

1^a
SÉRIE

CANAL SEDUC-PI1



PROFESSOR (A):

**JURANDIR
SOARES**

Subst. Felipe Rosal



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

**RESOLUÇÕES
DE QUESTÕES**



TEMA GERADOR:

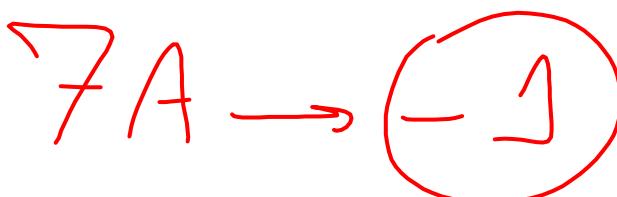
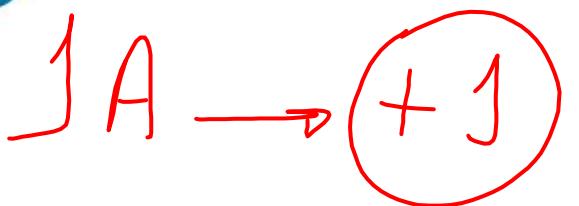
**ARTE
NA ESCOLA**



DATA:

28.11.2019

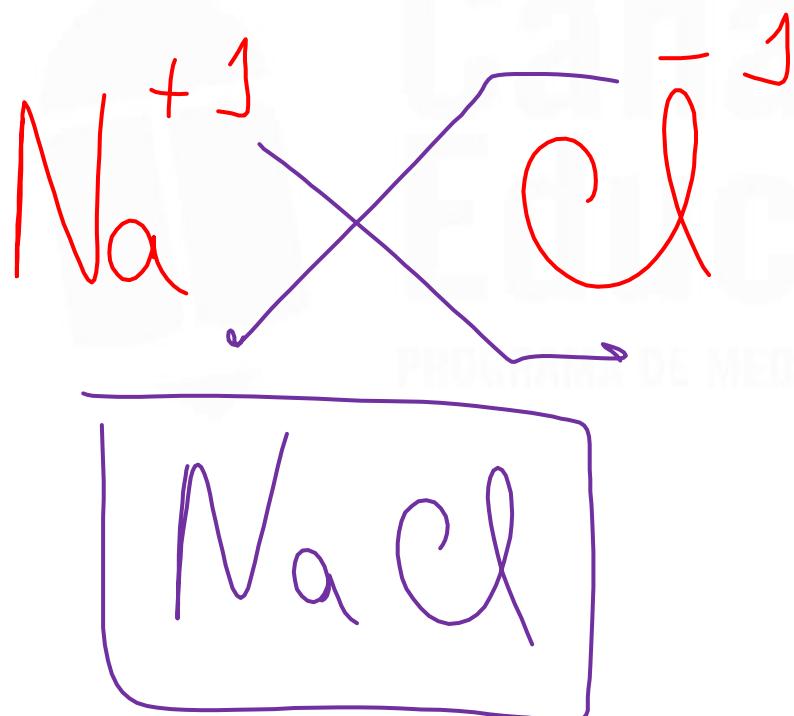
ROTEIRO DE AULA



01. Os átomos pertencentes à família dos metais alcalinos (1A) e dos halogênios (7A) adquirem configuração eletrônica de gases nobres quando, respectivamente, formam íons com números de carga:

1A 7A

- a) + 1 e - 1.
- b) - 1 e + 2.
- c) + 2 e - 1.
- d) - 2 e - 2.
- e) + 1 e - 2.



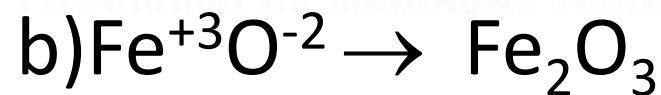
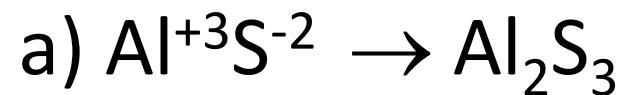
02. Para que um átomo neutro de magnésio se transforme em Mg^{2+} , ele deve:

- a) receber dois elétrons.
- b) receber dois prótons.
- c) perder dois elétrons.
- d) perder dois prótons.
- e) perder um próton.



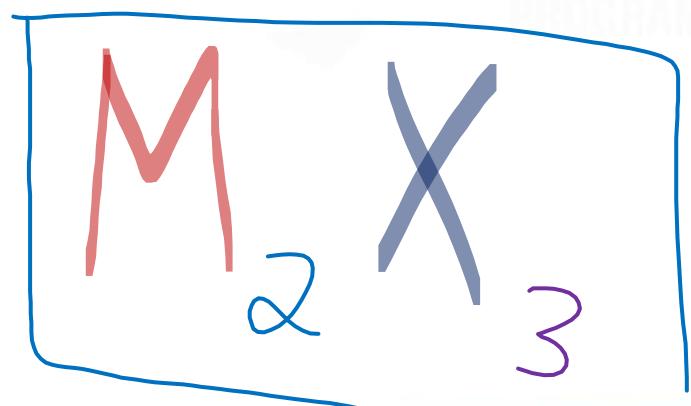
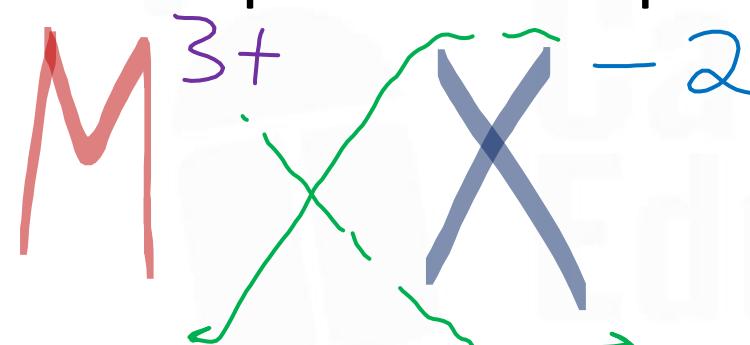
Ligações dos Grupos - A

Grupo	Carga	Grupo	Carga
1A	+ 1	5A	- 3
2A	+ 2	6A	- 2
3A	+ 3	7A	- 1



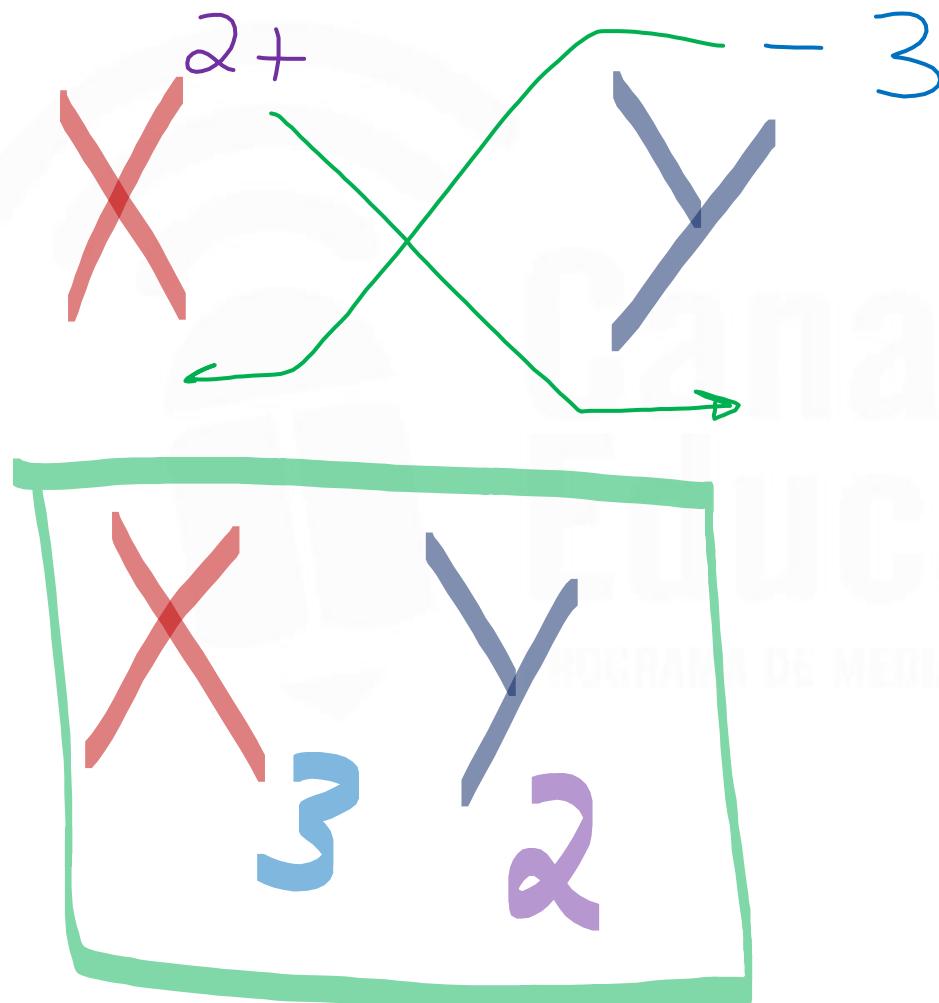
03. Um elemento **M** do grupo **3A** forma um composto binário **iônico** com um elemento **X** do grupo **6A**. Assinale, entre as opções abaixo, a fórmula mínima do respectivo composto:

- a) MX
- b) MX_2
- c) M_3X_2
- d) M_2X_3**
- e) M_6X_2



04. O nível mais externo de um elemento X possui 2 elétrons, e o de um elemento Y apresenta 5 elétrons. A fórmula do composto formado será:

- A. XY
- B. XY₂
- C. X₃Y
- D. X₂Y₃
- E. X₃Y₂



05. As ligações, predominantemente iônicas, dão origem a compostos orgânicos com as seguintes características

a) tem baixos pontos de fusão Σ

b) Apresentam forças de natureza eletrostáticas

c) são bons condutores no estado sólido, mas bons condutores quando estão dissolvidos Σ

d) são bons condutores no estado sólido Σ

e) são insolúveis em água Σ

06. Considere as propriedades:

- I. baixo ponto de fusão
- II. transferência de elétrons
- III. boa condutividade elétrica no estado sólido
- IV. boa condutividade elétrica em solução aquosa

São propriedades características de compostos iônicos

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

Características dos Compostos Iônicos

- ❖ Sólidos a temperatura ambiente.
- ❖ Transferência de elétrons
- ❖ Ponto de Fusão e Ebulação muito elevados.
- ❖ Conduzem corrente elétrica fundidos ou em solução aquosa.
- ❖ Apresentam forças de natureza eletrostáticas.
- ❖ Melhor solvente é a água.

07. As ligações químicas representam interações entre dois ou mais átomos. Cada um desses processos é caracterizado por uma denominação de ligação química.

Sobre ligações químicas, responda:

a) Forneça uma característica das **ligações METÁLICAS.**

b) Qual a finalidade básica das ligações químicas?

a) A principal característica da ligação metálica é a **presença de elétrons livres ou nuvem eletrônica deslocalizada** que são responsáveis pela:

- ❖ **Condutividade térmica e elétrica dos metais.**
- ❖ **Maleabilidade e Ductilidade dos metais.**
- ❖ **Formação de ligas metálicas.**

Exs: Bronze (Cu e Sn) - Latão (Cu e Zn)

b) A principal finalidade das Ligações Químicas é a **busca da estabilidade** de átomos, moléculas e íons