ESCOLA ESTADUAL AFFONSO CHARLIER

AVALIAÇÃO DE QUÍMICA II – LISTA PRÉ-PROVA - TRIMESTRE I – 20 PONTOS
REAÇÕES QUÍMICAS E CÁLCULOS ESTEQUIOMÉTRICOS

Nomes:_____ Turma:____ Data:_____
Profª. Denise W. Merazzi

1. Faça o balanceamento das equações a seguir utilizando o método da tentativa e preveja se a reação ocorre ou não:

a) __F_2 + __ $AlCl_3$ → __ AlF_3 + __ Cl_2
b) __Cl_2 + __ Na_2S → __ NaCl + __ S
c) __Au + __ H_3PO_4 → __ Au_3PO_4 + __ H_2
d) __Mg + __ HCl → __ $MgCl_2$ + __ H_2

2. Observe a reação abaixo: $CaCO_3 + H_2SO_4 \rightarrow H_2O + CO_2 + CaSO_4$
   Essa reação demonstra a transformação que ocorre quando o mármores das estátuas reage com o ácido sulfúrico presente na chuva ácida. Que tipo de reação é essa? _____

3. Adicionando-se 10mL de $HCl_{(aq)}$ em quatro frascos contendo:
   Tubo A: Zn TuboB: Mg Tubo C: Cu Tubo D: Ag
Podemos dizer que a reação ocorre no(s) tubo(s): _____

4. Calcule a massa molar dos seguintes compostos:

a) NaOH
b) $FeCl_3$
c) C) H_2SO_4
d) D) TiO_2

5. Uma pessoa usou 34,g de sacarose ($C_{12}H_{22}O_{11}$) para adoçar seu café. Defina:

a) Qual a massa molar da sacarose?
b) Qual o número de átomos?
c) Qual o número de mols?

6. Quantas vezes a molécula de Sódio é maior que a molécula de Hidrogênio?_____
7. Uma mistura de sólidos apresenta 20g de cobre, 10g de ferro e 55g de alumínio. Determine:

A) O número de átomos de cobre _____
B) O número de mols de ferro _____
C) O número de átomos e de mols de alumínio _____

8. Uma amostra de um composto formado por apenas dois elementos químicos revelou a presença de 12g de carbono e 4g de hidrogênio. Descubra a fórmula mínima dessa substância. _____

FILA DE REATIVIDADE DE METAIS

Li≥K≥Ca≥Na≥Mg≥Al≥Zn≥Cr≥Fe≥Ni≥Sn≥Pb≥H≥Cu≥Hg≥Ag≥Pt≥Au

FILA DE REATIVIDADE DE AMETAIS

F≥O≥Cl≥Br≥I≥S

Bom trabalho!!! ☺☺☺☺☺