    

مبنى وترابط - انصهار

**الأسئلة والتعليمات في هذه المهمة مكتوبة بصيغة المذكّر وهي موجّهة للبنات والبنين على حدٍّ سواء.**

SiO2 هو مادّة ذرية. CO2 هو مادّة جزيئية.

لماذا درجة حرارة انصهار SiO2 أعلى من درجة حرارة انصهار CO2؟

1. CO2 هو غاز، أمّا SiO2 فهو صلب.

2. جزيء SiO2 أكبر من جزيء CO2.

3. عندما ينصهر SiO2 تتفكك روابط كوفلنتية، أمّا في CO2 يتفكك التأثير المتبادل لڤان در ڤالس.

4. الرابط Si=O أقوى من الرابط C=O.

كيف واجهت هذه المهمة؟

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 |  |
| كان صعبًا بالنسبة لي |  |  |  |  |  | كان سهلًا بالنسبة لي |

عمل ممتع!