

	Nome:		Nº
	1º Ano – Ensino Médio	QUÍMICA	PROF. TACIANA
Data: 2020	Ficha de atividades		
<p style="text-align: center;">Esta ficha apresenta questões sobre os seguintes assuntos: Distribuição eletrônica e Tabela Periódica</p> <p style="text-align: center;">Tais assuntos foram trabalhados ao longo da etapa.</p>			NOTA

01) Na tabela periódica os elementos estão ordenados em ordem crescente de:

- A) Número de massa.
- B) Massa atômica.
- C) Número atômico.
- D) Raio atômico.
- E) Eletroafinidade.

02) Na tabela periódica, estão no mesmo grupo (representativos) elementos que apresentam o mesmo número de:

- A) Elétrons no último nível de energia. b) Elétrons celibatários ou desemparelhados.
- B) Núcleos (prótons + nêutrons).
- C) Níveis de energia.
- D) Cargas elétricas.

03) (UFAL) 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 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^3$ está situado na tabela periódica no grupo:

- A) 3A e período 4.
- B) 3B e período 3.

- C) 5A e período 4.
- D) 5B e período 5.
- E) 4A e período 4.

04) (UF-PR) Os elementos representados pelas configurações eletrônicas I, II, III e IV pertencem, respectivamente, aos grupos da tabela periódica?

- I) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$.
- II) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^{10}$.
- III) $1s^2 2s^2 2p^5$.
- IV) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^1$.

05) O subnível mais energético do átomo de um elemento químico é **4p³**. Portanto, seu número atômico e sua posição na tabela periódica serão:

- A) 23, 4A, 4º período.
- B) 33, 5A, 5º período.
- C) 33, 4A, 5º período.
- D) 28, 4A, 4º período.
- E) 33, 5A, 4º período.

06) (MACK-SP) Relativamente aos elementos A, B, C e D da tabela a seguir, é correto afirmar que: elementos camadas de valência A $4s^2 4p^2$ B $4s^2 4p^5$ C $1s^1$ D $2s^2$

- A) A e B pertencem à mesma família da tabela periódica.
- B) C é metal alcalino terroso.

- C) A pertence à família dos calcogênios.
- D) B é um halogênio.
- E) D tem número atômico igual a 12.

07) (PUCCAMP-SP) O subnível de maior energia do átomo de certo elemento químico é **4d5**. Esse elemento é um metal:

- A) de transição do 4º período da tabela periódica.
- B) de transição do grupo 5B da tabela periódica.
- C) representativo do 4º período da tabela periódica.
- D) representativo do 5º período da tabela periódica.
- E) de transição do 5º período da tabela periódica.

08) (UECE) Dados os elementos:

G : 1s2.

J : 1s2 2s1.

L : 1s2 2s2.

M : 1s2 2s2 2p6 3s2.

Apresentam propriedades semelhantes:

- A) G e L, pois são gases nobres.
- B) G e M, pois têm dois elétrons no subnível mais energético.
- C) J e G, pois são metais alcalinos.
- D) L e M, pois são metais alcalinos terrosos.
- E) J e L, pois são metais de transição.

09) (Vunesp) Os elementos I, II e III têm as seguintes configurações eletrônicas em suas camadas de valência:

I. 3s2 3p3.

II. 4s2 4p5.

III. 3s2.

Com base nessas informações, assinale a afirmação errada:

- A) O elemento I é um não metal.
- B) O elemento II é um halogênio.
- C) O elemento III é um metal alcalino terroso.
- D) Os elementos I e III pertencem ao terceiro período da tabela periódica.
- E) Os três elementos pertencem ao mesmo grupo da tabela periódica.

10) (UFRS) Sobre o elemento químico hidrogênio são feitas as seguintes afirmações:

I. Apresenta um elétron na camada de valência, sendo, portanto um metal alcalino.

II. Ao ganhar um elétron, adquire configuração eletrônica semelhante à do gás nobre hélio.

III. Os átomos do isótopo mais abundante não apresentam nêutrons em seu núcleo.

Quais são corretas?

- A) Apenas II.
- B) Apenas I e II.
- C) Apenas I e III.
- D) Apenas II e III.
- E) I, II e III.