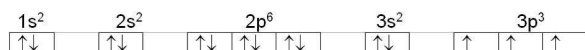


## GABARITO COMENTADO

### QUÍMICA

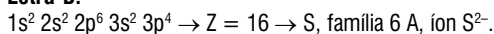
01. Letra E.



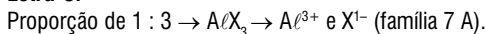
02. Letra C.

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.



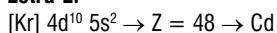
05. Letra E.

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).

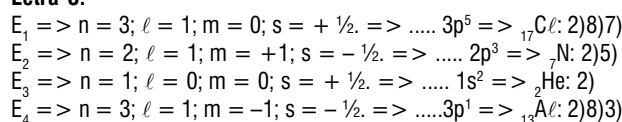
13. Letra D.

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.