

اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1. الرابطة التساهمية من الروابط الكيميائية التي تتكون عندما تتشارك ذرتان بـ

a. إلكترونات التكافؤ .

b. الإلكترونات .

c. البروتونات .

d. النيوترونات .

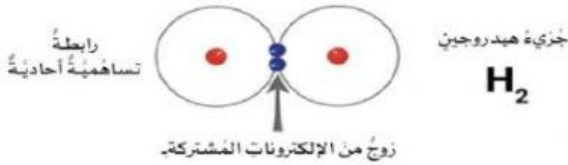
2. لماذا تتكون ذرات الهيدروجين روابط تساهمية بشكل عام ؟

a. لأن الهيدروجين يعتبر عنصراً مستقراً .

b. لأن الهيدروجين يُعد من الغازات .

c. لأن الهيدروجين يستطيع اكتساب أكثر من 3 إلكترونات .

d. لأن الهيدروجين يحتوي على إلكترون واحد يمكن مشاركته .

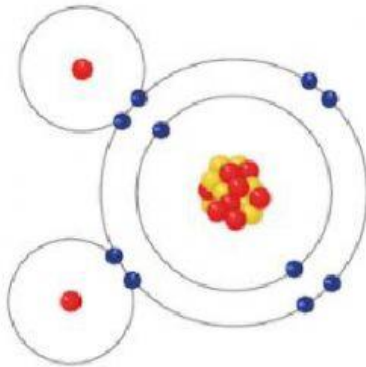


3. يُعد الماء مثلاً على المركبات ...

a. الأيونية .

b. التساهمية .

c. الفلزية .



4. لماذا لا يعد جزيء كلوريد الصوديوم NaCl من الجزيئات التساهمية ؟



1A																18A																			
1 H Hydrogen 1.008																2 He Helium 4.002602																			
3 Li Lithium 6.94		4 Be Beryllium 9.00918														6 B Boron 10.81		7 C Carbon 12.011		8 N Nitrogen 14.007		9 O Oxygen 15.999		10 F Fluorine 18.99840323		11 Ne Neon 20.1797									
11 Na Sodium 22.98976928		12 Mg Magnesium 24.305														13 Al Aluminum 26.9815385		14 Si Silicon 28.0855		15 P Phosphorus 30.973761998		16 S Sulfur 32.06		17 Cl Chlorine 35.45		18 Ar Argon 39.948									
19 K Potassium 39.0983		20 Ca Calcium 40.078		21 Sc Scandium 44.955912		22 Ti Titanium 47.88		23 V Vanadium 50.9415		24 Cr Chromium 51.9961		25 Mn Manganese 54.938045		26 Fe Iron 55.845		27 Co Cobalt 58.933194		28 Ni Nickel 58.6934		29 Cu Copper 63.546		30 Zn Zinc 65.38		31 Ga Gallium 69.723		32 Ge Germanium 72.63		33 As Arsenic 74.921595		34 Se Selenium 78.96		35 Br Bromine 79.904		36 Kr Krypton 83.798	
37 Rb Rubidium 85.4678		38 Sr Strontium 87.62		39 Y Yttrium 88.90584		40 Zr Zirconium 91.224		41 Nb Niobium 92.90638		42 Mo Molybdenum 95.94		43 Tc Technetium [98]		44 Ru Ruthenium 96.907		45 Rh Rhodium 101.07		46 Pd Palladium 106.42		47 Ag Silver 107.8682		48 Cd Cadmium 112.411		49 In Indium 114.818		50 Sn Tin 118.710		51 Sb Antimony 121.757		52 Te Tellurium 127.6		53 I Iodine 126.90447		54 Xe Xenon 131.29	
55 Cs Cesium 132.90545196		56 Ba Barium 137.327		57 - 71 Lanthanide		72 Hf Hafnium 178.49		73 Ta Tantalum 180.94788		74 W Tungsten 183.84		75 Re Rhenium 186.207		76 Os Osmium 190.23		77 Ir Iridium 192.225		78 Pt Platinum 195.084		79 Au Gold 196.966569		80 Hg Mercury 200.59		81 Tl Thallium 204.38		82 Pb Lead 207.2		83 Bi Bismuth 208.9804		84 Po Polonium [209]		85 At Astatine [210]		86 Rn Radon [222]	
87 Fr Francium [223]		88 Ra Radium [226]		89 - 103 Actinide		104 Rf Rutherfordium [261]		105 Db Dubnium [262]		106 Sg Seaborgium [266]		107 Bh Bohrium [264]		108 Hs Hassium [277]		109 Mt Meitnerium [276]		110 Ds Darmstadtium [271]		111 Rg Roentgenium [272]		112 Cn Copernicium [285]		113 Nh Nihonium [284]		114 Fl Flerovium [289]		115 Mc Moscovium [288]		116 Lv Livermorium [293]		117 Ts Tennessine [294]		118 Og Oganesson [294]	

- a. كلوريد الصوديوم لا يُعد من الجزيئات .
 - b. الكلور Cl من الفلزات .
 - c. الصوديوم Na من الفلزات .
 - d. لا يستطيع الصوديوم تكوين رابطة مع الكلور .
5. ما نوع العناصر التي تساهم في تكوين الرابطة التساهمية ؟

- a. الفلزات .
b. اللافلزات .
c. أشباه الفلزات .
d. الفلزات مع اللافلزات .

