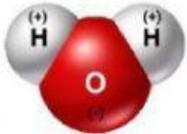
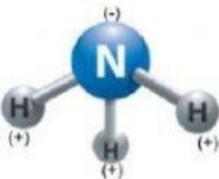


الهدف		ما الفرق بين الجزيء القطبي وغير القطبي؟	
اسم الطالب - الصف		/	
1	أي مخطط مما يلي يمثل جزيء الماء القطبي؟	D	C
		B	A
2	أي من العبارات التالية صحيحة فيما يتعلق بالجزيء القطبي التساهمي؟	<p>A. يحتوي الجزيء على إلكترونات موزعة بالتساوي.</p> <p>B. يحتوي الجزيء على إلكترونات غير موزعة بالتساوي.</p>	
3	لماذا يذوب السكر في الماء؟	<p>A. لأن الماء غير قطبي ، بينما السكر قطبي .</p> <p>B. لأن الماء قطبي ، بينما السكر غير قطبي .</p> <p>C. لأن كلاهما غير قطبي.</p> <p>D. لأن كلاهما قطبي.</p>	
4	لماذا يعتبر الماء جزيء قطبي؟	 <p>A. لأن ذرة الهيدروجين تجذب الإلكترونات المشتركة بشكل أقوى من ذرة الأكسجين.</p> <p>B. لأن ذرة الأكسجين تجذب الإلكترونات المشتركة بشكل أقوى من ذرة الهيدروجين.</p>	
5	لماذا يمتلك النيتروجين شحنة سالبة جزئياً؟	 <p>A. لأن ذرة الهيدروجين تجذب الإلكترونات المشتركة بشكل أقوى من ذرة النيتروجين.</p> <p>B. لأن ذرة النيتروجين تجذب الإلكترونات المشتركة بشكل أقوى من ذرة الهيدروجين.</p>	

6	<p>يعد كل من جزيء النيتروجين N_2 و جزيء الهيدروجين H_2 من الأمثلة على الجزيئات:</p> <p>A. القطبية. B. غير القطبية. C. الأيونية. D. الفلزية.</p>
7	<p>لماذا تصعب عملية إزالة بقعة من الزيت بواسطة الماء ؟</p> <p>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.</p>
8	<p>لماذا لا يختلط النفط والماء ؟</p> <p>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.</p>
9	<p>ما معنى عبارة " الشبيه يذيب الشبيه " ؟</p> <p>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 .</p>
10	<p>يتكون جزيء بيروكسيد الهيدروجين من ذرتين أكسجين و ذرتين هيدروجين ، كيف تكتب الصيغة الكيميائية لهذا الجزيء؟</p> <p>H_2O_2.A OH_2.B H_2O.C HO_2.D</p>