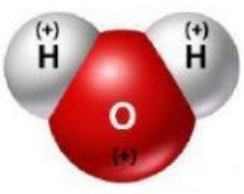
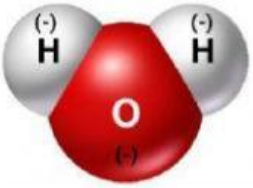
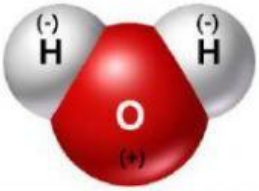
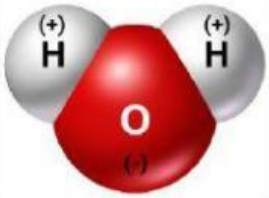
الهدف	ما الفرق بين الجزيء القطبي وغير القطبي؟	
اسم الطالب - الصف		/

1 أي مخطط مما يلي يمثل جزيء الماء القطبي؟

A	B	C	D
			

2 أي من العبارات التالية صحيحة فيما يتعلق بالجزيء القطبي التساهمي ؟

A. يحتوي الجزيء على إلكترونات موزعة بالتساوي.

B. يحتوي الجزيء على إلكترونات غير موزعة بالتساوي.

3 لماذا يذوب السكر في الماء ؟

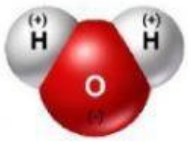
A. لأن الماء غير قطبي ، بينما السكر قطبي .

B. لأن الماء قطبي ، بينما السكر غير قطبي .

C. لأن كلاهما غير قطبي.

D. لأن كلاهما قطبي.

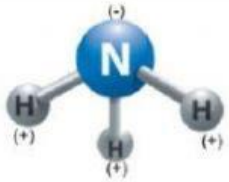
4 لماذا يعتبر الماء جزيء قطبي؟



A. لأن ذرة الهيدروجين تجذب الإلكترونات المشتركة بشكل أقوى من ذرة الأكسجين.

B. لأن ذرة الاكسجين تجذب الإلكترونات المشتركة بشكل أقوى من ذرة الهيدروجين.

5 لماذا يمتلك النيتروجين شحنة سالبة جزئياً ؟



A. لأن ذرة الهيدروجين تجذب الإلكترونات المشتركة بشكل أقوى من ذرة النيتروجين.

B. لأن ذرة النيتروجين تجذب الإلكترونات المشتركة بشكل أقوى من ذرة الهيدروجين.

LIVEWORKSHEETS

6	يعد كل من جزيء النيتروجين N_2 و جزيء الهيدروجين H_2 من الأمثلة على الجزيئات: A. القطبية. B. غير القطبية. C. الأيونية. D. الفلزية.
7	لماذا تصعب عملية إزالة بقعة من الزيت بواسطة الماء ؟ 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.
8	لماذا لا يختلط النفط والماء ؟ 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.
9	ما معنى عبارة " الشبيه يذيب الشبيه "؟ 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 .
10	يتكون جزيء بيروكسيد الهيدروجين من ذرتين أكسجين و ذرتين هيدروجين ، كيف تكتب الصيغة الكيميائية لهذا الجزيء؟ H_2O_2.A OH_2.B H_20.C HO_2.D

LIVEWORKSHEETS