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:

$$M_{CBr_4} > M_{CCl_4} > M_{CH_4}$$

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

$$P_{\text{CBr}_4} < P_{\text{CCl}_4} < P_{\text{CH}_4}$$

PROBLEMA 2. A

1G16

Primeiro analisamos as forças intermoleculares: $CH_3CHO \rightarrow dipolo-dipolo$ $CH_3CH_2OH \rightarrow ligação de hidrogênio$ $CH_3CH_2CH_3 \rightarrow dipolo-induzido$ Quanto mais intensa a força, menor a pressão de vapor.

$$F_{etanol} > F_{acetalde\'ido} > F_{propano}$$

$$P_{etanol} < P_{acetalde\'ido} < P_{propano}$$

Gabarito: C (difere do gabarito)

^{*}Contato:gabriel.braun@pensi.com.br, (21)99848-4949