

---

## CIÊNCIAS DA NATUREZA

NOME: \_\_\_\_\_ 9º ANO

**ORIENTAÇÃO PARA REALIZAÇÃO DA ATIVIDADE:** O aluno deverá rever o assunto trabalhado, copiar e responder os exercícios.

1- O número de elétrons da camada de valência do átomo de cálcio ( $Z = 20$ ), no estado fundamental, é

- 1
- 2
- 6
- 8

2- Faça a distribuição eletrônica em níveis de energia para os seguintes elementos:

- a)  ${}_{9}\text{F}$
- b)  ${}_{10}\text{Ne}$
- c)  ${}_{15}\text{P}$
- d)  ${}_{16}\text{S}$

3- O elemento químico potássio possui símbolo atômico K, número atômico 19 (19 prótons e 19 elétrons) e massa atômica 39 u. O potássio pertence à classe dos metais Alcalinos e, como membro dessa família, obedece às características dela: é leve, funde-se a baixas temperaturas e recebe a denominação de alcalino porque, durante reação com água, forma uma base alcalina. Esse elemento tem coloração branco-prateada, é um metal abundante na natureza, cujas fontes principais são as águas salgadas e minerais. Com relação à camada de valência dos átomos de potássio, quantos elétrons estão presentes?

- a) 1
- b) 2
- c) 3
- d) 4

4- Considerando-se as propriedades dos elementos químicos e a tabela periódica, é **incorreto** afirmar:

- a) um metal é uma substância que conduz a corrente elétrica, é dúctil e maleável.
- b) um não metal é uma substância que não conduz a corrente elétrica, não é dúctil nem maleável.
- c) os gases nobres são estáveis
- d) a maioria dos elementos químicos é constituída de ametais.

5- Assinale a alternativa que indica corretamente o número da família e do período ocupado pelo elemento cujo número atômico é igual a 42:

- a) família 1, 3<sup>o</sup> período.
- b) família 6, 5<sup>o</sup> período.
- c) família 16, 1<sup>o</sup> período.
- d) família 3, 4<sup>o</sup> período.

6- Um átomo, cujo número atômico é 18, está classificado na Tabela Periódica como:

- a) metal alcalino
- b) metal alcalino terroso
- c) gás nobre
- d) ametal

7-Assinale a única alternativa em que todos os elementos possuem propriedades semelhantes:

- a) He, Ar, Rn.
- b) Li, Ni, Bi.
- c) Ba, Ra, Rn.
- d) Au, Hg, C.

8-Classifique os elementos químicos abaixo em metal, ametal ou gás nobre.

- a) cálcio.
- b) ferro.
- c) oxigênio.
- d) carbono.