



UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION



الإمارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم



العلوم للصف الثامن / درس 2.2 ف1

Exit Card 11

مدرسة الزوراء 1 للتعليم الأساسي ح2

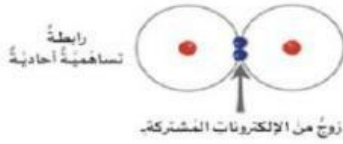
مجلس 2 -نطاق 6

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 ؟



جزيء هيدروجين
 H_2

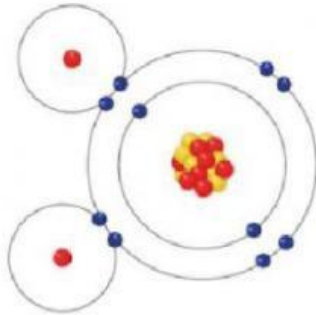
a. لأن الهيدروجين يعتبر عنصراً مستقراً .

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 يُعد جزيء كلوريد الصوديوم NaCl من الجزيئات التساهمية ؟



صوديوم										كلور										كلوريد الصوديوم										18 VIIIA																																																																																																																																																					
1 IA										2 IIA										3 IIIA										4 IVA										5 VA										6 VIA										7 VIIA										8 VIIIA																																																																																																													
1 H										2 He										3 B										4 C										5 N										6 O										7 F										8 Ne																																																																																																													
Hydrogen 1.008																																																																																																																																																																																			
3 Li										4 Be										5 B										6 C										7 N										8 O										9 F										10 Ne																																																																																																													
Lithium 6.941										Beryllium 9.012										Boron 10.81										Carbon 12.011										Nitrogen 14.007										Oxygen 15.999										Fluorine 18.998										Neon 20.180																																																																																																													
11 Na										12 Mg										13 Al										14 Si										15 P										16 S										17 Cl										18 Ar																																																																																																													
Sodium 22.990										Magnesium 24.305										Aluminum 26.982										Silicon 28.086										Phosphorus 30.974										Sulfur 32.06										Chlorine 35.453										Argon 39.948																																																																																																													
19 K										20 Ca										21 Sc										22 Ti										23 V										24 Cr										25 Mn										26 Fe										27 Co										28 Ni										29 Cu										30 Zn										31 Ga										32 Ge										33 As										34 Se										35 Br										36 Kr									
Potassium 39.098										Calcium 40.078										Scandium 44.956										Titanium 47.88										Vanadium 50.942										Chromium 51.996										Manganese 54.938										Iron 55.845										Cobalt 58.933										Nickel 58.693										Copper 63.546										Zinc 65.38										Gallium 69.723										Germanium 72.64										Arsenic 74.922										Selenium 78.96										Bromine 79.904										Krypton 83.798									
37 Rb										38 Sr										39 Y										40 Zr										41 Nb										42 Mo										43 Tc										44 Ru										45 Rh										46 Pd										47 Ag										48 Cd										49 In										50 Sn										51 Sb										52 Te										53 I										54 Xe									
Rubidium 85.468										Strontium 87.62										Yttrium 88.906										Zirconium 91.224										Niobium 92.906										Molybdenum 95.94										Technetium 98										Ruthenium 98.906										Rhodium 101.07										Palladium 106.36										Silver 107.868										Cadmium 112.411										Indium 114.818										Tin 118.710										Antimony 121.757										Tellurium 127.6										Iodine 126.905										Xenon 131.29									
55 Cs										56 Ba										57-71 Lanthanide										72 Hf										73 Ta										74 W										75 Re										76 Os										77 Ir										78 Pt										79 Au										80 Hg										81 Tl										82 Pb										83 Bi										84 Po										85 At										86 Rn									
Cesium 132.905										Barium 137.327																				Hafnium 178.49										Tantalum 180.948										Tungsten 183.84										Rhenium 186.207										Osmium 190.23										Iridium 192.222										Platinum 195.084										Gold 196.967										Mercury 200.59										Thallium 204.38										Lead 207.2										Bismuth 208.980										Polonium 209										Astatine 210										Radon 222									
87 Fr										88 Ra										89-103 Actinide										104 Rf										105 Db										106 Sg										107 Bh										108 Hs										109 Mt										110 Ds										111 Rg										112 Cn										113 Nh										114 Fl										115 Mc										116 Lv										117 Ts										118 Og									
Francium 223										Radium 226																				Rutherfordium 261										Dubnium 262										Seaborgium 266										Bohrium 264										Hassium 277										Meitnerium 268										Darmstadtium 271										Roentgenium 272										Copernicium 285										Nihonium 286										Flerovium 289										Moscovium 290										Livermorium 293										Tennessine 294										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 .

