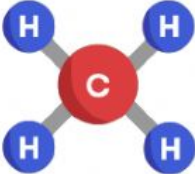
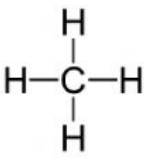
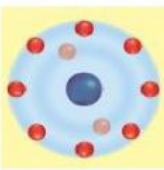
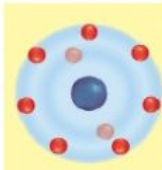
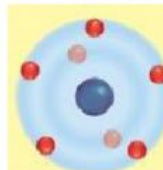
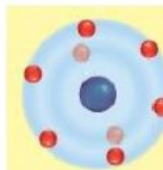
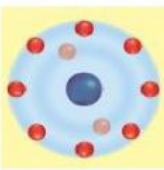
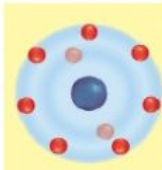
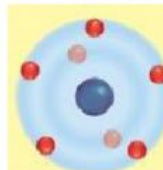
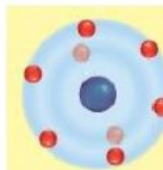
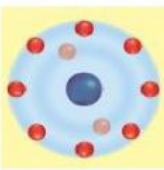
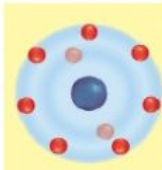
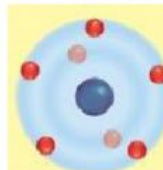
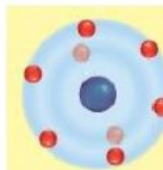


الهدف		ما خواص المركب التساهمي ومتى يكون قطبياً؟									
اسم الطالبة - الصف		الثامن /									
1	يُعد الميثان وقوداً مهماً للغاية ، وهو مركب يتكون من ذرات الكربون والهيدروجين. كم عدد إلكترونات التكافؤ التي تتم مشاركتها لتكوين جزيء الميثان؟	 C carbon H hydrogen 	A. 2 B. 4 C. 6 D. 8								
2	أي مما يلي من خواص المركبات التساهمية؟	A. موصلات جيدة للحرارة . B. موصلات جيدة للكهرباء. C. درجات انصهار وغليان منخفضة. D. درجات انصهار وغليان مرتفعة.									
3	لماذا يكون الماء مركباً قطبياً؟	A. لأن الماء جزيء يحتوي على روابط فلزية. B. لأن الماء جزيء يحتوي على روابط أيونية. C. بسبب الجذب المتساوي للإلكترونات بين ذراته. D. بسبب الجذب غير المتساوي للإلكترونات بين ذراته.									
4	أي الصور التالية تبين البنية الذرية لعنصر مستقر؟	<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <th>D</th> <th>C</th> <th>B</th> <th>A</th> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </table>		D	C	B	A				
D	C	B	A								
											
5	ما نوع الرابطة التي تمتلكها المادة اذا كانت رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء ، و تتميز بدرجات انصهار منخفضة ولها مظهر باهت؟	A. رابطة تساهمية . B. رابطة أيونية. C. رابطة فلزية.									

6

أي من الخيارات التالية تعبر عن معنى الجزيء القطبي؟

- A. جزيء يحتوي على روابط أيونية.
 B. جزيء لا يكون فيه جذب الذرات للإلكترونات المشتركة متساوي.
 C. جزيء يكون فيه جذب الذرات للإلكترونات المشتركة متساوي .
 D. جزيء يحتوي على روابط فلزية.

7

أي النماذج للمركبات التساهمية يمثل جزيء قطبي؟

C	B	A

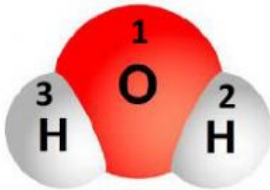
8

أي النماذج للمركبات التساهمية يمثل جزيء غير قطبي؟

C	B	A

9

في الرسم التخطيطي المجاور، ما الذي يُمثل ذرة ذات شحنة سالبة جزئياً؟



- 1.A
 2.B
 3.C
 3 و 1.D