2° ano - Química

Atividade: Diluição e mistura de soluções

* O aluno deverá realizar a **atividade abaixo** *e* **realizar uma pesquisa sobre: Soluções.**
* Os dois trabalhos deverão ser enviados para o e-mail: professoranataliasfreitas@gmail.com no dia: 12/9.
1. Qual deve ser o volume de água adicionado a 50 cm3 de solução de hidróxido de sódio (NaOH), cuja concentração é igual a 60 g/L, para que seja obtida uma solução a 5,0 g/L?

**cm3 = mL**

1. 0,6 L
2. 600 cm3
3. 0,55 L
4. 500 cm3
5. 600 L
6. Na diluição de uma solução, podemos afirmar que:
7. A massa do solvente permanece constante.
8. A massa do soluto permanece constante.
9. O volume da solução permanece constante.
10. A molalidade da solução permanece constante.
11. A molaridade da solução permanece constante.

3. Um analista em laboratório precisa preparar um 500,0 ml de solução aquosa de ácido clorídrico (HCl) na concentração de 0,120 mol/L a partir do reagente de ácido clorídrico concentrado, que possui concentração de 12 mol/L. O volume de ácido concentrado que deve ser utilizado para o preparo da solução desejada é:

a) 50,0 mL
b) 5,0 mL
c) 12,0 mL
d) 0,120 mL
e) 5,0 mL

4.O soro fisiológico é uma solução aquosa 0, 9% em massa de NaCl. um laboratorista preparou uma solução contendo 3,6g de NaCl em 20mL de água qual o volume aproximado de água será necessário adicionar para a concentração corresponde a do soro fisiológico?
a) 20 ml
b) 180 ml
c) 380 ml
d) 400 ml
e) 1000 ml

5. Deseja-se obter 550 mL de uma solução 0,1 mol/L, a partir de duas outras soluções de concentrações 0,25 mol/L e 0,75 mol/L. Quais são os respectivos volumes necessários dessas soluções, para que se obtenha o resultado desejado?