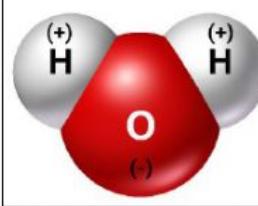
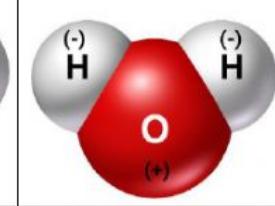
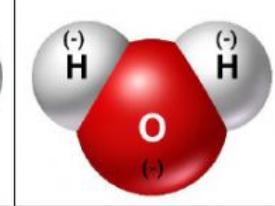
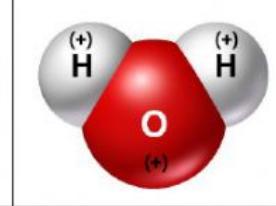
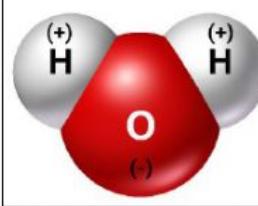
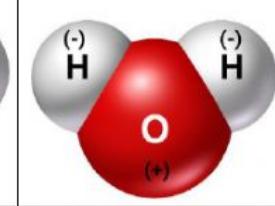
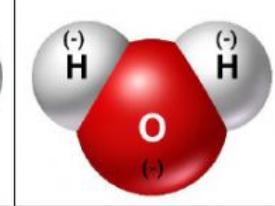
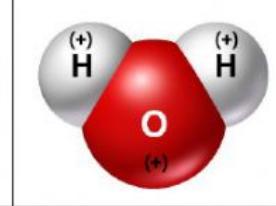
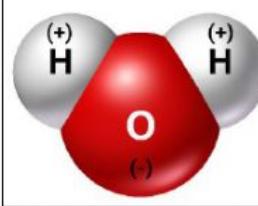
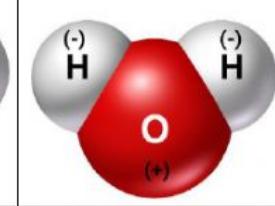
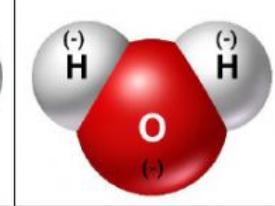
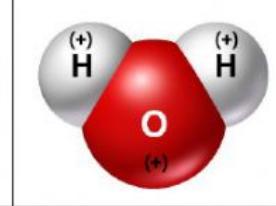


ما الفرق بين الجزيء القطبي وغير القطبي؟ الثامن /	الهدف اسم الطالبة - الصف								
أي مخطط مما يلي يمثل جزيء الماء القطبي؟	1								
<table border="1" data-bbox="219 377 1303 646"> <tr> <td data-bbox="219 377 477 440">D</td> <td data-bbox="477 377 752 440">C</td> <td data-bbox="752 377 1027 440">B</td> <td data-bbox="1027 377 1303 440">A</td> </tr> <tr> <td data-bbox="219 440 477 646"></td><td data-bbox="477 440 752 646"></td><td data-bbox="752 440 1027 646"></td><td data-bbox="1027 440 1303 646"></td></tr> </table>	D	C	B	A					
D	C	B	A						
									
<p>أي من العبارات التالية صحيحة فيما يتعلق بالجزيء القطبي التساهمي ؟</p> <p>A. يحتوي الجزيء على إلكترونات موزعة بالتساوي. B. يحتوي الجزيء على إلكترونات غير موزعة بالتساوي.</p>	2								
<p>لماذا يذوب السكر في الماء ؟</p> <p>A. لأن الماء غير قطبي ، بينما السكر قطبي . B. لأن الماء قطبي ، بينما السكر غير قطبي . C. لأن كلاهما غير قطبي . D. لأن كلاهما قطبي .</p>	3								
<p>لماذا يعتبر الماء جزيء قطبي ؟</p> <p>A. لأن ذرة الهيدروجين تجذب الإلكترونات المشتركة بشكل أقوى من ذرة الأكسجين. B. لأن ذرة الأكسجين تجذب الإلكترونات المشتركة بشكل أقوى من ذرة الهيدروجين.</p>	4								
<p>لماذا يمتلك النيتروجين شحنة سالبة جزئياً ؟</p> <p>A. لأن ذرة الهيدروجين تجذب الإلكترونات المشتركة بشكل أقوى من ذرة النيتروجين. B. لأن ذرة النيتروجين تجذب الإلكترونات المشتركة بشكل أقوى من ذرة الهيدروجين.</p>	5								





يعد كل من جزيء النيتروجين N_2 و جزيء الهيدروجين H_2 من الأمثلة على الجزيئات:

6

- A. القطبية.
- B. غير القطبية.
- C. الأيونية.
- D. الفلزية.

لماذا تصعب عملية إزالة بقعة من الزيت بواسطة الماء ؟

7

- A. لأن الماء غير قطبي ، بينما الزيت قطبي .
- B. لأن الماء قطبي ، بينما الزيت غير قطبي .
- C. لأن كلاهما غير قطبي.
- D. لأن كلاهما قطبي.

لماذا لا يختلط النفط والماء ؟

8

- A. لأن الماء غير قطبي ، بينما النفط قطبي .
- B. لأن الماء قطبي ، بينما النفط غير قطبي .
- C. لأن كلاهما غير قطبي.
- D. لأن كلاهما قطبي.

ما معنى عبارة " الشبيه يذيب الشبيه "؟

9

- A. يمكن للسائل القطبي اذابة مركب قطبي بسهولة .
- B. يمكن للسائل غير القطبي اذابة مركب قطبي بسهولة .
- C. يمكن للسائل القطبي اذابة مركب غير قطبي بسهولة .

يتكون جزيء بيروكسيد الهيدروجين من ذرتين أكسجين و ذرتين هيدروجين ، كيف تكتب الصيغة الكيميائية لهذا الجزيء ؟

10

$H_2O_2.A$

$OH_2.B$

$H_2O.C$

$HO_2.D$

