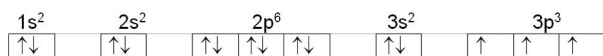


GABARITO COMENTADO

QUÍMICA

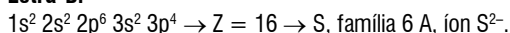
01. Letra E.



02. Letra C.

Ar 8 A ou 18 gás nobre	Cr 6 ou 6 B Metal de Transição	Na 1 A ou 1 Metal alcalino	Cl 7 A ou 17 Halogênio	Sr 2 A ou 2 Metal Alcalino-terroso
------------------------------	---	-------------------------------------	------------------------------	---

03. Letra B.



04. Letra C.

Proporção de 1 : 3 $\rightarrow A \ell X_3 \rightarrow A \ell^{3+}$ e X^{1-} (família 7 A).

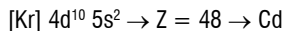
05. Letra E.

A apresenta propriedades químicas semelhantes às do oxigênio \rightarrow mesma família (6 A ou 16), np^4 .

06. Letra B.

O elemento E_1 ($Z = 11$) tem menor raio atômico que o elemento E_3 ; logo, tem maior potencial de ionização que o elemento E_3 .

07. Letra E.



08. Letra E.

O iodo é **MENOS** eletronegativo do que o cloro.
A energia de ionização do lítio é maior do que a do céσιο.
Oxigênio e enxofre estão situados na mesma família.

09. Letra C.

Dentre os átomos, o átomo IV tem a maior afinidade eletrônica.

10. Letra D.

Fósforo (P) e nitrogênio (N) são da família 5 A ou 15; portanto, possuem, na última camada, a configuração: $ns^2 np^3$, ou seja:



11. Letra A.

Dentre os elementos químicos do 5º período da classificação periódica, o mais eletropositivo é o rubídio (Rb), família 1 A ou 1.

12. Letra E.

Li (2 camadas) < Na (3 camadas) < K (4 camadas) < Rb (5 camadas) < Cs (6 camadas).

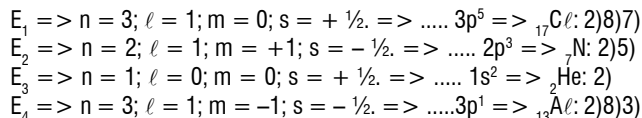
13. Letra D.

Num mesmo período, o raio atômico do halogênio é sempre **MENOR** que o do metal alcalino, por ter maior Z.

14. Letra E.

Elemento X, cujo número atômico é 12 \rightarrow Mg: família 2 A ou 2, forma íon X^{2+}
Elemento Y, situado na família 5 A ou 15 \rightarrow forma íon Y^{3+}
 $X^{2+} Y^{3+} \rightarrow X_3Y_2$

15. Letra C.



Afirmativas II e V estão erradas. E_3 é um gás nobre; portanto possui eletronegatividade nula e alto potencial de ionização.