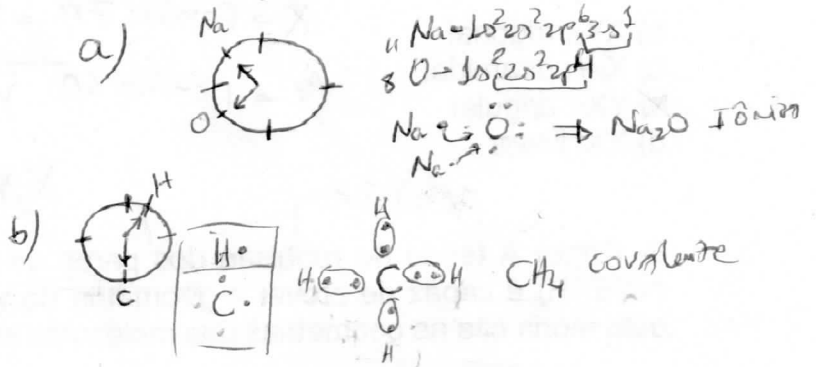
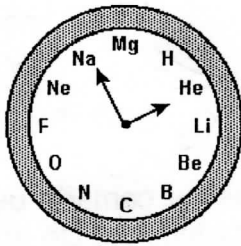


DISCIPLINA: <i>Química</i>	PROFESSOR: <i>Chiquinho</i>	Nº:	DATA:
ALUNO (A): <i>Resolução</i>		TURMA:	

1- (Ufrj) Um professor decidiu decorar seu laboratório com um "relógio de Química" no qual, no lugar das horas, estivessem alguns elementos, dispostos de acordo com seus respectivos números atômicos, como mostra a figura.

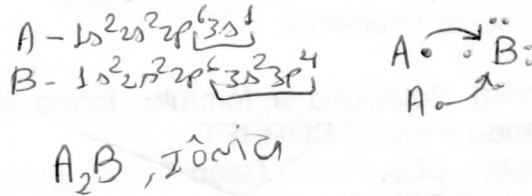


Indique a fórmula mínima e o tipo de ligação do composto eletricamente neutro que é formado quando o relógio do professor marca:

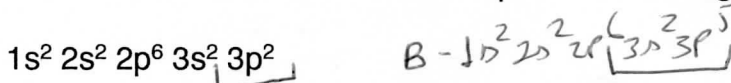
- a) onze horas e quarenta minutos;
- b) uma hora e trinta minutos.

2- Quando átomos do elemento A ($Z=11$) se combinam a átomos do elemento B ($Z=16$), obtém-se um composto cuja fórmula e tipo de ligação são, respectivamente:

- a) AB_2 e ligação iônica.
- b) AB e ligação covalente.
- c) A_2B e ligação iônica.
- d) AB e ligação iônica.
- e) AB_2 e ligação covalente.

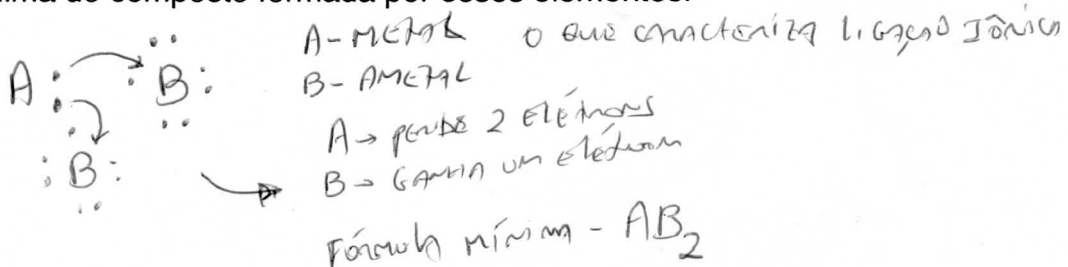


3 - (Ufrpr) Um determinado elemento A apresenta a seguinte distribuição eletrônica:



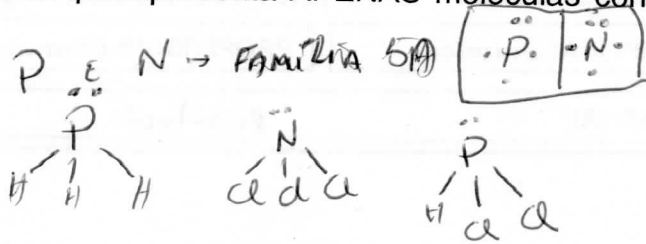
Pergunta-se:

Que tipo de ligação química o elemento A faz com outro elemento (B) que possui número atômico igual a 17? Justifique sua resposta e faça a fórmula mínima do composto formada por esses elementos.



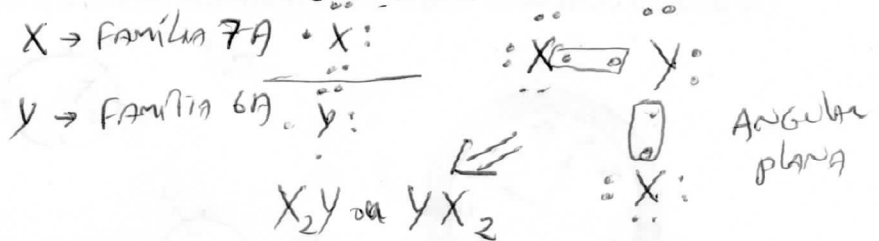
4- (Ufsm) Assinale a alternativa que apresenta APENAS moléculas contendo geometria piramidal.

- a) $\text{BF}_3 - \text{SO}_3 - \text{CH}_4$
- b) $\text{SO}_3 - \text{PH}_3 - \text{CHCl}_3$
- c) $\text{NCl}_3 - \text{CF}_2\text{Cl}_2 - \text{BF}_3$
- d) $\text{PH}_3 - \text{NCl}_3 - \text{PHCl}_2$



5- Um elemento X (Z = 9) combina com Y (Z = 16). O composto formado tem, respectivamente, fórmula molecular e forma geométrica:

- a) XY_3 : trigonal
- b) X_2Y : piramidal
- c) YX_2 : angular
- d) YX : linear



6- (Ufpe) A teoria de repulsão dos pares de elétrons na camada de valência (VSEPR) é capaz de prever a geometria de várias moléculas. De acordo com esta teoria cite as geometrias das moléculas abaixo:

CH_4 apresenta geometria : TETRAÉDRICA

BeH_2 apresenta geometria : Linear

NH_3 apresenta geometria : PIRAMIDAL

BCl_3 apresenta geometria: TRIGONAL plana

SF_6 apresenta geometria OCTAÉDRICA

7- (Pucmg) Relacione a fórmula, forma geométrica e polaridade a seguir, assinalando a opção CORRETA:

- a) Fórmula – CO_2 ; Forma Geométrica - linear;
- b) Fórmula – CCl_4 ; Forma Geométrica - tetraédrica;
- c) Fórmula – NH_3 ; Forma Geométrica - piramidal;
- d) Fórmula – BeH_2 ; Forma Geométrica - linear;

NULA