COLÉGIO ACADEMOS	Atividades	DISCIPLINA QUÍMICA	TURMA 9º Ano	ENSINO FUNDAMENTAL II	ETAPA 2ª
	PROFESSOR (A) RONNE VIANA				

ALUNO(A)	Nº	TURNO M	DATA 20 /05 /2020

1 - Dados os elementos :

S : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

R : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1$

Qual o composto formado entre “S” e “R” ? Qual o tipo de ligação envolvida?

2 - Diga duas características da ligação iônica.

3 - Diga duas características da ligação covalente.

4 - De acordo com o que foi estudado , diga quais são os grupos ou famílias dos metais e ametais.

5 - Dados os elementos :

M : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1$

D : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$

Qual o composto formado entre “M” e “D” ? Qual o tipo de ligação envolvida?

6 - Associe corretamente as colunas abaixo

(**I**) **Ligação iônica**

(**C**) **Ligação covalente**

( ) é também conhecida como ligação molecular.

( ) ocorre entre dois átomos de hidrogênio.

( ) ocorre entre dois não metais

( ) é também conhecida como ligação eletrovalente

( ) ocorre entre um metal e um não metal

( ) ocorre com transferência de elétrons

7 - Para reciclar o alumínio, a partir de latinhas de refrigerantes descartadas, usam-se apenas 5% da energia necessária para produzi-las a partir do óxido de alumínio presente na bauxita. Qual a fórmula do óxido de alumínio?

Dados: Aℓ (Z = 13); O (Z = 8)

8 - Um elemento **X** possui configuração eletrônica igual a $\mathbf{1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2}$ e um elemento **Y** possui configuração eletrônica igual a $\mathbf{1s^2\ 2s^2\ 2p^4}$. De acordo com as informações, diga o **item** que corresponde ao **grupo** e o **período** de **cada elemento** e o **composto formado** entre eles.

a) X : 3A e 3º ; Y: 7A e 2º ; X_2Y_2

b) X : 5A e 4º ; Y: 2A e 3º ; YX

c) X : 2A e 3º ; Y: 4A e 4º ; X_2Y

d) X : 1A e 3º ; Y: 5A e 2º ; XY_2

e) X : 2A e 3º ; Y: 6A e 2º ; XY

9 - Um elemento **X** possui configuração eletrônica igual a $\mathbf{1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2}$ e um elemento **Y** possui configuração eletrônica igual a $\mathbf{1s^2\ 2s^2\ 2p^4}$. De acordo com as informações, diga o **item** que corresponde ao **grupo** e o **período** de **cada elemento** e o **composto formado** entre eles.

a) 2A , 6A , XY
b) 3A , 7A, YX
c) 4A , 6A , X_2Y
d) 5A , 6A , XY_2
e) 1A , 6A , X_2Y_2

10 - Qual das fórmulas abaixo é prevista para o composto formado por átomos de **fósforo (Z = 15)** e **flúor (Z = 9)**, considerando o **número de elétrons da camada de valência** de cada átomo?

a) P ≡ F

b) P — F ≡ P

c) F — P ≡ F

d) F — P — F
|
F