مدرسة الزوراء 1 للتعليم الأساسي ح2 — العلوم للصف الثامن / درس 2.2 ف1

مجلس 2 -نطاق 6 — Exit Card 11

اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

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

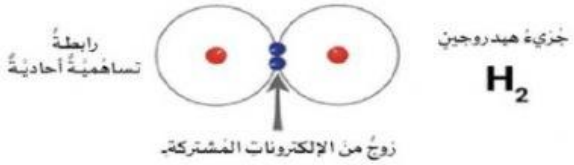
a. إلكترونات التكافؤ .

b. الإلكترونات .

c. البروتونات .

d. النيوترونات .

2. لماذا تُكون ذرات الهيدروجين روابط تساهمية بشكل عام ؟



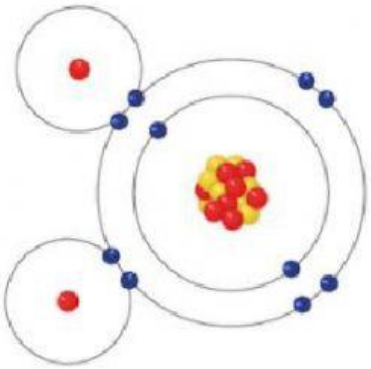
a. لأن الهيدروجين يعتبر عنصراً مستقراً .

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 مثالاً على المركبات ...

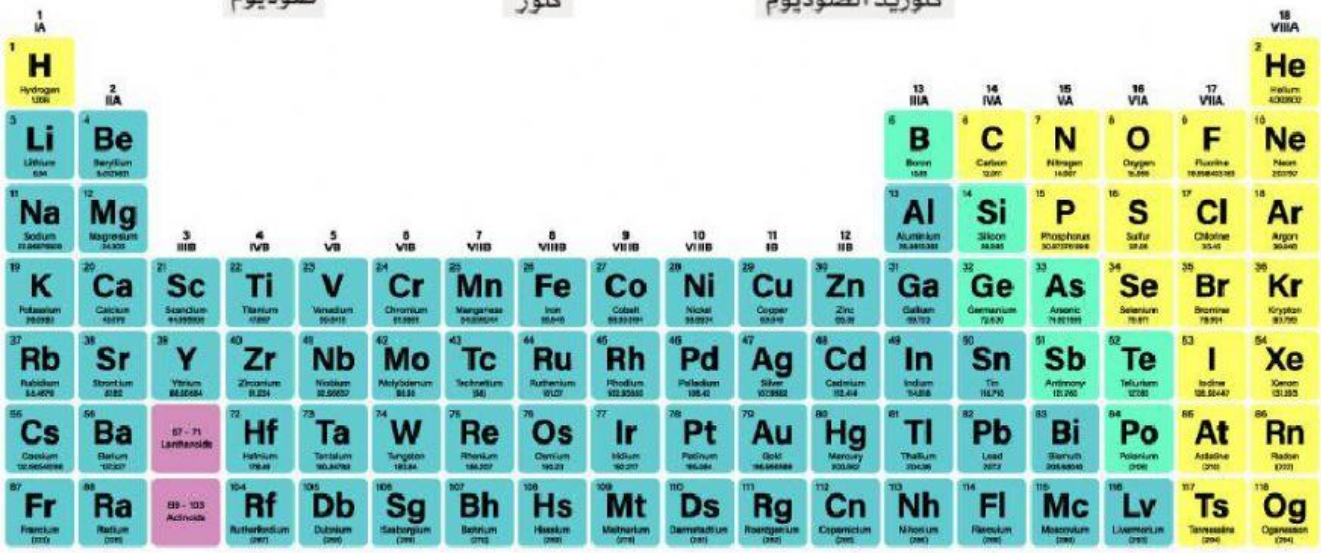


a. الأيونية .

b. التساهمية .

c. الفلزية .

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



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 اللافزات .

almheiri