

Aula N°	Tema	Capítulo	Sub-tema	Conteúdos
7 (aula de 45 min)	Terra em Transformação	Os materiais	Soluções, suspensões e colóides	Noção de soluto, solvente e solução. Concentração de um soluto numa solução.

Revisão dos conceitos

Soluto - substância que se dissolve no solvente

Solvente – substância que dissolve o soluto

Solução – soluto + solvente

Concentração de uma solução

- Diferença entre solução concentrada e solução diluída:

Solução concentrada \neq Solução diluída

Solução concentrada é aquela que tem uma grande quantidade de soluto.

Solução diluída é o contrário da concentrada sendo então uma pequena quantidade de soluto.

Definição: A concentração de uma solução é dada pela quantidade de soluto por volume de solução.

$$C = \frac{m}{V}$$

Sendo:

C- Concentração da solução [g/L]

m- quantidade de soluto [g]

V- volume da solução [L]

Aplicação do conceito de concentração

Exercícios a serem resolvidos pelos alunos com a ajuda do professor.

Exercícios:

1. Calcular a concentração de uma solução que se preparou, dissolvendo 20 g de açúcar em 1L de água.

2. Foram preparadas 3 soluções, A, B e C, como a seguir se indica. Qual delas é a mais concentrada? E qual a mais diluída?

Solução A:

2L de água + 20g de Cloreto de Sódio

Solução B:

5L de água + 500g de Cloreto de Sódio

Solução C:

0,5L de água + 50g de Cloreto de Sódio