

EXERCÍCIOS: Concentração em mol.L<sup>-1</sup>

- No preparo de uma solução alvejante de tinturaria, 521,5g de NaClO ( hipoclorito de sódio ) são dissolvidos em água suficiente para 10,0 L de solução. Qual a concentração, em mol/L, da solução obtida? ( 0,70 mol/L )
- Qual a molaridade de uma solução que contém 160 g de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ( ácido sulfúrico ) em 620 cm<sup>3</sup> de solução? (2,6 M)
- Qual a molaridade de uma solução aquosa de ácido sulfúrico que apresenta 196g de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> em 2,0 litros de solução?
- Para uma aula prática de Química, um analista precisa preparar 2 litros de solução 0,5 mol/L de AgNO<sub>3</sub> (nitrato de prata). Qual a massa do sal que será utilizada ( 170 g)
- Qual o volume, em litros, de uma solução 0,30 molar de sulfato de alumínio que contém 3,0 mols de cátion alumínio? ( 5 L)
- Quantos gramas de CuSO<sub>4</sub> . 5 H<sub>2</sub>O são necessários para preparar 1 litro de solução 0,2 molar de CuSO<sub>4</sub>?
- Uma solução aquosa de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, tem concentração igual a 980 g/L. Calcular:
  - a molaridade da solução;
  - o número de mols de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> em 200 ml de solução.
- Ao se prepararem 2 litros de uma solução de ácido sulfúrico, foram gastos 19,6 g do referido ácido. Calcule:
  - A molaridade da solução;
  - A molaridade obtida pela evaporação dessa solução até que o volume final seja 800 mL.
- Qual a concentração molar de íons SO<sub>4</sub><sup>-2</sup> em uma solução 0,5 mol/L de Fe<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>?
- A tabela abaixo indica a concentração, em mg/L de alguns íons na água do mar:

Íon	Mg <sup>+2</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>-2</sup>	Na <sup>+1</sup>	Cl <sup>-1</sup>
Concentração	1350	2700	10500	19000

Dentre os íons da tabela qual apresenta maior molaridade e qual apresenta menor molaridade, respectivamente?