* Você deve enviar para o meu e-mail (professoranataliasfreitas@gmail.com) a resolução desse exercício e uma pesquisa sobre Funções Inorgânicas.
* Quando enviar coloque no ASSUNTO, seu nome e série.
* Você terá que me enviar até o dia 15/10. Você pode tirar foto ou scanear o exercício, fica a seu critério.

**Revisão de ligações químicas**

1. Descubra as famílias, informe o tipo de ligação e de suas respectivas fórmulas eletrônicas.

 a) A2+ e B ─

b) X 3+ e Y ─

c) C 2+  e L 3 ─

d) D +  e B ─

2. Uma substância é formada pelos elementos A e B, de números atômicos (Z=12 e 7), respectivamente. (Resolva o exercício e assinale a alternativa correta que apresenta sua fórmula da substância).

a) AB b) AB2  c) A2B2 d) A2B e) A3B2

3 Quando um elemento X do grupo 2 e um elemento Y do grupo 17 da tabela se combinam formam um composto com a seguinte fórmula de seu agregado inônico: (monte o exercício e assinale alternativa correta).

a) XY2 ligação covalente b) X2Y ligação iônica c) XY3 ligação iônica d)XY2 ligação iônica

e) X2Y3 ligação iônica f) X2Y2 ligação iônica g) X3Y2 ligação iônica h) X2Y2 ligação covalente

4. Um elemento X (Z=20) forma com Y um composto X3Y2. O número atômico de Y é:

 a) 7 b) 9 c) 11 d) 12 e) 18

5. Faça as ligações químicas completas. ( Ligação Iônica, Covalente).

 a) K e Cl b) H e O c) H e F d) Al e O

 e) Rb e O f) CHBr3 g) HCN h) CH2O