



BEM VINDO! CANAL SEDUC-PI1

PROFESSOR: JURANDIR

DISCIPLINA: QUÍMICA

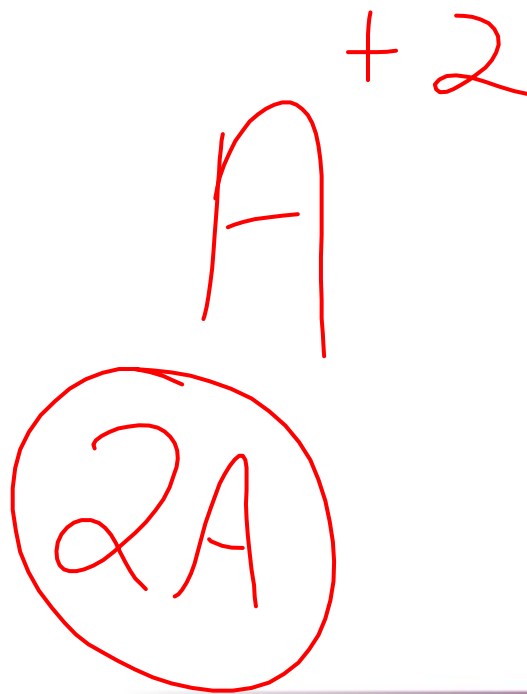
CONTEÚDO: REVISÃO – PARTE 2

CÁTION (+)

ÂNION
(-)

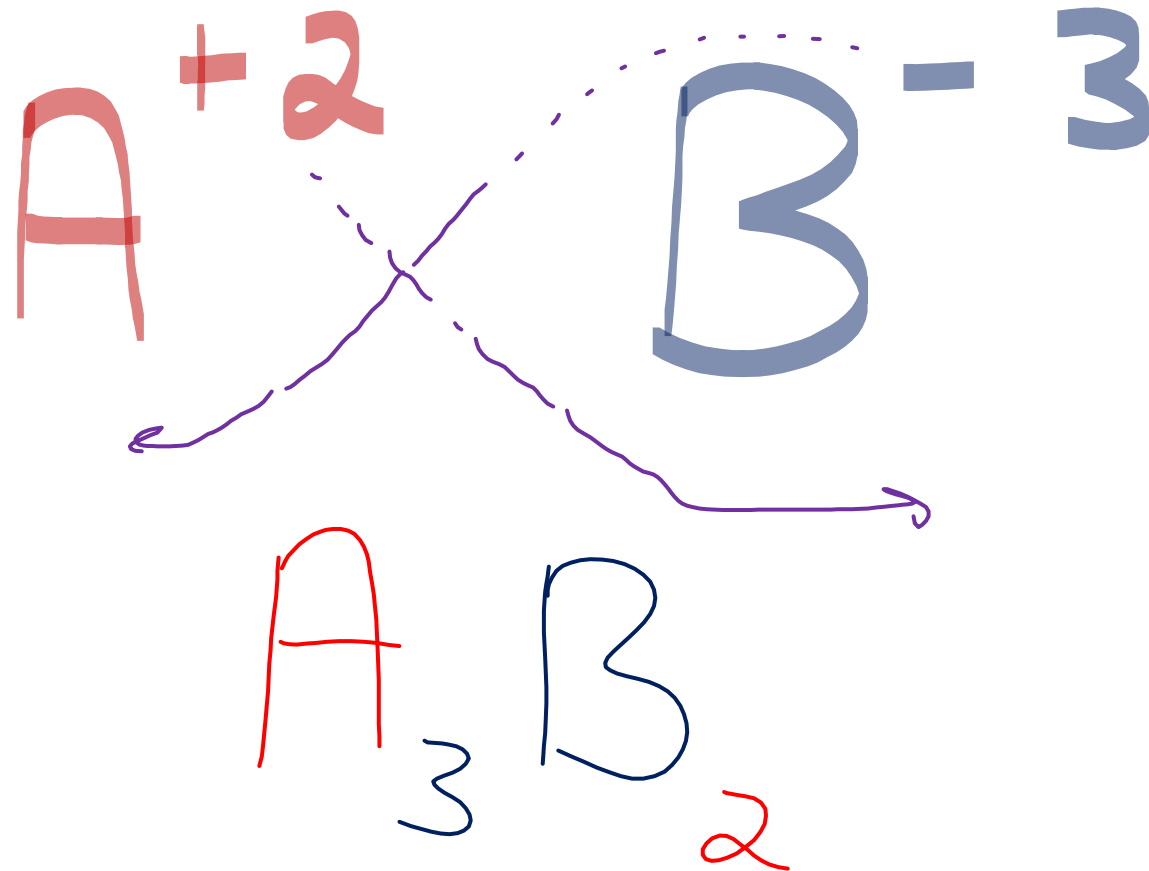
03. Na classificação periódica, a família formada por elementos que originam cátions exclusivamente bivalentes é:

- a) 7 A. - 1
- b) 6 A. - 2
- c) 3 A. + 3
- d) 2 A. + 2
- e) 1 A. + 1



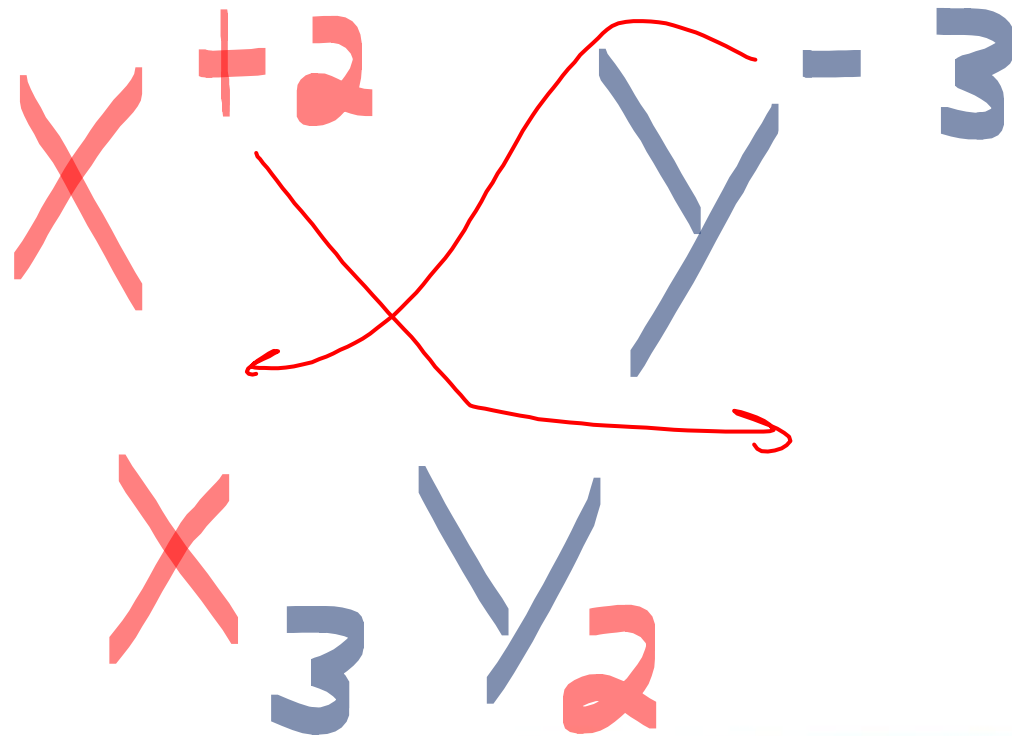
04. A fórmula do composto formado pelos íons A^{+2} e B^{-3} é:

- a) A_3B_3 .
- b) A_3B .
- c) AB_3 .
- d) A_3B_2 .
- e) A_2B_2 .



05. Um elemento **X**, do grupo **2A**, combina-se com um elemento **Y**, situado na família **5A** da tabela periódica e resulta num composto iônico cuja fórmula provável será:

- a) XY .
- b) XY_2 .
- c) X_2Y .
- d) X_2Y_3 .
- e) X_3Y_2 .





06. Os compostos iônicos, como o cloreto de sódio, apresentam as propriedades:

a) Líquidos nas condições ambientais, bons condutores de eletricidade e baixo ponto de fusão. Σ

b) Líquidos ou gasosos, maus condutores de eletricidade em solução aquosa e baixo ponto de fusão. Σ

c) Sólidos, maus condutores de eletricidade em solução aquosa e baixo ponto de fusão. Σ

d) Sólidos, bons condutores de eletricidade no estado sólido e alto ponto de fusão.

e) Sólidos, bons condutores de eletricidade em solução aquosa e elevado ponto de fusão.

07. Assinale verdadeira (V) ou falsa (F) em cada uma das seguintes afirmativas:

(V) Em condições ambientes, os compostos iônicos são sólidos que têm pontos de fusão altos.

(V) Nos compostos covalentes, a ligação ocorre por compartilhamento de elétrons entre os átomos.

(F) Um composto iônico sempre conduz corrente elétrica

(F) As ligações iônicas ocorrem entre átomos de eletronegatividade semelhantes.

(V) Quanto maior for a diferença de eletronegatividade entre os átomos, maior será o caráter iônico da ligação

08. Um elemento **M** do grupo **1A** forma um composto binário **iônico** com um elemento **X** do grupo **7A**. Assinale, entre as opções abaixo, a fórmula mínima do respectivo composto:

- a) **MX**
- b) MX_3
- c) M_2X
- d) M_2X_7
- e) M_7X_2

