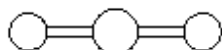




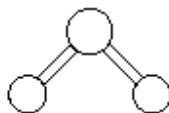
ATIVIDADES DE QUÍMICA

ALUNO:	SÉRIE: 1ª SÉRIE
TURNOS: Manhã	SEGMENTO: Ensino Médio
MATÉRIA: QUÍMICA	DATA: 26/05/2020

1 - Na figura, são apresentados os desenhos de algumas geometrias moleculares.



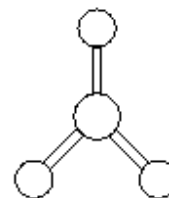
I: **linear**



II: **angular**



III: **piramidal**



IV: **trigonal**

SO_3 , H_2S e BeCl_2 apresentam, respectivamente, as geometrias moleculares:

- a) III, I e II.
- b) III, I e IV.
- c) III, II e I.
- d) IV, I e II.
- e) IV, II e I.

2 - Com relação à geometria das moléculas, a opção correta a seguir é:

- a) NO - linear, CO_2 - linear, NF_3 - piramidal, H_2O - angular, BF_3 - trigonal plana.
- b) NO - linear, CO_2 - angular, NF_3 - piramidal, H_2O - angular, BF_3 - trigonal plana.
- c) NO - linear, CO_2 - trigonal, NF_3 - trigonal, H_2O - linear, BF_3 - piramidal.
- d) NO - angular, CO_2 - linear, NF_3 - piramidal, H_2O - angular, BF_3 - trigonal.
- e) NO - angular, CO_2 - trigonal, NF_3 - trigonal, H_2O - linear, BF_3 - piramidal.

3 - Assinale a opção que contém, respectivamente, a geometria das moléculas NH_3 e SiCl_4 no estado gasoso:

- a) Plana; plana.
- b) Piramidal; plana.
- c) Plana; tetragonal.
- d) Piramidal; piramidal.
- e) Piramidal; tetraédrica.

4 - Assinale a opção que contém, respectivamente, a geometria das moléculas PH_3 e SiBr_4 no estado gasoso:

- a) Polar e apolar
- b) Apolar e apolar.
- c) Polar e polar.
- d) Polar e iônica.
- e) Apolar e metálica.

5 -De acordo com a tabela abaixo:

A										E			F		
	B													G	
				C								H			
I	J					D								K	

Qual o composto resultante e o tipo de ligação envolvida entre os elementos A e F?

- A) A_2F - covalente
- B) FA - iônica
- C) AF - iônica
- D) A_3F - covalente
- E) F_2A - iônica

