



الهدف		ما الفرق بين الجزيء القطبي وغير القطبي؟		
اسم الطالبة - الصف		الثامن /		
1	أي مما يلي يمثل نموذج التمثيل النقطي لثاني أكسيد الكربون؟			
	D	C	B	
		$\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}::\text{C}::\text{O}\text{:}$		A
			$\text{O}=\text{C}=\text{O}$	
2	أي مما يلي يمثل نموذج الصيغة البنائية لثاني أكسيد الكربون؟			
	D	C	B	
		$\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}::\text{C}::\text{O}\text{:}$		A
			$\text{O}=\text{C}=\text{O}$	
3	أي مما يلي يمثل نموذج الكرة و العصا لثاني أكسيد الكربون؟			
	D	C	B	
		$\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}::\text{C}::\text{O}\text{:}$		A
			$\text{O}=\text{C}=\text{O}$	
4	أي مما يلي يمثل نموذج ملء الفراغ لثاني أكسيد الكربون؟			
	D	C	B	
		$\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}::\text{C}::\text{O}\text{:}$		A
			$\text{O}=\text{C}=\text{O}$	
5	إلام يشير الرقم 2 في المركب H_2SO_4 ؟			
	A. يوضح وجود ذرتي هيدروجين في المركب .			
	B. يشير إلى العدد الذري للهيدروجين .			
	C. يوضح وجود ذرتي كبريت في المركب .			
D. يوضح الرقم الكلي لذرات الهيدروجين و الكبريت في المركب .				
6	أي من الآتي من إجابيات التمثيل النقطي و التي تتميز بها عن الصيغة الكيميائية ؟			
	A. يعرض التمثيل النقطي شكل الجزيء بصورة ثلاثية الأبعاد .			
	B. يعرض التمثيل النقطي إلكترونات التكافؤ في ذرات الجزيء .			
	C. يوضح التمثيل النقطي الإلكترونات المشتركة فقط .			
D. يسهل رسم التمثيل النقطي أكثر من الصيغة الكيميائية .				



<p>7 يعتبر من الصعب إزالة بقعة زيت عن القماش باستخدام الماء فقط ، و يعود السبب في ذلك إلى أن :</p> <p>A. الماء هو جزيء تساهمي غير قطبي ، بينما الزيت جزيء تساهمي قطبي .</p> <p>B. الماء هو جزيء قطبي ، بينما الزيت مركب غير قطبي .</p> <p>C. كلاً من الزيت و الماء جزيئات تساهمية غير قطبية .</p> <p>D. كلاً من الزيت و الماء جزيئات تساهمية قطبية .</p>
<p>8 أي من العبارات يُعبر عن معنى ((جزيء غير قطبي)) ؟</p> <p>A. جزيء يكون فيه جذب الذرات للإلكترونات المشتركة متساوي .</p> <p>B. جزيء يحتوي على روابط فلزية .</p> <p>C. جزيء لا يكون فيه جذب الذرات للإلكترونات المشتركة متساوي .</p> <p>D. جزيء يحتوي على روابط أيونية .</p>
<p>9 أي من الخيارات التالية تعبر عن معنى ((جزيء قطبي)) ؟</p> <p>A. جزيء يحتوي على روابط أيونية .</p> <p>B. جزيء لا يكون فيه جذب الذرات للإلكترونات المشتركة متساوي .</p> <p>C. جزيء يكون فيه جذب الذرات للإلكترونات المشتركة متساوي .</p> <p>D. جزيء يحتوي على روابط فلزية .</p>
<p>10 لماذا يذوب السكر في الماء ؟</p> <p>A. الماء هو جزيء تساهمي غير قطبي ، بينما السكر جزيء تساهمي قطبي .</p> <p>B. الماء هو جزيء قطبي ، بينما السكر مركب غير قطبي .</p> <p>C. كلاً من السكر و الماء جزيئات تساهمية غير قطبية .</p> <p>D. كلاً من السكر و الماء جزيئات تساهمية قطبية .</p>
<p>11 1- يحتوي جزيء ثاني أكسيد الكبريت على ذرة كبريت وذرتي أكسجين، ما صيغته الكيميائية الصحيحة؟</p> <p>A. S_2O_2</p> <p>B. S_2O</p> <p>C. SO_2</p> <p>D. $(SO)_2$</p>