

**1ª
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI1



PROFESSOR (A):



DISCIPLINA:



CONTEÚDO:



TEMA GERADOR:



DATA:

**JURANDIR
SOARES**

Subst. Felipe Rosal

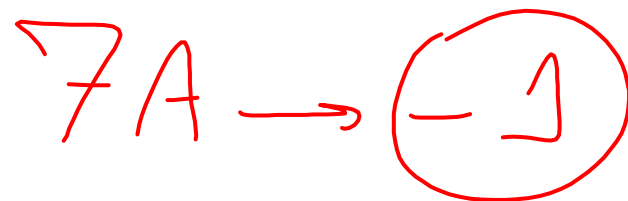
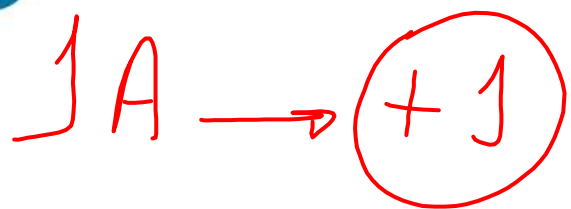
QUÍMICA

**RESOLUÇÕES
DE QUESTÕES**

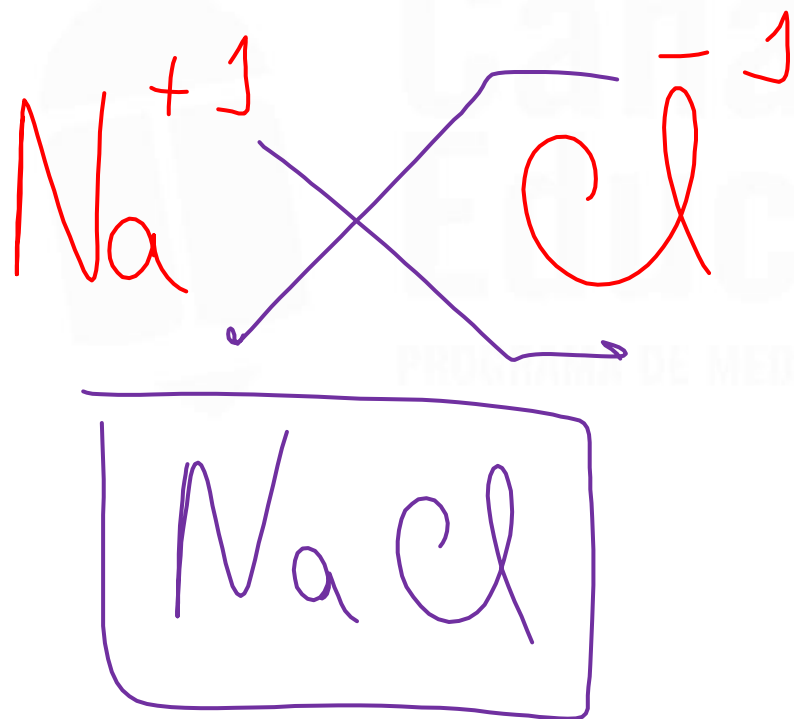
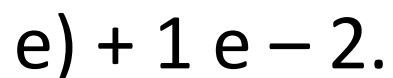
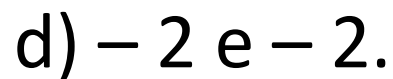
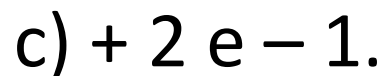
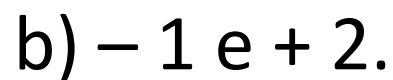
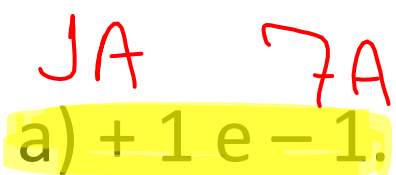
**ARTE
NA ESCOLA**

28.11.2019

ROTEIRO DE AULA

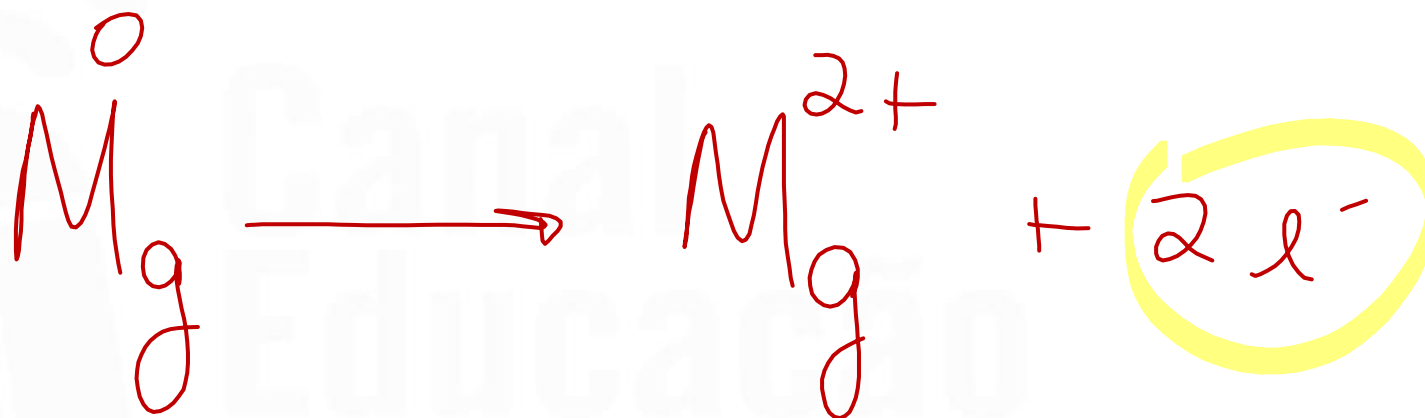


01. Os átomos pertencentes à família dos metais alcalinos (1A) e dos halogênios (7A) adquirem configuração eletrônica de gases nobres quando, respectivamente, formam íons com números de carga:



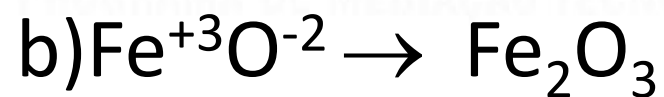
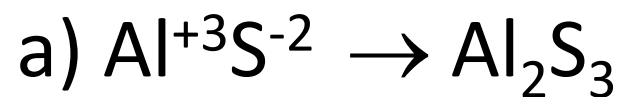
02. Para que um átomo neutro de magnésio se transforme em Mg^{2+} , ele deve:

- 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:

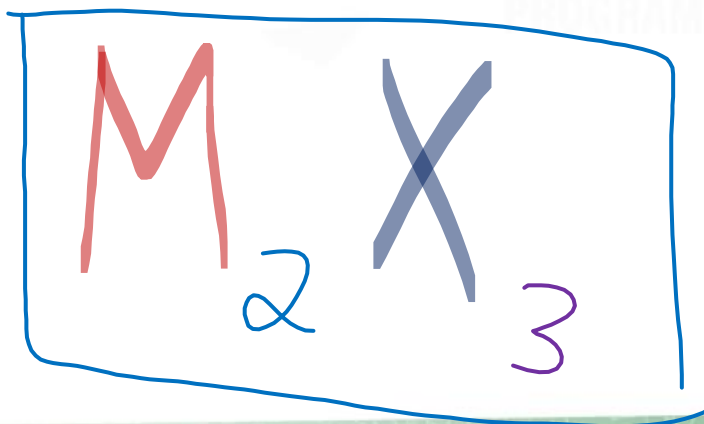
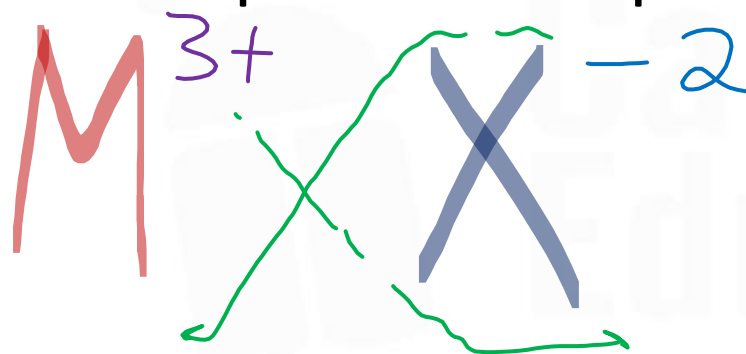
a) MX

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:

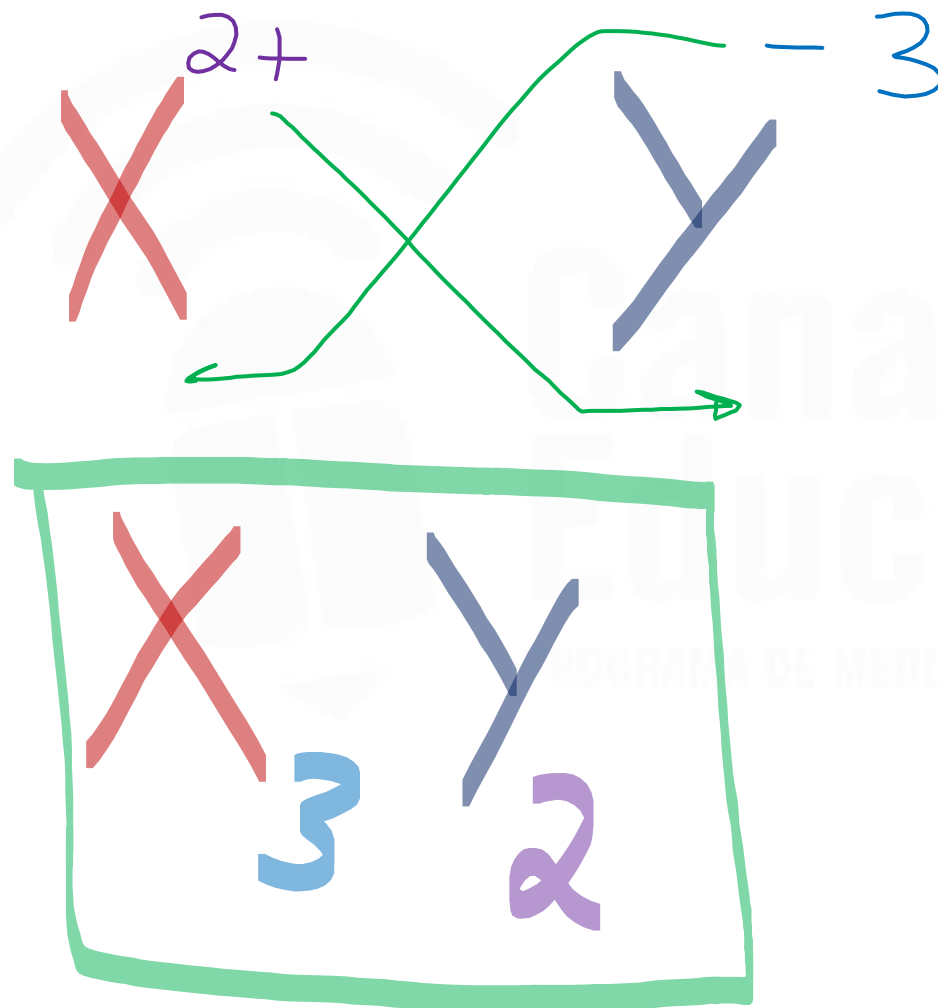
A. XY

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 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.

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