



ATIVIDADES DE QUÍMICA

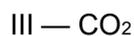
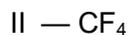
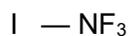
ALUNO:	SÉRIE: 1ª SÉRIE
TURNOS: Manhã	SEGMENTO: Ensino Médio
MATÉRIA: QUÍMICA	DATA: 02/06/2020

1- Entre as bases dadas a seguir, indique quais são praticamente insolúveis em água:

- | | |
|-----------------|-----------------|
| I — KOH | IV — $Al(OH)_3$ |
| II — $Mg(OH)_2$ | V — $Fe(OH)_2$ |
| III — NaOH | VI — LiOH |

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

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:



3- 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.

4- Classifique os ácidos abaixo quanto a sua força:

a) HF _____

b) H₂S _____

c) H₃PO₄ _____

d) H₄SiO₄ _____

e) HNO₃ _____

f) HCl _____

g) H₂SO₄ _____

5- Observe o desenho a seguir. Esse desenho representa um circuito elétrico. O béquer contém água pura, à qual adiciona-se uma das seguintes substâncias:

KOH(s),

C₆H₆(l),

HCl(g),

Fe(s) e

NaCl(s)

Após essa adição, a lâmpada pode ou não acender. Indique quantas dessas substâncias fariam a lâmpada acender.

