



ATIVIDADES DE QUÍMICA

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

1 - Tem-se dois elementos químicos A e B, com números atômicos iguais a 20 e 35, respectivamente.

a) Escreva as configurações eletrônicas dos dois elementos.

b) Qual será a fórmula do composto formado entre os elementos A e B? Que tipo de ligação existirá entre A e B no composto formado? Justifique.

2 - Os elementos nitrogênio, carbono, oxigênio e flúor estão situados respectivamente nas famílias IVA, VA, VIA e VIIA da tabela periódica. Com base nessas informações, represente as fórmulas estruturais das seguintes substâncias:

I — NF_3

II — CF_4

III — CO_2

3 - Diga a polaridade das moléculas citadas na questão anterior.

4 - Diga a geometria das moléculas mencionadas na questão 2.

5 - Os compostos formados pelos pares

Mg e Cl

Ca e O

Li e O

K e Br

possuem fórmulas cujas proporções entre os cátions e os ânions são, respectivamente:

Dados:

Li (Z=3); O (Z=8); Mg (Z=12); Cl (Z=17);

K (Z=19); Ca (Z=20); Br (Z=35)

- | | | | |
|----------|-------|-------|-------|
| a) 1 : 1 | 2 : 2 | 1 : 1 | 1 : 2 |
| b) 1 : 2 | 1 : 2 | 1 : 1 | 1 : 1 |
| c) 1 : 1 | 1 : 2 | 2 : 1 | 2 : 1 |
| d) 1 : 2 | 1 : 1 | 2 : 1 | 1 : 1 |
| e) 2 : 2 | 1 : 1 | 2 : 1 | 1 : 1 |