

Aula N°	Tema	Capítulo	Sub-tema	Conteúdos
8 (aula de 45 min)	Terra em Transformação	Os materiais	Soluções, suspensões e colóides	Concentração de um soluto numa solução. Preparação de uma solução num laboratório.

Revisões sobre concentrações de soluções

Breve revisão sobre o conceito de concentração.

Preparação de uma solução num laboratório

Resolução de exercícios de como preparar uma solução num laboratório e sobre concentração.

Exercícios:

1. Qual a quantidade de açúcar que se deve adicionar a 2L de água para preparar uma solução de concentração igual a 10 g/L.
2. Qual a quantidade de álcool que eu devo adicionar a 2 mg de iodo para preparar uma solução de concentração igual a 5g/L.
3. Prepararam-se 2 soluções A e B. A solução A é constituída por 250 cm³ de água e 25 g de Cloreto de Sódio. A solução B preparou-se dissolvendo 50 g de Cloreto de Sódio em 500 cm³ de água. Qual delas é a mais concentrada.
4. Adicionaram-se 4 g de iodo a 500 cm³ de álcool. Qual a concentração da solução.
5. Adicionaram-se 2 g de Cloreto de Sódio a 50 dm³ de água. Qual a concentração da solução.