



Curso:
Un. Curricular:
Aluno(a):

Técnico em Têxtil: Malharia e Confecção
Fundamentos de Química

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

Conceito:

EXERCÍCIOS 3

- 1) A respeito das substâncias H_2 , HF, HCl, HBr e HI , responda:
 - a) Em qual dela existe maior diferença de eletronegatividade entre os átomos?
 - b) Em qual dela existe menor diferença de eletronegatividade entre os átomos?
 - c) Em qual (is) delas existe ligação covalente apolar?
 - d) Em qual (is) delas existe ligação covalente polar?
 - e) Em qual (is) delas existe ligação iônica?
 - f) 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:
 - a) As moléculas de óleo são menores do que as de água.
 - b) Os elementos químicos presentes nas moléculas de óleo de soja são totalmente diferentes dos presentes nas moléculas de água.
 - c) As moléculas do óleo de soja devem ser apolares.
 - d) 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:
 - a) O_2
 - b) N_2
 - c) CO_2
 - d) HClResposta: _____
- 5) O que mantém as moléculas de bromo (Br_2) unidas, no estado líquido, são:
 - a) ligações covalentes
 - b) ligações iônicas
 - c) interações do tipo dipolo-dipolo
 - d) interações do tipo dipolo instantâneo-dipolo induzido.Resposta: _____