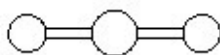




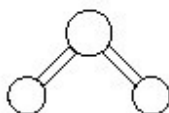
## ATIVIDADES DE QUÍMICA

ALUNO:	SÉRIE: <b>3ª SÉRIE</b>
TURNOS: Manhã	SEGMENTO: Ensino Médio
MATÉRIA: <b>QUÍMICA</b>	DATA: <b>02/06/2020</b>

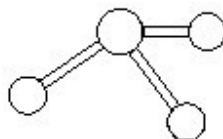
1 - Na figura, são apresentados os desenhos de algumas geometrias moleculares.



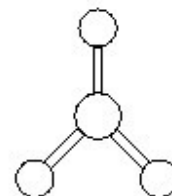
I: **linear**



II: **angular**



III: **piramidal**



IV: **trigonal**

$\text{SO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{S}$  e  $\text{BeCl}_2$  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,  $\text{CO}_2$  - linear,  $\text{NF}_3$  - piramidal,  $\text{H}_2\text{O}$  - angular,  $\text{BF}_3$  - trigonal plana.
- b) NO - linear,  $\text{CO}_2$  - angular,  $\text{NF}_3$  - piramidal,  $\text{H}_2\text{O}$  - angular,  $\text{BF}_3$  - trigonal plana.
- c) NO - linear,  $\text{CO}_2$  - trigonal,  $\text{NF}_3$  - trigonal,  $\text{H}_2\text{O}$  - linear,  $\text{BF}_3$  - piramidal.
- d) NO - angular,  $\text{CO}_2$  - linear,  $\text{NF}_3$  - piramidal,  $\text{H}_2\text{O}$  - angular,  $\text{BF}_3$  - trigonal.
- e) NO - angular,  $\text{CO}_2$  - trigonal,  $\text{NF}_3$  - trigonal,  $\text{H}_2\text{O}$  - linear,  $\text{BF}_3$  - piramidal.

3 - Assinale a opção que contém, respectivamente, a geometria das moléculas  $\text{NH}_3$  e  $\text{SiCl}_4$  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  $\text{PH}_3$  e  $\text{SiBr}_4$  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)  $\text{A}_2\text{Y}$

- covalente

- b)  $\text{FA}$  – iônica
- c)  $\text{AF}$  – iônica
- d)  $\text{A}_3\text{F}$  – covalente
- e)  $\text{F}_2\text{A}$  - iônica

