

Tabela Periódica

1-Correlacione as colunas:

I - Metal

II-Ametal

III-Gás Nobre

() U

() Kr

() Si

() I

() Os

2-Correlacione as colunas :

I - Elemento Representativo

II - Elemento de Transição Externa

III - Elemento de Transição Interna

() U

() Kr

() Si

() Ra

() Os

3-(UFF) Assinale a alternativa correta que represente apenas compostos constituídos por elementos calcogênios e alcalinos terrosos:

a)CaO; BeO; NaC; H₂O

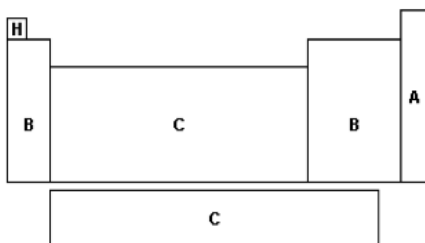
b)BaO; Na₂SO₄; NaC; Cão

c)MgSO₄; H₂O; Al₂O₃; MgO

d)CaO; KCl; H₂S; SO₂

e)CaSO₄; MgO; MgSO₄; Cão

4-Os elementos químicos são divididos em elementos representativos, elementos de transição e gases nobres. Assinale a alternativa correta que representa a seguinte seqüência : Transição, Gases Nobres e Representativos.



a)A, B, C

b)B, A, C

c)C, A, B

d)C, B, A

5-Indique o período e a família dos elementos abaixo:

- a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$
- b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^5$
- c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
- d) $1s^2 2s^2 2p^3$
- e) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$
- f) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^1$
- g) $1s^2 2s^2 p^6$

6- Associe:

- a) Metais alcalinos () $ns^2 np^6$
- b) Metais alcalino-terrosos () $(n-1)s^2 (n-1)p^6 ns^2 np^5$
- c) Calcogênios () $(n-1)s^2 (n-1)p^6 ns^1$
- d) Halogênios () $(n-1)s^2 (n-1)p^6 ns^2 np^4$
- e) Gases nobres

Gabarito

1) I – III – II – II – I

2) III – I – I – I – II

3) Letra E

4) Letra D

- 5) a) Período → 4 Família → metal alcalino terroso
- b) Período → 5 Família → halogênio
- c) Período → 3 Família → metal alcalino terroso
- d) Período → 2 Família → família do nitrogênio
- e) Período → 4 Família → halogênio
- f) Período → 4 Família → família do boro
- g) Período → 2 Família → gases nobres

6) e – d – a – c