

Verificação de aprendizagem - Bloco 2 - Aula 3

Concentração das soluções

- 1) Como se prepara uma solução em laboratório?
- 2) Qual é a ideia geral por trás da concentração de soluções?
- 3) Com relação aos índices apresentados em aula diferencie m, m1 e m2.
- 4) Quais foram os tipos de concentração apresentados em aula? Qual a diferença entre eles?
- 5) Suponha que 4 gramas de soluto foi dissolvido em um volume suficiente para formar 500ml de solução. Indique qual é a concentração em gramas por litro?
- 6) Dissolvemos 400 gramas de soluto em 800 gramas de solvente qual é o título e o título percentual dessa solução?
- 7) 3 mol de NaOH (Hidróxido de sódio) foram dissolvidos em 9 litros de água qual a concentração em mol por litro?

95

Am

Amerício

igo