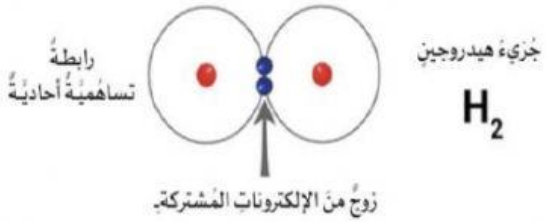
الهدف	كيف تتكون الرابطة التساهمية وما أنواعها؟	
اسم الطالبة - الصف		الثامن /

1 تتكون الرابطة التساهمية عندما تتشارك الذرات بـ :

A. إلكترونات التكافؤ.
B. البروتونات.
C. النيوترونات.
D. الأيونات.

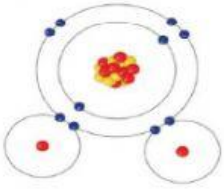


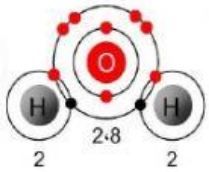
2 لماذا تكون ذرات الهيدروجين رابطة تساهمية أحادية عادةً؟

A. لأن الهيدروجين عنصر مستقر.
B. لأن الهيدروجين من الغازات.
C. لأن الهيدروجين يستطيع اكتساب أكثر من 3 إلكترونات.
D. لأن الهيدروجين يحتوي على إلكترون واحد يمكن مشاركته .

3 يعتبر الماء مثالاً على المركبات:

A. الأيونية.
B. التساهمية.
C. الفلزية.





4 ما نوع العناصر التي تساهم في تكوين الرابطة التساهمية؟

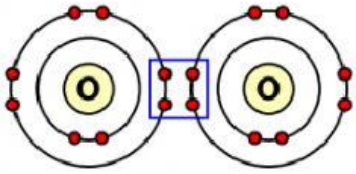
A. الفلزات. B. الفلزات واللافلزات. C. اللافلزات.

5 ما مجموعة العناصر في الجدول الدوري التي ستكون مركبات تساهمية مع اللافلزات؟

A. المجموعة 1
B. المجموعة 16
C. المجموعة 17
D. المجموعة 18

6 ما نوع الرابطة التساهمية في الشكل المجاور؟

A. رابطة تساهمية أحادية.
B. رابطة تساهمية ثنائية.
C. رابطة تساهمية ثلاثية.

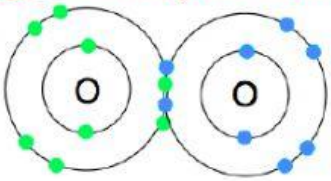


almheiri
LIVEWORKSHEETS

7 في جزيء الكلور Cl_2 رابطة تساهمية أحادية واحدة ، كم عدد الإلكترونات التي تتشارك بها ذرات الكلور؟

A. 2
B. 3
C. 4
D. 6

8 يبين الشكل المجاور جزيء الأكسجين O_2 ، ما نوع الرابطة التي تربط الذرات معاً في هذا النموذج؟

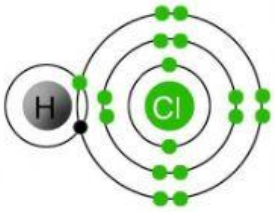


A. رابطة فلزية.
B. رابطة أيونية.
C. رابطة تساهمية ويحدث فيها تشارك إلكترونات.
D. رابطة تساهمية ويحدث فيها فقد واكتساب إلكترونات.

9 في جزيء النيتروجين N_2 رابطة تساهمية ثلاثية واحدة ، كم عدد الإلكترونات التي تتشارك بها ذرات النيتروجين؟

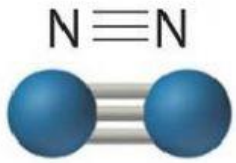
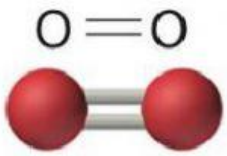
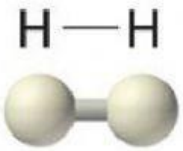
A. 2
B. 3
C. 4
D. 6

10 يبين الشكل المجاور جزيء كلوريد الهيدروجين HCl ، ما نوع الرابطة التي تربط الذرات معاً في هذا النموذج؟



A. رابطة فلزية.
B. رابطة أيونية.
C. رابطة تساهمية ويحدث فيها تشارك إلكترونات.
D. رابطة تساهمية ويحدث فيها فقد واكتساب إلكترونات.

11 أي النماذج للمركبات التساهمية يحتوي على الرابطة التساهمية الأقوى؟

almheiri
LIVEWORKSHEETS