

UME PEDRO II

COMPONENTE CURRICULAR: Ciências - 9º ANO

UNIDADE TEMÁTICA: Matéria e Energia

OBJETOS DE CONHECIMENTO: Estrutura da matéria

HABILIDADE: EF09CI03

PROFESSORES: Simone Araujo e José Simões

Enviar para o meu email: simoneatividadederemota@gmail.com



De que as coisas são feitas?

Imagine que você tenha um copo com água e retire uma gota dele. Dessa gota você retira uma fração menor ainda ficando com uma gotícula microscópica. Agora imagine que você possa continuar esse processo até o limite, obtendo a cada passo uma quantidade de água menor. Até que ponto é possível continuar dividindo a água? Em outras palavras, qual é a menor parte que forma a água?

Esse questionamento não é novo. Há milênios as pessoas manifestam curiosidade sobre como os corpos, não somente a água, são formados. Qual a menor parte de uma barra de ouro? E dos gases que formam o ar? Muitos pensadores e posteriormente cientistas se dedicaram a buscar respostas para essas questões.

Na Grécia antiga, o filósofo Leucipe de Moletom (460ac a 420ac) propôs que toda matéria fosse constituída de partículas fundamentais indivisíveis. Essa ideia ganhou diversos adeptos e as partículas logo receberam o nome de Átomo, em grego significa indivisível. Esse raciocínio se manteve até o século XVIII onde vários cientistas propuseram diversos modelos atômicos que estudaremos mais adiante.

Atividade:

- 1 - Como surgiram as primeiras ideias com relação ao Átomo?
- 2 - Pesquise o que significa Átomo.
- 3 - Pesquise o que é Matéria.