

UME: Edméa Ladevig.

Ano: 9ºA e B. Componente Curricular: Ciências.

Professora: Barbara Carolina.

Período de 17/03/2021 a 31/03/2021.

Aluno:

Olá, turma!

Copiem os textos e mantenham o caderno de Ciências em dia! Nesse período (até 31 de março) não tem atividade nova de Ciências. Aproveitem para estudar e fazer/enviar a cruzadinha (complete) e a pesquisa sobre massa (postagens anteriores).

Essa lição está disponível no google sala de aula que é o nosso canal de comunicação oficial das aulas remotas.

ELEMENTO QUÍMICO

Os diferentes tipos de átomos combinados entre si vão dar origem a todo tipo de matéria existente no universo.

Átomos do mesmo tipo são aqueles que possuem o mesmo número de prótons e compõem um determinado **elemento químico**.

Elemento químico é um conjunto de átomos com o mesmo número de prótons.

O número de prótons identifica o tipo de átomo e é denominado **número atômico**, simbolizado por **Z**.

Número atômico é o número de prótons que um átomo possui.

Pelo fato de a massa de um átomo ser quase exclusivamente determinada pela soma de seus prótons e nêutrons, denominou-se essa soma de **número de massa**, que é representado por **A**.

Número de massa é o total de partículas (prótons + nêutrons) que estão no núcleo do átomo.

SÍMBOLO DOS ELEMENTOS QUÍMICOS

Cada elemento químico é representado por um **símbolo**.

Foi o químico sueco Jons Jakob Berzelius (1779 - 1848) quem propôs, em 1811, o sistema de símbolos químicos.

A princípio o símbolo do elemento deve ser a inicial do seu nome, em letra de imprensa maiúscula.

Exemplos: hidrogênio.....**H**

nitrogênio.....**N**

oxigênio.....**O**

iodo.....**I**

carbono.....**C**

flúor.....**F**

No caso de elementos químicos com nome começando pela mesma letra é acrescentada uma outra, escrita em letra de imprensa minúscula.

Exemplos: cobalto.....**Co**

crômio.....**Cr**

cálcio.....**Ca**

césio.....**Cs**

Alguns elementos químicos têm o seu símbolo derivado do nome em latim.

Exemplos: sódio (*natrium*).....**Na**

enxofre (*súlfur*).....**S**

prata (*argentum*).....**Ag**

cobre (*cuprum*).....**Cu**

chumbo (*plumbum*).....**Pb**

potássio (*kalium*).....**K**

fósforo (*phosphoros*).....**P**

ouro (*aurum*).....**Au**

estanho (*stannum*).....**Sn**

mercúrio (*hydrargyrium*).....**Hg**

ELEMENTOS COMUNS

No universo, o hidrogênio (**H**) e o hélio (**He**) são, de longe, os elementos químicos mais comuns. São os principais elementos das estrelas.

Na crosta terrestre, há mais oxigênio (**O**) do que qualquer outro elemento, seguido do silício (**Si**). Juntos, são quase $\frac{3}{4}$ da crosta.

Carbono (**C**), hidrogênio (**H**), oxigênio (**O**) e nitrogênio (**N**) são os elementos mais comuns nos seres vivos.

Não é para me mostrarem a lição copiada no caderno, confio em vocês!!

Estudem com responsabilidade e bom trabalho!