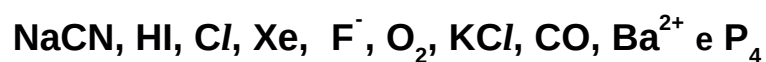


QUÍMICA (Grupo 1)
Questões de 01 a 03

01. Considere as seguintes espécies:



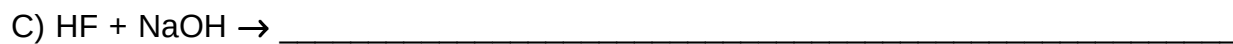
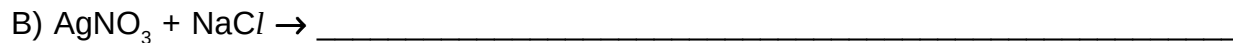
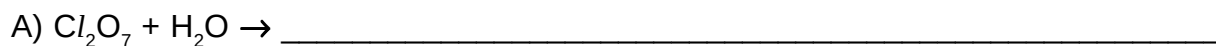
A) A(s) substância(s) que apresenta(m) ligação covalente e iônica é (são):

B) A(s) substância(s) que é(são) sólido(s) molecular(es) a 25 °C e 1 atm é(são):

C) Um exemplo de par isoeletrônico é:

D) A substância que é um sal derivado de um ácido forte é:

02. Dê o(s) nome(s) do(s) produto(s) das seguintes reações:



03. O esmalte dos dentes contém o mineral hidroxiapatita, um hidroxifosfato de cálcio. As bactérias ali residentes metabolizam o açúcar que, ao ser transformado em ácido láctico, cria um pH abaixo de 5 na superfície dos dentes. Isso facilita o ataque pelo ácido resultando na cárie dentária. A reação de dissolução desse mineral é:



A) Determine a soma dos coeficientes estequiométricos da reação balanceada.

B) Admitindo-se que são produzidos 10 mg de íons cálcio, determine a massa de hidroxiapatita perdida pelo dente.

Cursos que Indicamos

Conheça os cursos e dê o próximo passo na sua preparação.

Clique na imagem ou no botão para acessar.



Código Matemática 2.0

Conhecer o curso



Curso Preparatório ENEM

Conhecer o curso



Curso Preparatório Redação ENEM

Conhecer o curso

