

**1ª
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI1



PROFESSOR (A):

**JURANDIR
SOARES**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

**RESOLUÇÕES
DE QUESTÕES**



TEMA GERADOR:

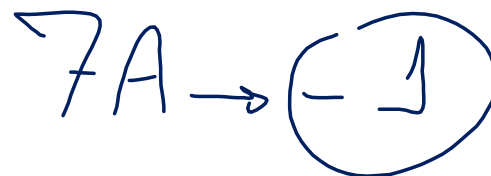
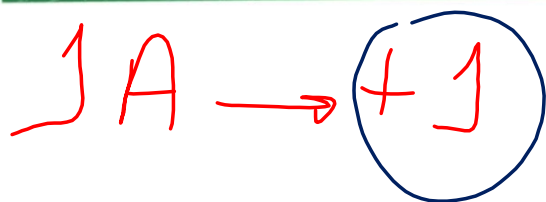
**ARTE
NA ESCOLA**



DATA:

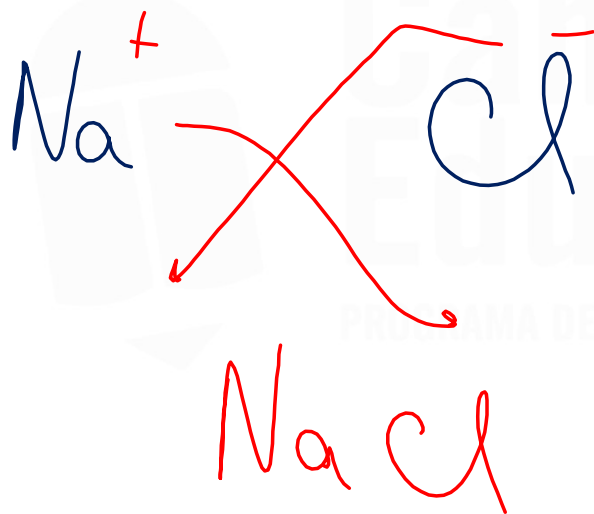
28.11.2019

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) $+1 e -2$.



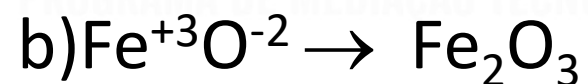
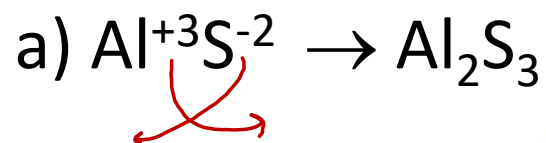
02. Para que um átomo neutro de magnésio se transforme em Mg^{2+} , ele deve:

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



Ligações dos Grupos - A

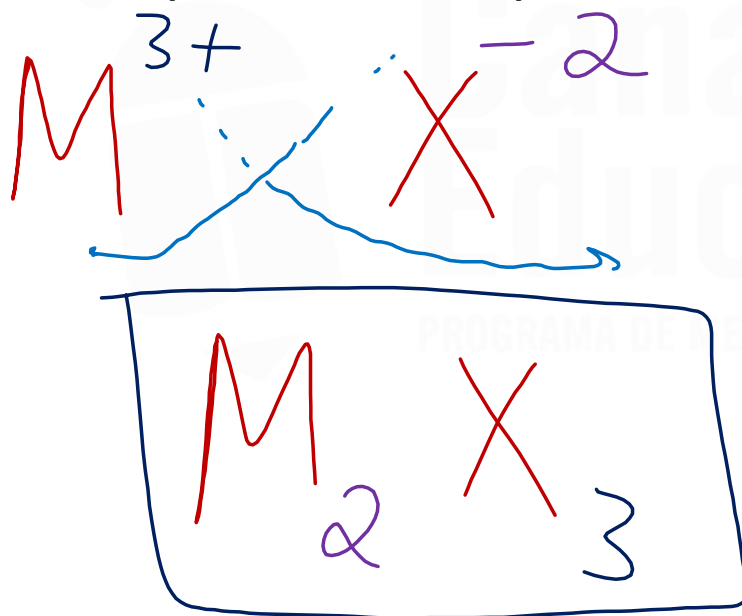
Grupo	Carga	Grupo	Carga
1A	+ 1	5A	- 3
2A	+ 2	6A	- 2
3A	+ 3	7A	- 1





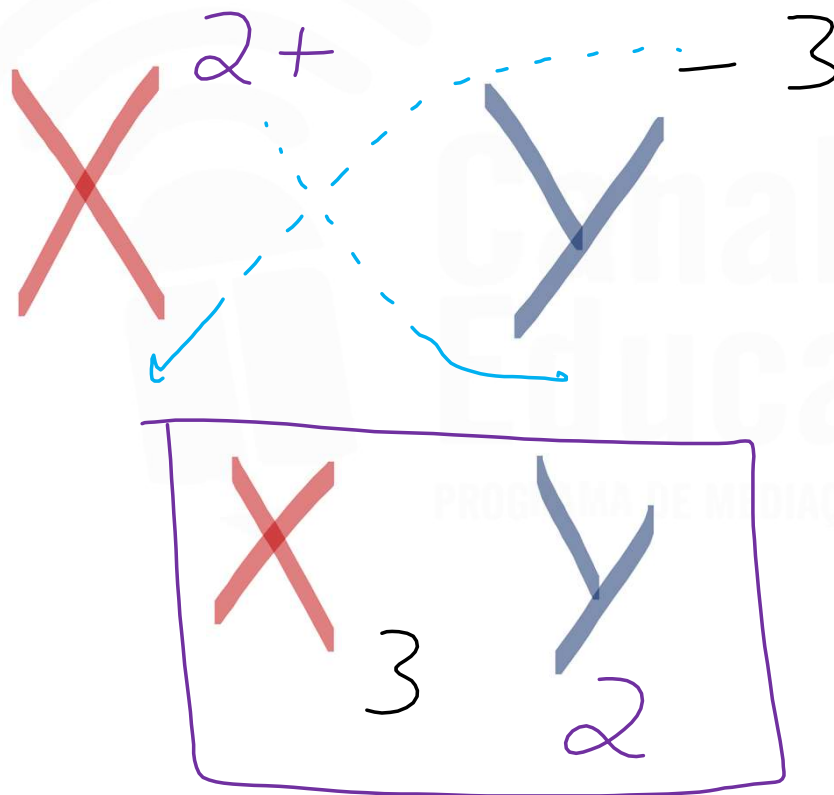
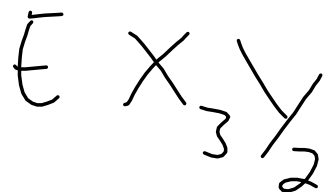
03. Um elemento **M** do grupo **3A** forma um composto binário iônico com um elemento **X** do grupo **6A**. Assinale, entre as opções abaixo, a fórmula mínima do respectivo composto:

- a) MX
- b) MX₂
- c) M₃X₂
- d) M₂X₃
- e) M₆X₂



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



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 Ebulição 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.

PRESENÇA DE ELÉTRONS LIVRES OU NUVEM ELETRÔNICA DESLOCALIZADA

b) Qual a finalidade básica das ligações químicas?

BUSCA DA ESTABILIDADE

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