



PREFEITURA DE SANTOS
Secretaria de Educação



ROTEIRO DE ESTUDOS

UME: Monte Cabrão

ANO: 9º ano

COMPONENTE CURRICULAR: Ciências da Natureza

PROFESSORA: Lizandra Ferreira

PERÍODO: 20/07/2020 a 31/07/2020

UNIDADE TEMÁTICA:

Matéria e energia

OBJETOS DE CONHECIMENTO:

- Tabela periódica

ATIVIDADE 1:

Assista ao link abaixo referente a uma videoaula sobre "tabela periódica" e elabore um resumo em seu caderno sobre os aspectos mais importantes:

Link: <https://youtu.be/X9FLNt3bJ1k>

- Agora, responda as seguintes questões:

1-0 que são "períodos"?

2-0 que as "colunas" da tabela periódica representam?

ATIVIDADE 2:

Leia com atenção o texto abaixo:

Tabela periódica

Em Química, os critérios utilizados para a organização dos elementos químicos foram estabelecidos ao longo do tempo. No ano de 1869, Dimitri Mendeleev iniciou os estudos a respeito da organização da tabela periódica através de um livro sobre os cerca de 60 elementos conhecidos na época, cujas propriedades ele havia anotado em fichas separadas. Ao trabalhar com esses dados ele percebeu que organizando os elementos em função da massa de seus átomos, determinadas propriedades se repetiam diversas vezes, e com uma mesma proporção, portanto era uma variável periódica. Lembrando que periódico é tudo o que se repete em intervalos de tempo bem definidos, como é o caso das [estações do ano](#) e das fases da Lua, por exemplo.

Ela foi criada com o intuito de organizar as informações já constatadas a fim de facilitar o acesso aos dados. Quando foi proposta muitos elementos ainda não haviam sido descobertos, muito embora seu princípio seja seguido até hoje com 118 elementos. Alguns outros modelos de tabela vêm sendo propostos, como por exemplo a que apresenta forma de espiral proposta por Philip Stewart com base na natureza cíclica dos elementos químicos, porém a mais utilizada ainda é a de Mendeleev.

Dimitri Ivanovich Mendeleev nasceu na Sibéria e era professor da Universidade de São Petersburgo quando descobriu a [lei periódica](#). O elemento de número atômico 101 da tabela periódica tem o nome em homenagem a ele, o [Mendelévio](#).

A tabela tem os elementos químicos dispostos em ordem crescente de número atômico e são divididos em grupos (ou famílias) devido a

características que são comuns entre eles. Cada elemento químico é representado por um símbolo, por exemplo a [prata](#) é representada por Ag devido a seu nome no latim *argentum*. Cada elemento possui ao lado de seu símbolo o número atômico e o número de massa.

Fonte: Infoescola

Agora, responda em seu caderno:

1-Qual a intenção em se criar uma tabela periódica”?

2-Quais as duas informações representadas ao lado de cada símbolo (elemento químico)?