

# Gabarito: Forças Intermoleculares

Renan Romariz e Gabriel Braun

Colégio e Curso Pensi, Coordenação de Química



## Problemas

### PROBLEMA 1. B

1G15

Primeiro analisamos as forças intermoleculares em cada composto, como as três são dipolo-induzido fazemos o desempate na massa, então:



Quanto maior a massa molar, menor a pressão de vapor:



### PROBLEMA 2. A

1G16

Primeiro analisamos as forças intermoleculares:  $\text{CH}_3\text{CHO} \rightarrow$  dipolo-dipolo  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \rightarrow$  ligação de hidrogênio  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3 \rightarrow$  dipolo-induzido Quanto mais intensa a força, menor a pressão de vapor.



Gabarito: C (difere do gabarito)