

Lista zero – Concentração de soluções

1) Determine a concentração para as soluções abaixo.

(Consulte a tabela periódica).

- a) 39g de HF em 200mL de solução (g/L)
 - b) 2 mols de BF_3 em 5L de solução (mol/L)
 - c) 20 g de CO_2 em 200g de solução (título m/m)
 - d) 3mols de H_2S em 300mL de solução (g/L)
 - e) 2g de NH_3 em 2500g de solução (ppm)
 - f) 50g de $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ em 300ml de solução (título v/v)
- Dado: densidade do $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} = 0,8\text{g/ml}$

2) Responda aos itens a seguir.

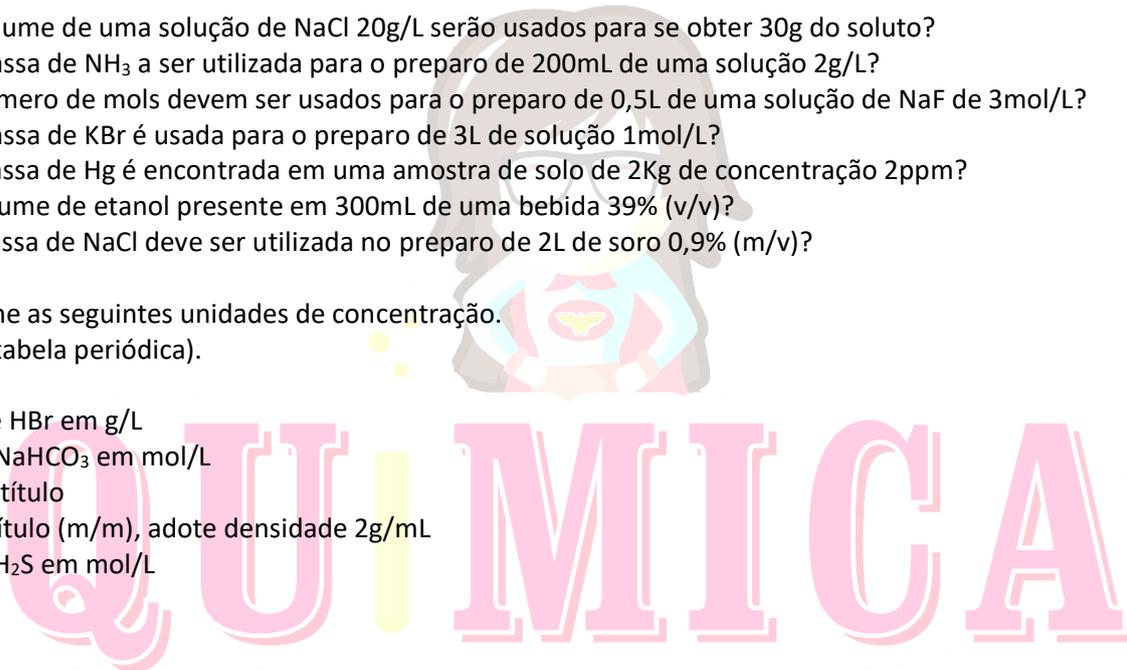
(Consulte a tabela periódica).

- a) Qual o volume de uma solução de NaCl 20g/L serão usados para se obter 30g do soluto?
- b) Qual a massa de NH_3 a ser utilizada para o preparo de 200mL de uma solução 2g/L?
- c) Qual o número de mols devem ser usados para o preparo de 0,5L de uma solução de NaF de 3mol/L?
- d) Qual a massa de KBr é usada para o preparo de 3L de solução 1mol/L?
- e) Qual a massa de Hg é encontrada em uma amostra de solo de 2Kg de concentração 2ppm?
- f) Qual o volume de etanol presente em 300mL de uma bebida 39% (v/v)?
- g) Qual a massa de NaCl deve ser utilizada no preparo de 2L de soro 0,9% (m/v)?

3) Transforme as seguintes unidades de concentração.

(Consulte a tabela periódica).

- a) 2mol/L de HBr em g/L
- b) 48g/L de NaHCO_3 em mol/L
- c) 2ppm em título
- d) 3g/L em título (m/m), adote densidade 2g/mL
- e) 56g/L de H_2S em mol/L



QUÍMICA