافة السائل > كثافة من الجسم ← سوف يطفو الجسم.

∴ قابلية الطفو تعتمد علي :-

1. الكثافة.
2. الكتلة: إذا زادت الكتلة سوف يغرق الجسم.
3. الشكل: قالب من الألمنيوم سوف يغرق، بينما زورق من الألمنيوم سوف يطفو " لأن الزورق يحفظ الهواء".

التوتر السطحي (*Surface tension*):-

يحدث التوتر السطحي بسبب أن كل جزيء ينجذب تجاه الجزيئات الأخري، فبتالي يكون غشاء على السطح.



بعوضة تمشي علي الماء
ظاهرة التوتر السطحي

عدد النترونات	عدد البروتونات	العدد الكتلي	العدد الذري
..90..	..31..	..121..	..31..
..38..	..31..	69	31
..110..	74	184	..74..
16	..16..	..32..	..16..
30	28	..58..	..28..
23	..20..	..43..	20

ثانياً.. مرحباً عزيزتي الطالبة..أجيبي عما يلي مستعينة بصندوق المفردات..

صندوق المفردات

أ/ النواة ب/ موجبة ج/ بور د/ الإلكترون هـ/ البروتون

و/ السحابة ز/ الذرة س/ دالتون ن/ النيوترون

ل/الإلكترون ف/ النواة ك/ سالبة ي/ النيوترون

1	واضع النظرية الذرية هو العالم .....
2	العالم الذي طرح نموذجاً يبين بنية الذرة فهو العالم.....
3	تتكون العناصر من جسيمات أصغر منها تسمى بـ.....
4	في مركز الذرة تقع ..... و لها شحنة .....
5	نواة الذرة تتكون من جسيم دون ذري موجب الشحنة هو ..... و جسيم ليس له شحنة هو.....
6	الجسيم دون الذري الذي يدور حول النواة يسمى بـ..... وشحنته ..... ويتحرك فيما يسمى بـ.....
7	معظم كتلة الذرة تتركز في.....
8	للبروتون كتلة أكبر من كتلة..... و تساوي كتلة.....