



Curso:
Un. Curricular:
Aluno(a):

Técnico em Têxtil: Malharia e Confecção
Fundamentos de Química

Professor: Sabrina Moro Villela Pacheco
Turma: (20/08/2008)

EXERCÍCIOS 3

1) A respeito das substâncias H_2 , HF , HCl , HBr e HI , responda:

- Em qual delas existe maior diferença de eletronegatividade entre os átomos?
- Em qual delas existe menor diferença de eletronegatividade entre os átomos?
- Em qual (is) delas existe ligação covalente apolar?
- Em qual (is) delas existe ligação covalente polar?
- Em qual (is) delas existe ligação iônica?
- Das suas respostas ao item d, qual apresenta a ligação mais polar?

Resposta: _____

2) Sódio, Magnésio, Fósforo, Enxofre e Cloro, localizam-se num mesmo período da tabela periódica. Como você explica o fato de $NaCl$ e $MgCl_2$ serem substâncias iônicas e PCl_3 , SCl_2 e Cl_2 serem substâncias moleculares?

Resposta: _____

3) Óleo de soja não se dissolve em água. A partir dessa informação é possível dizer que:

- As moléculas de óleo são menores do que as de água.
- Os elementos químicos presentes nas moléculas de óleo de soja são totalmente diferentes dos presentes nas moléculas de água.
- As moléculas do óleo de soja devem ser apolares.
- O número de átomos das moléculas do óleo deve ser igual a três.

Resposta: _____

4) Dentre as substâncias a seguir deve-se dissolver melhor em água:

- O_2
- N_2
- CO_2
- HCl

Resposta: _____

5) O que mantém as moléculas de bromo (Br_2) unidas, no estado líquido, são:

- ligações covalentes
- ligações iônicas
- interações do tipo dipolo-dipolo
- interações do tipo dipolo instantâneo-dipolo induzido.

Resposta: _____