



# QUÍMICA

9º ANO  
Prof. Iury

Lista:

08

Data: 18 / 05 / 2020

Aluno (a):

Nº

## REVISÃO:

**01.** A pedra imã natural é a magnetita ( $\text{Fe}_3\text{O}_4$ ). O metal ferro pode ser representado por  $^{26}\text{Fe}^{56}$  e seu átomo apresenta a seguinte distribuição eletrônica por níveis:

- a) 2, 8, 16.
- b) 2, 8, 8, 8.
- c) 2, 8, 10, 6.
- d) 2, 8, 14, 2.
- e) 2, 8, 18, 18, 10.

**02.** A corrosão de materiais de ferro envolve a transformação de átomos do metal em íons (ferroso ou férrico). Quantos elétrons há no terceiro nível energético do átomo neutro de ferro? Dados:  $^{26}\text{Fe}^{56}$

- a) 2.
- b) 6.
- c) 14.
- d) 16.
- e) 18.

**03.** O titânio ( $Z = 22$ ) é muito utilizado atualmente, quando se deseja um material de difícil oxidação. Sobre esse elemento, são feitas as seguintes proposições:

- I) Possui 12 elétrons na camada M.
  - II) Apresenta 4 camadas eletrônicas.
  - III) Apresenta 8 elétrons no subnível "s".
  - IV) O seu subnível mais energético é o subnível 4s.
- São corretas:

- a) II, III e IV.
- b) II e IV.
- c) III e IV.
- d) II e III.
- e) todas.

**04.** Alguns elementos apresentam, no seu estado fundamental e no seu nível mais energético, a distribuição eletrônica  $npx$ . Dentre os elementos abaixo, o que apresenta o maior valor de "x" é:

- a)  $^{13}\text{Al}$ .
- b)  $^{14}\text{Si}$ .
- c)  $^{34}\text{Se}$ .
- d)  $^{15}\text{P}$ .
- e)  $^{35}\text{Br}$ .

**05.** Alguns elementos apresentam, no estado fundamental e no seu nível mais energético, a configuração  $npx$ . Dentre os elementos abaixo, o que apresenta maior valor de "x" é:

- a)  $\text{Al}$  ( $Z = 13$ ).
- b)  $\text{F}$  ( $Z = 9$ ).
- c)  $\text{Si}$  ( $Z = 14$ ).
- d)  $\text{N}$  ( $Z = 7$ ).
- e)  $\text{Ne}$  ( $Z = 10$ ).

**06.** Dos números atômicos que seguem, qual corresponde a um elemento químico com 5 elétrons de valência?

- a) 5.
- b) 13.
- c) 25.
- d) 33.
- e) 40.

**07.** O elemento cujo átomo tem o maior número de elétrons em sua camada mais externa é aquele cujo número atômico é igual a:

- a) 2.
- d) 11.

- b) 4.                      e) 12.  
c) 7.

**08.** Um elemento cujo átomo possui 20 nêutrons apresenta distribuição eletrônica no estado fundamental **1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup> 3s<sup>2</sup> 3p<sup>6</sup> 4s<sup>1</sup>**, tem:

- a) número atômico 20 e número de massa 39.  
b) número atômico 39 e número de massa 20.  
c) número atômico 19 e número de massa 20.  
d) número atômico 19 e número de massa 39.  
e) número atômico 39 e número de massa 19.

**09.** Um átomo tem número de massa 31 e 16 nêutrons. Qual o número de elétrons no seu nível mais externo?

- a) 2.                      d) 3.  
b) 4.                      e) 8.  
c) 5.

**10.** Os átomos dos elementos **X** e **Y** apresentam, respectivamente, **apenas 1 elétron** nos subníveis **3d** e **4d**, logo, podemos afirmar que seus números atômicos são:

- a) 19 e 39.                      d) 21 e 42.  
b) 21 e 39.                      e) 11 e 26.  
c) 19 e 42.