**2ª Lista de Exercícios**

1) Determine a massa em gramas ou o número de mol de átomos existentes em:

a) 560g de Fe (massa molar = 56g/mol).

b) 0,50 mol de Hg (massa molar = 200g/mol)

c) 100g de Ne (massa molar = 20g/mol)

2) A combustão completa do metano pode ser representada pela equação:

CH4 + 2 O2 CO2 + 2 H2O

Calcule o número de mol de CO2 e H2O

3) Qual é a massa em gramas de NaCl que deve ser pesada para preparar uma solução 5 molar em um litro de solução?

Dados:

Massa Atômica do Na =23

Massa Atômica do Cl = 35

4) Partindo da solução acima preparada, qual é o volume de solução de NaCl 5 molar deve ser medido para preparar uma solução de NaCl 0,1 molar em 800ml?

5) Quanto de água deve ser acrescentado à 100 ml de álcool 96%(v) a fim de transformá-lo 46%(v).

6) Calcule a concentração (g/L) de um detergente proveniente da mistura de 300 ml de detergente 30 g/L com 200 ml de detergente 50 g/L.

7) Responda as questões abaixo:

a) O número de mol de ácido sulfúrico em 980 g desse composto?

Dados = H2SO4 = 98u

b) O número de mol da glicose em 360 g desse carboidrato?

Dados = C6H12O6 = 180u

c) O número de átomos de oxigênio em 3,42 g de sacarose ( C12H22O11)?

Dados = C= 12; H= 1; O= 16