**Bateria de exercícios para o 9° ano**

1. Marque a opção em que todas as substâncias são compostas:
2. NaCl, KF, H2O
3. I2, Li, O2
4. KCl, NaF, Fe
5. HI, H2,HBr
6. (UFPA - adaptada) Um átomo, cujo número atômico é 19, está classificado na Tabela Periódica como:

a) Metal alcalino

b) Metal alcalino terroso

c) Metal terroso

d) Ametal

e) Gases nobres

1. Na classificação periódica, os elementos Cl (cloro), O (oxigênio) e He (hélio) são conhecidos, respectivamente, como sendo das famílias dos:

a) Halogênios, calcogênios e gases nobres.

b) Metais alcalinos, metais alcalinoterrosos e calcogênios.

c) Metais alcalinos, halogênios e calcogênios.

d) Metais alcalinoterrosos, halogênios e calcogênios.

e) Halogênios, calcogênios e metais alcalinoterrosos.

1. Considerando que o átomo de F apresenta massa 19 e número de nêutrons igual a 10, qual será o número de prótons de seu isótopo:
2. 10
3. 12
4. 14
5. 9
6. 8

5. (UERJ) Um sistema é formado por partículas que apresentam composição atômica: 10 prótons, 10 elétrons e 11 nêutrons. A ele foram adicionadas novas partículas. O sistema resultante será quimicamente puro se as partículas adicionadas apresentarem a seguinte composição atômica:

a) 21 prótons, 10 elétrons e 11 nêutrons.

b) 20 prótons, 20 elétrons e 22 nêutrons.

c) 10 prótons, 10 elétrons e 12 nêutrons.

d) 11 prótons, 11 elétrons e 12 nêutrons.

e) 11 prótons, 11 elétrons e 11 nêutrons.

6. Qual elemento abaixo é o gás nobre de maior número atômico e o metal alcalino de menor número atômico?

a) O e Ra.

b) He e Bi.

c) He e Fr.

d) Rn e Li.

e) Rn e H.

7. Os símbolos dos elementos químicos flúor, prata, ferro, fósforo e magnésio são, respectivamente:

a) F, P, Pr, K e Hg.

b) Fr, Ag, F, Po e Mo.

c) F, Ag, Fe, P e Mg.

d) Fe, Pt, Fm, F e Mg.

e) F, Pr, Fe, P e Mn.

8. Os átomos com os respectivos números atômicos : 6, 7 e 30, correspondem aos seguintes elementos respectivamente.

a) C, F, Ni.

b) C, N, Zn.

c) O, S, Fe.

d) Si, P, Fe.

e) C, Ni, Zn.

9. Indique o elemento químico que apresenta as respectivas posições:

a) Grupo 2 e Período 6:

b) Grupo 16 e Período 4:

10. O elemento P pertence a que grupo da Tabela Periódica?

a)Grupo 16

b) Grupo 1

c)Grupo 15

d)Grupo 13

e) Grupo 18

11. X é isótopo de 2041Ca e isótono de 1941K. Portanto, o seu número de massa é igual a:

a)      41

b)      40

c)      39

d)      42

e)      20

1. O número de prótons, de elétrons e de nêutrons do átomo 17Cl 35 é, respectivamente:

a) 17, 17 e 18.

b) 35, 17 e 18.

c) 17, 18 e 18.

d) 17, 35 e 35.

e) 52, 35 e 17.

1. Indique o número de nêutrons dos respectivos elementos:
2. Al
3. P
4. Ca
5. Indique o número de prótons, elétrons e a massa dos elementos:

a)Na

b)Li

15. Localize os elementos na Tabela Periódica, ou seja, indique seu Período e Grupo:

a) Na

b) Ga