

LIGAÇÃO IÔNICA

ALUNO (A):

TURMA:



1) ARRASTE E SOLTE AS PALAVRAS CORRETAS QUE COMPLETAM AS FRASES A SEGUIR:

POSITIVOS	1, 2 OU 3	ÂNIONS	CÁTIONS	NÃO-METAIS	GANHAM
-----------	-----------	--------	---------	------------	--------

OS METAIS APRESENTAM ELÉTRONS NA CAMADA DE VALÊNCIA, ASSIM PERDEM SEUS ELÉTRONS E SE TRANSFORMAM EM OU ÍONS .

OS APRESENTAM 5, 6 OU 7 ELÉTRONS NA CAMADA DE VALÊNCIA, ASSIM ELÉTRONS E SE TRANSFORMAM EM OU ÍONS NEGATIVO.

2) Um elemento M da família 2A forma um composto binário iônico com um elemento X da família 7A. Assinale, entre as opções abaixo, a fórmula do respectivo composto:

- a) MX. b) MX₂. c) M₂X. d) M₂X₇.

3) Arraste e solte a fórmula do íon ao seu nome:

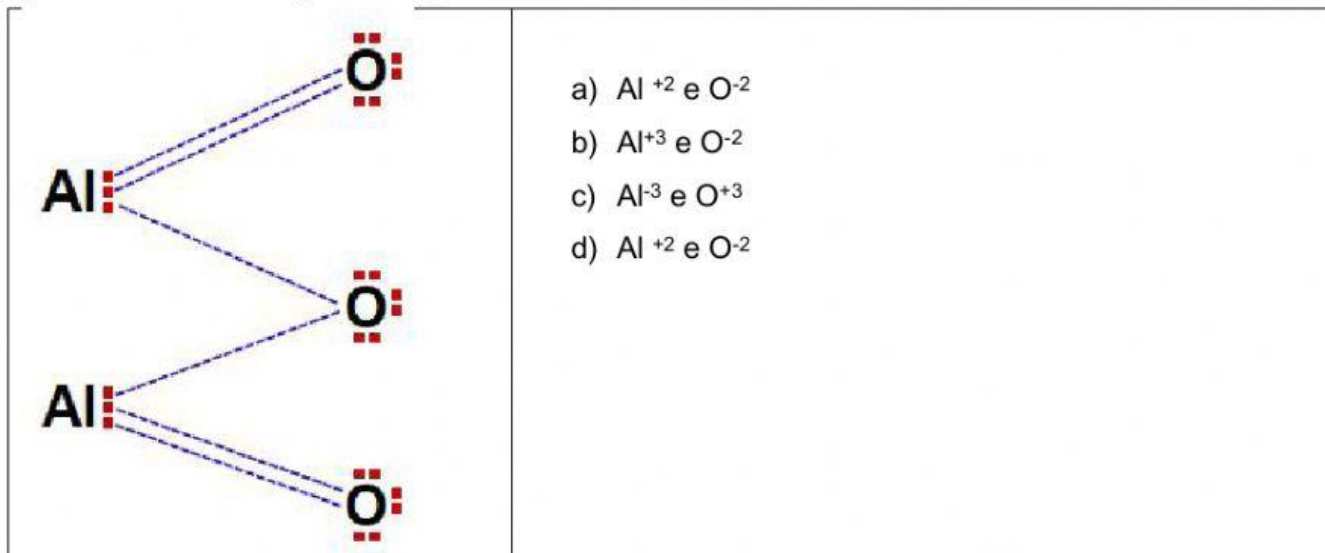
Ca ⁺²	S ⁻²	F ⁻¹	Na ⁺¹	Fe ⁺³	Cu ⁺¹
------------------	-----------------	-----------------	------------------	------------------	------------------

Cátion trivalente do ferro:	Cátion monovalente sódio:	Ânion monovalente do flúor:
Ânion bivalente do enxofre:	Cátion bivalente do cálcio:	Cátion monovalente do cobre:

4) O elemento alumínio da família (3 A) se combina com o elemento flúor da família 1 A, teremos o composto de fórmula:

- a) AlF b) AlF_3 c) Al_3F d) Al_3F_3

5) De acordo com a figura a seguir, os íons formados são:



6) Os átomos pertencentes à família dos metais alcalinos terrosos (2 A) e dos halogênios (7 A) adquirem configuração eletrônica de gases nobres quando, respectivamente, formam íons com números de carga:

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

7) Ao se transformar em íon estável, um átomo de magnésio da (família 2 A) e um átomo de oxigênio da (família 6 A), respectivamente:

- a) ganha e perde 1 elétron.
- b) ganha e perde 2 elétrons.
- c) ganha e perde 3 elétrons.
- d) perde e ganha 1 elétron.
- e) perde e ganha 2 elétrons.