

Exercícios de Vestibular: Polaridade

Questão 1(Puc-Rio)- Observe as moléculas a seguir. NH_3 , CHCl_3 , SO_3 , suas geometrias moleculares e polaridades são, respectivamente:

- a) Tetraédrica/polar; Tetraédrica/polar; Trigonal plana/polar
- b) Piramidal/polar; Tetraédrica/polar; Trigonal plana/apolar.
- c) Trigonal plana/apolar; Angular/polar; Tetraédrica/apolar.
- d) Linear/polar; Trigonal plana/polar; Angular/polar.
- e) Piramidal/apolar; Piramidal/apolar; Linear/apolar.

Slides

Questão 2(UFSM-RS)-O nitrogênio líquido pode ser obtido diretamente do ar atmosférico, mediante um processo de liquefação fracionada; nessa situação, seus átomos ficam unidos por ligações químicas denominadas:

- a) iônicas
- b) dativas
- c) van de Waals
- d) covalentes polares
- e) covalentes apolares

Slides

Questão 3 (Mackenzie-SP)-Analise as seguintes informações:

- I. A molécula CO_2 é apolar, sendo formada por ligações covalentes polares.
- II. A molécula H_2O é polar, sendo formada por ligações covalentes apolares.
- III. A molécula NH_3 é polar, sendo formada por ligações iônicas.

Concluiu-se que:

- a) somente I é correta.
- b) somente II é correta.
- c) somente III é correta.
- d) somente II e III são corretas.
- e) somente I e III são corretas.

Slides