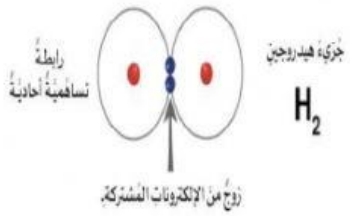
الهدف	✓ كيف تختلف العناصر عن المركبات التي تُكونها؟ ✓ ما المقصود بالرابطة التساهمية؟ ✓ ما أنواع الرابطة التساهمية؟
اسم الطالبة - الصف	الثامن /

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

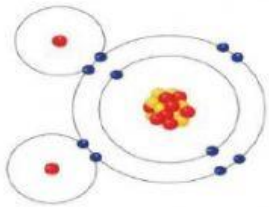
a. إلكترونات التكافؤ.
b. البروتونات.
c. النيوترونات.

2. لماذا تكُون ذرات الهيدروجين روابط تساهمية بشكل عام ؟



a. لأن الهيدروجين يعتبر عنصراً مستقراً.
b. لأن الهيدروجين يـعُد من الغازات.
c. لأن الهيدروجين يستطيع اكتساب أكثر من 3 إلكترونات.
d. لأن الهيدروجين يحتوي على إلكترون واحد يمكن مشاركته.

3. يـعُد الماء مثالاً على المركبات ...

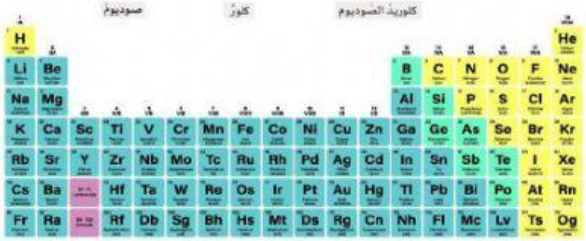


a. الأيونية.
b. التساهمية.
c. الفلزية.

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

a. لأن مركب كلوريد الصوديوم ناتج من اتحاد فلزمع فلز.
b. الكلور Cl من الفلزات.
c. الصوديوم Na من اللافلزات.
d. لان مركب كلوريد الصوديوم ناتج من اتحاد فلز مع لافلز



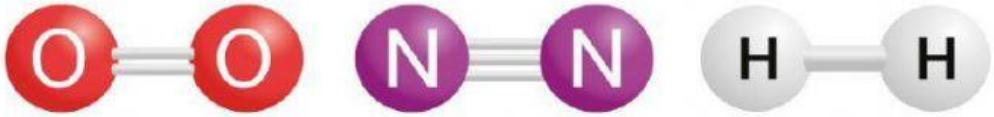


LIVEWORKSHEETS

5. ما نوع العناصر التي تساهم في تكوين الرابطة التساهمية ؟

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

6- أي الجزيئات التالية يمتلك الرابطة التساهمية الأقوى؟



a. H_2
b. N_2
c. O_2

7 - يعُتبر مركب الأمونيا مركباً مهماً يستخدم لغايات التنظيف، ترتبط ذرات الأمونيا معاً من خلال ...

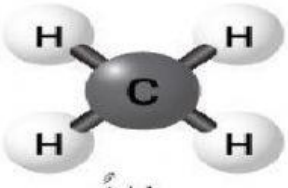
a. الروابط التساهمية.
b. الروابط الأيونية.
c. الروابط الفلزية.



NH_3
جُزَيْءُ الأمونيا

8 -يعُد الميثان وقوداً مهماً للغاية ، وهو عبارة عن مركب يتكون من ذرات الكربون و الهيدروجين ، كم عدد إلكترونات التكافؤ التي تشارك بها ذرة الكربون لتكوين جزيء الميثان ؟

4. a
8. b
2 .c
6. d



ميثانٌ
CH_4

LIVEWORKSHEETS