

Geometria Molecular, Polaridade e Forças Intermoleculares

1. As moléculas do monóxido de carbono (CO) e do dióxido de carbono (CO₂) possuem diferenças nas suas estruturas moleculares. Assinale a alternativa correta:

Dados: C (Z = 6) O (Z = 8)

- a) CO tem ligações iônicas e CO₂ ligações covalentes
- b) CO tem duas ligações covalentes simples e CO₂ tem duas ligações covalentes simples e duas dativas.
- c) Ambas possuem duas ligações covalentes dativas
- d) CO possui duas ligações covalentes simples e uma dativa e CO₂ possui quatro ligações covalentes normais
- e) CO é linear e CO₂ é triangular

Gabarito

1. D