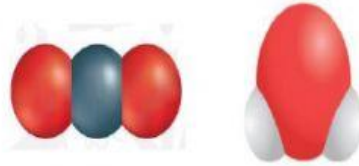


✓ ما هي الجزيئات التساهمية القطبية؟ ✓ ما هي الجزيئات التساهمية غير القطبية؟ ✓ ما المعلومات التي تذكرها الصيغة الكيميائية؟	الهدف
الثامن /	اسم الطالبة - الصف

1. النموذج في الصورة المجاورة هو...

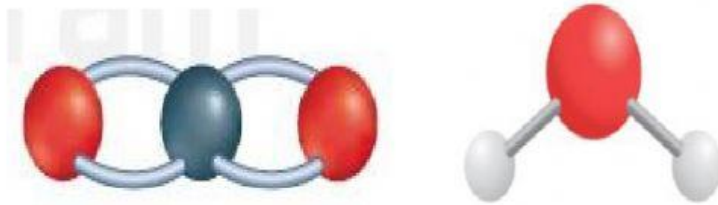


- التمثيل النقطي.
- نموذج الكرة والعصا.
- الصيغة البنائية.
- نموذج ملء الفراغ.

2. إلام يشير الرقم 2 في المركب $4H_2SO$ ؟

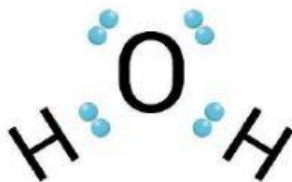
- يوضح وجود ذرتي هيدروجين في المركب.
- يشير إلى العدد الذري للهيدروجين.
- يوضح وجود ذرتي كبريت في المركب .
- يوضح الرقم الكلي لذرات الهيدروجين والكبريت في المركب.

3. النموذج في الصورة المجاورة هو...



- التمثيل النقطي.
- نموذج الكرة و العصا.
- الصيغة البنائية.
- نموذج ملء الفراغ.

4. أي من الآتي من إجابيات التمثيل النقطي و التي تتميز بها عن الصيغة الكيميائية ؟



- يعرض التمثيل النقطي شكل الجزيء بصورة ثلاثية الأبعاد.
- يعرض التمثيل النقطي إلكترونات التكافؤ في ذرات الجزيء.
- يوضح التمثيل النقطي الإلكترونات المشتركة فقط .
- يسهل رسم التمثيل النقطي أكثر من الصيغة الكيميائية.

5. يعتبر من الصعب إزالة بقعة زيت عن القماش باستخدام الماء فقط ، و يعود السبب في ذلك إلى أن:

a. الماء هو جزيء تساهمي غير قطبي، بينما الزيت جزيء تساهمي قطبي.

b. الماء هو جزيء قطبي، بينما الزيت مركب غير قطبي.

c. كلاً من الزيت والماء جزيئات تساهمية غير قطبية.

d. كلاً من الزيت والماء جزيئات تساهمية قطبية.

6. يعتبر جزيء ثاني أكسيد الكربون جزيئاً تساهمياً غير قطبي. ما السبب في ذلك؟



زوج الإلكترونات المشتركة =

a. تمت مشاركة الإلكترونات وهي تتمركز حول ذرة الكربون.

b. لم تتم مشاركة الإلكترونات لكن المسافات بينها متساوية.

c. تمت مشاركة الإلكترونات بصورة متساوية ولا يحتوي الجزيء على أقطاب.

d. تمت مشاركة الإلكترونات و هي تتمركز حول ذرة الأكسجين .

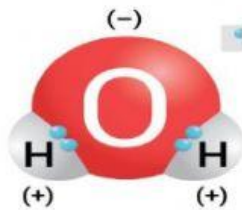
7. أي من العبارات الآتية صحيحة فيما يتعلق بجزيء قطبي تساهمي ؟

a. يحتوي الجزيء على إلكترونات موزعة بالتساوي.

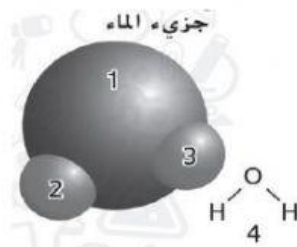
b. يحتوي الجزيء على ذرتين مشحونتين وتتحدان لتكوين جزيء متعادل.

c. يحتوي الجزيء على إلكترونات غير موزعة بالتساوي.

d. جميع أطراف الجزيء تكون متماثلة.



8. في الرسم التخطيطي ما الذي يمثل ذرة ذات شحنة سالبة جزئياً؟



2 .c

1 .a

4 .d

3 .b

9. لماذا يذوب السكر في الماء ؟

- a. الماء هو جزيء تساهمي غير قطبي، بينما السكر جزيء تساهمي قطبي.
- b. الماء هو جزيء قطبي، بينما السكر مركب غير قطبي.
- c. كلاً من السكر والماء جزيئات تساهمية غير قطبية.
- d. كلاً من السكر والماء جزيئات تساهمية قطبية.

10. أي من العبارات التالية تصف جزيء الأكسجين بشكل أفضل ؟

- a. جزيء غير قطبي رابطته تساهمية.
- b. جزيء قطبي رابطته تساهمية.
- c. جزيء غير قطبي ليس له رابطة تساهمية.
- d. جزيء قطبي ليس له رابطة تساهمية.

