

CENTRO EDUCACIONAL JOSÉ DE ANCHIETA – CEJAN

Aluno(a): _____ Série: Segundo ano

Prof.: Ignez Lecker Coelho _____ Valor: _____

Data: Semana 01 _____ Nota: _____

Atividade de Concentração Comum e Molaridade

Queridos alunos

O momento é de união, solidariedade e amor.

Anotem suas dúvidas, em breve estaremos juntos novamente!

01. Uma solução foi preparada adicionando-se 40 g de NaOH em água suficiente para produzir 400 mL de solução. Calcule a concentração da solução em g/mL e g/L.

02. Ao chorar convulsivamente, uma pessoa eliminou 5 mL de lágrima. Considerando que essa solução apresenta concentração de sais igual a 6 g/L, determine a massa de sais eliminados na crise de choro.

03. (PUCCAMP) – Evapora-se totalmente o solvente de 250 mL de uma solução aquosa de $MgCl_2$ de concentração 8,0 g/L. Quantos gramas de soluto são obtidos?

a) 8,0. b) 6,0. c) 4,0. d) 2,0. e) 1,0

04. Calcule a concentração em mol/L ou molaridade de uma solução que foi preparada dissolvendo-se 18 gramas de glicose em água suficiente para produzir 1 litro da solução. (Dado: massa molar da glicose = 180 g/mol).

05. Um frasco abaixo contém uma solução aquosa 0,1 M de ácido sulfúrico (H_2SO_4), utilizada em laboratório, e responda às questões a seguir, sabendo que o volume da solução contida no frasco é 2,0 L.

I — Qual o número de mol do soluto presente nessa solução?

II — Determine a massa de soluto presente nessa solução.

III — Qual é o volume dessa solução que contém 0,01 mol de H_2SO_4 ?

IV — Calcule a massa de soluto presente em 500 mL dessa solução.

(Dado: massa molar do H_2SO_4 = 98 g/mol).

06. (UFV-MG) – Em 100 mL de um soro sanguíneo humano, há 0,585 g de cloreto de sódio (NaCl). A concentração em quantidade de matéria deste sal no sangue é, em mol/L:

(Dado: NaCl = 58,5 g/mol).

a) 0,5. b) 0,4. c) 0,3. d) 0,2. e) 0,1.

07. (UFCE) – Qual é a molaridade de uma solução aquosa de etanol (C_2H_6O) de concentração igual a 4,6 g/L?

(Dado: massa molar do etanol = 46 g/mol).

a) 4,6. b) 1,0. c) 0,50. d) 0,20. e) 0,10