**Q.01-**Na tabela periódica, os elementos que estão no mesmo período apresentam o mesmo número de:
A) Elétrons no último nível de energia.
B) Elétrons celibatários ou desemparelhados.
C) Núcleos (prótons + nêutrons).
D) Níveis de energia.
E) Cargas elétricas.

Q.02-Para um elemento químico representativo (grupos 1,2,13,14,15,16,17,18), o número de elétrons na camada de valência é o número do grupo. O número de camadas eletrônicas é o número do período. O elemento químico com configuração eletrônica $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2$ está situado na tabela periódica no grupo:
A) 3A e período 4.
B) 3B e período 3.
C) 2A e período 4.
D) 5B e período 5.
E) 4A e período 4.

**Q.03-**Os elementos representados pelas configurações eletrônicas I, II, III e IV pertencem, respectivamente, aos grupos da tabela periódica?
I) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2$.
II) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^1$.
III) $1s^2\ 2s^2\ 2p^5$.
IV) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6$ .
A) alcalinos-terrosos, halogênios, calcogênios e alcalinos.
B) halogênios, alcalinos-terrosos, alcalinos e gases nobres.
C) gases nobres, halogênios, calcogênios e gases nobres.
D) alcalinos-terrosos, alcalinos, halogênios e gases nobres .
E) alcalinos-terrosos, halogênios, alcalinos e gases nobres.

**Q.04-**O subnível mais energético do átomo de um elemento químico é $4p^1$. Portanto, seu número atômico e sua posição na tabela periódica serão:
A) 31, 3A, 4º período.
B) 33, 5A, 5º período.
C) 33, 3A, 3º período.
D) 28, 4A, 4º período.
E) 33, 5A, 4º período.

**Q.05-** Os elementos que possuem na última camada:
I) $4s^1$
II) $3s^2$, $3p^4$
III) $2s^2$, $2p^5$
IV) $3s^2$
Classificam-se, dentro dos grupos da tabela periódica, respectivamente como:
A) alcalinos-terrosos, halogênios, calcogênios e alcalinos.
B) halogênios, alcalinos-terrosos, alcalinos e gases nobres.
C) gases nobres, halogênios, calcogênios e gases nobres.
D) alcalinos, calcogênios, halogênio e alcalinos terrosos.
E) alcalinos-terrosos, halogênios, alcalinos e gases nobres.

**Respostas**
**Q.01-D** **Q.02-C** **Q.03-D** **Q.04-A** **Q.05-D**