



QUÍMICA

9º ANO
Prof. Iury

Lista:

06

Data: 30 / 04 / 2020

Aluno (a):

Nº

01. Faça a distribuição eletrônica para os elementos:

- a) 12Mg
- b) 20Ca
- c) 26 Fe
- d) 35 Br
- e) 56 Ba
- f) 86 Rn
- g) 104 Rf

02. De acordo com o exercício 1, indique:

- I) O subnível mais energético de cada distribuição;
- II) A quantidade de elétrons na camada de valência de cada elemento.

03. Faça a distribuição eletrônica para os íons:

- a) 12Mg 2+
- b) 20Ca 2+
- c) 26 Fe 3+
- d) 35 Br 1-
- e) 15P 2-
- f) 55Cs 1+

04. Qual o número atômico do elemento que apresenta o subnível mais energético "5d4"?

05. Vanádio ($Z = 23$), elemento de transição, constitui componente importante do aço para produzir um tipo de liga que melhora consideravelmente a tenacidade, as resistências mecânicas e à corrosão do ferro. Quantos elétrons há no subnível 3d da configuração eletrônica do vanádio?

06. Qual o número atômico do elemento que apresenta o subnível mais energético "5p4"?

07. O cloreto de sódio (NaCl) representa papel importante na fisiologia da pessoa, pois atua como gerador do ácido clorídrico no estômago. Com relação ao elemento químico cloro ($Z = 17$), Qual o número de elétrons no subnível "p" ?

08. Na configuração eletrônica de um elemento químico há dois elétrons no subnível "3d". Qual o número atômico desse elemento?

09. O titânio ($Z = 22$) é metal usado na fabricação de motores de avião e de pinos para próteses. Quantos elétrons há no último nível da configuração eletrônica desse metal?

10. Um elemento químico da família dos halogênios (7 elétrons na camada de valência) apresenta 4 níveis energéticos na sua distribuição eletrônica. Qual é o número atômico desse elemento?