

מهمة تقييمية: مبنى وترايط – درجة الانصهار

1. $\text{SiC}_{(s)}$ هي مادة ذرية. $\text{HCl}_{(g)}$ هي مادة جزيئية.
درجة الانصهار ل $\text{SiC}_{(s)}$ أعلى من درجة الانصهار ل $\text{HCl}_{(s)}$. والسبب هو:
أكمل الجدول:

السبب بأن درجة الانصهار ل $\text{SiC}_{(s)}$ أعلى من درجة الانصهار ل $\text{HCl}_{(g)}$ هو	صحيح/غير صحيح	علل
أ. HCl هو غاز و- SiC هو صلب في درجة حرارة الغرفة.		
ب. الرباط H-Cl أقوى من الرباط Si-C .		
ج. عدد السحب الالكترونية ل- $\text{SiC}_{(s)}$ اكبر من $\text{HCl}_{(g)}$.		
د. في $\text{SiC}_{(s)}$ تتواجد أربطة كوفيلنتية وفي $\text{HCl}_{(g)}$ قوى فاندر فالس		
ه. الروابط الكوفيلنتية والبين جزيئية في $\text{SiC}_{(s)}$ أقوى من تلك التي في $\text{HCl}_{(g)}$		

2. أشر ب- ٧ كيف تعاملت مع المهمة:

	1	2	3	4	5	
كان سهلا						كان صعبا

عملا ممتعا!