

ورقة عمل الدرس الثاني: الفلزات واللافلزات

اختاري الإجابة الصحيحة :

١- من خصائصها أنها موصلة للحرارة والكهرباء ولها بريق ولمعان

الفلزات	اشباه الفلزات	اللافلزات	العناصر
---------	---------------	-----------	---------

٢- مواد هشة ورديئة التوصيل للحرارة والكهرباء

الفلزات	اشباه الفلزات	اللافلزات	العناصر
---------	---------------	-----------	---------

٣- تقع في الجانب الأيسر والأوسط من الجدول الدوري ومن أمثلتها الحديد والنحاس والألومنيوم

الفلزات	اشباه الفلزات	اللافلزات	النواة
---------	---------------	-----------	--------

٤- أي العناصر التالية يعد مثالا على فلز

الحديد	الكربون	الفلور	الكلور
--------	---------	--------	--------

٥- أي مما يأتي يعد من الخواص المميزة للفلزات :

موصلة للكهرباء	قابلة للطرق	البريق واللمعان	جميع ما سبق
----------------	-------------	-----------------	-------------

٦- الفلز الوحيد الذي يوجد بحالة سائلة هو :

النحاس	الذهب	الحديد	الزئبق
--------	-------	--------	--------

٧- أكثر الفلزات قساوة هو فلز .

الكروم	السيوم	النحاس	الذهب
--------	--------	--------	-------

٨- أكثر الفلزات ليونة

الكروم	السيوم	النحاس	الذهب
--------	--------	--------	-------

٩- أي مما يأتي مثالا لعنصر لا فلز :

النحاس	الذهب	الكلور	الزئبق
--------	-------	--------	--------

١٠ - أكثر أشباه الفلزات شيوعا في الطبيعة هو عنصر .

الهيليوم	الفلور	الألومنيوم	السليكون
----------	--------	------------	----------



١١- ما التصنيف الأفضل للمواد المكونة للقطعة المعدنية:

فلزات	لافلزات	جزيئات	شبه فلزات
-------	---------	--------	-----------

١٢- أي العبارات التالية تصف اللافلزات :

جميعها موصلة للكهرباء	جميعها مواد صلبة	توجد في الحالة الصلبة والسائلة والغازية	جميعها نشطة كيميائياً
-----------------------	------------------	---	-----------------------

الجدول الدوري للعناصر

المعادن في كل صفوفها مجموعتها ولكنها خواصها الكيميائية مختلفة.

فلز

شبه فلز

لا فلز

يدل كون صندوق كل عناصر على ما إذا كان فلز أو شبه فلز أو لا فلز.

فلز

شبه فلز

لا فلز

الرموز الثلاثة العليا تدل على حالة المعدن في درجة حرارة الغرفة بينما يدل الرمز الرابع على العناصر الصلبة.

المعادن في كل صفوفها مجموعتها ولكنها خواصها الكيميائية مختلفة.

فلز

شبه فلز

لا فلز

يدل كون صندوق كل عناصر على ما إذا كان فلز أو شبه فلز أو لا فلز.

فلز

شبه فلز

لا فلز

الرموز الثلاثة العليا تدل على حالة المعدن في درجة حرارة الغرفة بينما يدل الرمز الرابع على العناصر الصلبة.

13	14	15	16	17	18
Boron 5 B 10.811	Carbon 6 C 12.011	Nitrogen 7 N 14.007	Oxygen 8 O 15.999	Fluorine 9 F 18.998	Neon 10 Ne 20.180
Aluminum 13 Al 26.982	Silicon 14 Si 28.086	Phosphorus 15 P 30.974	Sulfur 16 S 32.065	Chlorine 17 Cl 35.453	Argon 18 Ar 39.948
Gallium 31 Ga 69.723	Germanium 32 Ge 72.64	Arsenic 33 As 74.922	Selenium 34 Se 78.96	Bromine 35 Br 79.904	Krypton 36 Kr 83.798
Indium 49 In 114.818	Tin 50 Sn 118.710	Antimony 51 Sb 121.760	Tellurium 52 Te 127.60	Iodine 53 I 126.904	Xenon 54 Xe 131.293
Thallium 81 Tl 204.383	Lead 82 Pb 207.2	Bismuth 83 Bi 208.980	Poisonium 84 Po (209)	Astatine 85 At (210)	Radon 86 Rn (222)
Ununquadium 114 Uuq (289)	Ununseptium 116 Uus (289)	Ununoctium 118 Uuo (289)			

أسماء رموز العناصر 118 من 112 موافقة وسيل اختيار أسماء نهاية لها هذه التوافق من اكتشافها.

كان يطلق أن العناصر بين 116 و 118 قد تم اكتشافها ولكن تم التراجع عن ذلك لأنه لم يكن هناك اختبار متفق عليها.

الرمز الحاد بتوسين هو العدد الترتيبي للأنواع عمداً للعناصر.

مستوفى العناصر الأربعة تدعى

موت، بزيادة العدد الذري من اليسار إلى اليمين في كل دورة.

يدل الشهم على المكان الذي يجب أن نضع فيه هذه العناصر في الجدول.

لقد تم نقلها إلى أسفل الجدول لتوفير المكان.

اللانكثبات

الأكتينيدات

Cerium 58 Ce 140.116	Praseodymium 59 Pr 140.908	Neodymium 60 Nd 144.24	Promethium 61 Pm (145)	Samarium 62 Sm 150.36	Europium 63 Eu 151.964	Gadolinium 64 Gd 157.25	Terbium 65 Tb 158.925	Dysprosium 66 Dy 162.500	Holmium 67 Ho 164.930	Erbium 68 Er 167.259	Thulium 69 Tm 168.934	Ytterbium 70 Yb 171.04	Lutetium 71 Lu 174.967
Thorium 90 Th 232.038	Protactinium 91 Pa 231.036	Uranium 92 U 238.029	Neptunium 93 Np (237)	Plutonium 94 Pu (244)	Americium 95 Am (243)	Curium 96 Cm (247)	Berkelium 97 Bk (247)	Californium 98 Cf (251)	Einsteinium 99 Es (252)	Fermium 100 Fm (257)	Mendelevium 101 Md (258)	Nobelium 102 No (259)	Lawrencium 103 Lr (262)

معلمتك : امل فقيري ☺

(كل الحب والتقدير لطالبتى المجتهدة بورك في جهودك انت ووالديك)