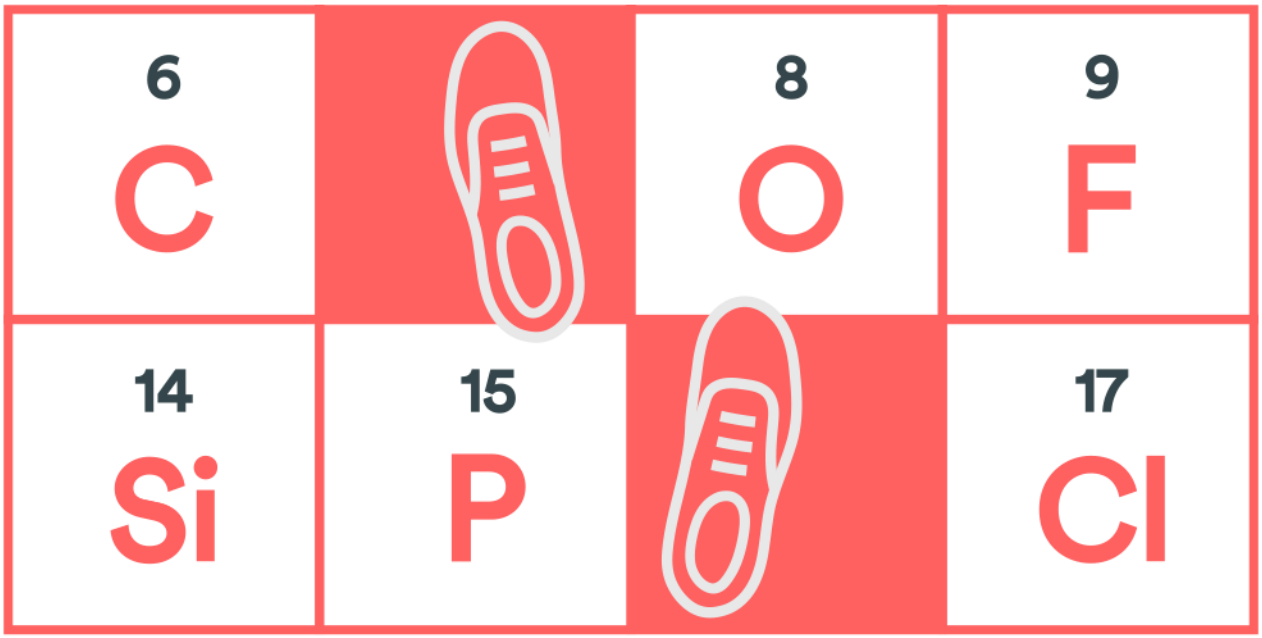
Propriedades Coligativas: Aspectos Quantitativos



Este conteúdo pertence ao Descomplica. Está vedada a cópia ou a reprodução não autorizada previamente e por escrito. Todos os direito reservados.

Propriedades Coligativas: Aspectos Quantitativos

1. A pressão máxima de vapor de água pura, a 20 °C, é 17,54 mmHg. Dissolvendo-se 36 g de glicose (massa molecular = 180) em 500 g de água, quais serão os abaixamentos relativo e absoluto da pressão máxima de vapor da solução?

2. Dez gramas de uma substância, de massa molecular 266, foram dissolvidos em 500 g de tetracloreto de carbono. Qual a temperatura de ebulição da solução, sob pressão normal? (Dados relativos ao tetracloreto de carbono puro: temperatura de ebulição = 77,0 °C (sob pressão normal); calor latente de vaporização = 46 cal/g)

3. Qual é a temperatura de congelação de uma solução contendo 8,9 g de antraceno ($C_{14}H_{10}$) em 256 g de benzeno? (Temperatura de congelação do benzeno puro = 5,42 °C; constante criométrica molal do benzeno = 5,12 °C; massas atômicas: H = 1; C = 12)

4. Calcule a pressão osmótica, a 27 °C, de uma solução aquosa que contém 6 g de glicose (M = 180 g/mol) em 820 mL de solução.

Este conteúdo pertence ao Descomplica. Está vedada a cópia ou a reprodução não autorizada previamente e por escrito. Todos os direito reservados.