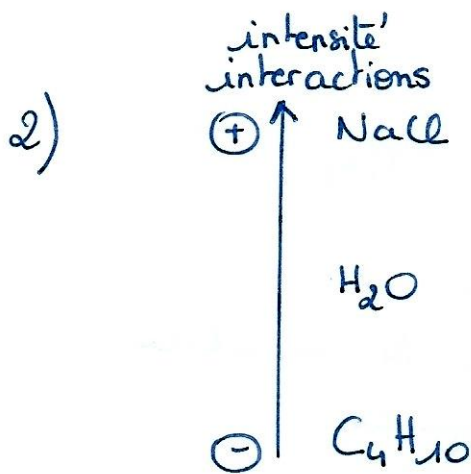


1) $\text{NaCl} \Rightarrow$ solide ionique Na^+ et Cl^-
 \Rightarrow interaction électrostatique entre ions

$\text{H}_2\text{O} \Rightarrow$ solide moléculaire contient H et O
 \Rightarrow interaction Van der Waals entre molécules
 \Rightarrow pont à hydrogène dans les molécules et entre les molécules

$\text{C}_4\text{H}_{10} \Rightarrow$ solide moléculaire
 \Rightarrow interaction Van der Waals entre molécules.



3) Plus les interactions entre les entités sont fortes, plus la valeur de la température de fusion sera importante. ↗ = ions ou molécules

Ceci est logique, plus les interactions entre entités sont fortes, plus les interactions sont difficiles à rompre, plus il faudra une température élevée pour séparer les entités (ions ou molécules).

4) $H_2O \Rightarrow$ solide moléculaire + H et O

\Rightarrow interaction Van der Waals entre molécules

\Rightarrow ponts à hydrogène dans la molécule et entre les molécules

$H_2S \Rightarrow$ solide moléculaire

\Rightarrow interaction Van der Waals entre molécules

Dans le solide composé de molécules d'eau l'intensité globale des interactions est beaucoup plus importante que pour le solide composé de molécules de sulfure d'hydrogène donc la température de fusion de l'eau est plus importante que celle du sulfure d'hydrogène

$$T_{f(\text{eau})} = 0^\circ\text{C} > T_{f(\text{H}_2\text{S})} = -85,5^\circ\text{C}$$

Rappel \Rightarrow température de fusion
= température à laquelle le solide
passe à l'état liquide