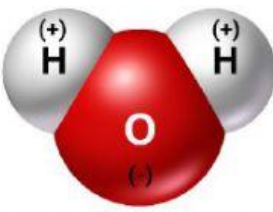
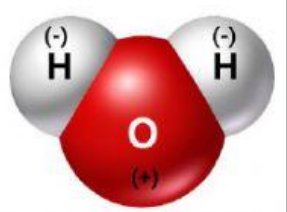
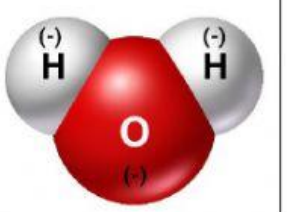
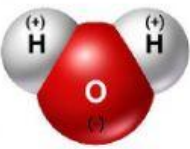
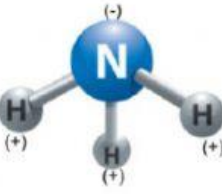


الهدف		ما الفرق بين الجزيء القطبي وغير القطبي؟	
اسم الطالبة - الصف		الثامن /	
1	أي مخطط مما يلي يمثل جزيء الماء القطبي؟		
	D	C	B
			
2	أي من العبارات التالية صحيحة فيما يتعلق بالجزيء القطبي التساهمي ؟		
	A. يحتوي الجزيء على إلكترونات موزعة بالتساوي. B. يحتوي الجزيء على إلكترونات غير موزعة بالتساوي.		
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 الأكسجين 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.	

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 إذابة مركب قطبي بسهولة .
	B. يمكن للسائل غير القطبي إذابة مركب قطبي بسهولة .
	C. يمكن للسائل القطبي إذابة 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_2O .C
	HO_2 .D