

ROTEIRO DE ESTUDO/ATIVIDADES

UME: IRMÃO JOSÉ GENÉSIO

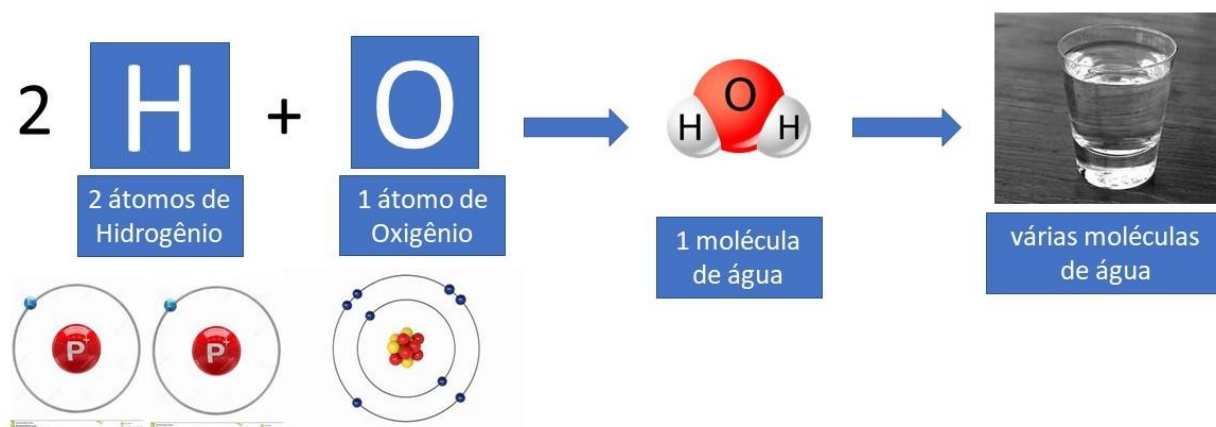
ANO: 9º COMPONENTE CURRICULAR: CIÊNCIAS

PROFESSOR(ES): DANIELE CARVALHO

PERÍODO DE 20/07/2020 a 31/07/2020

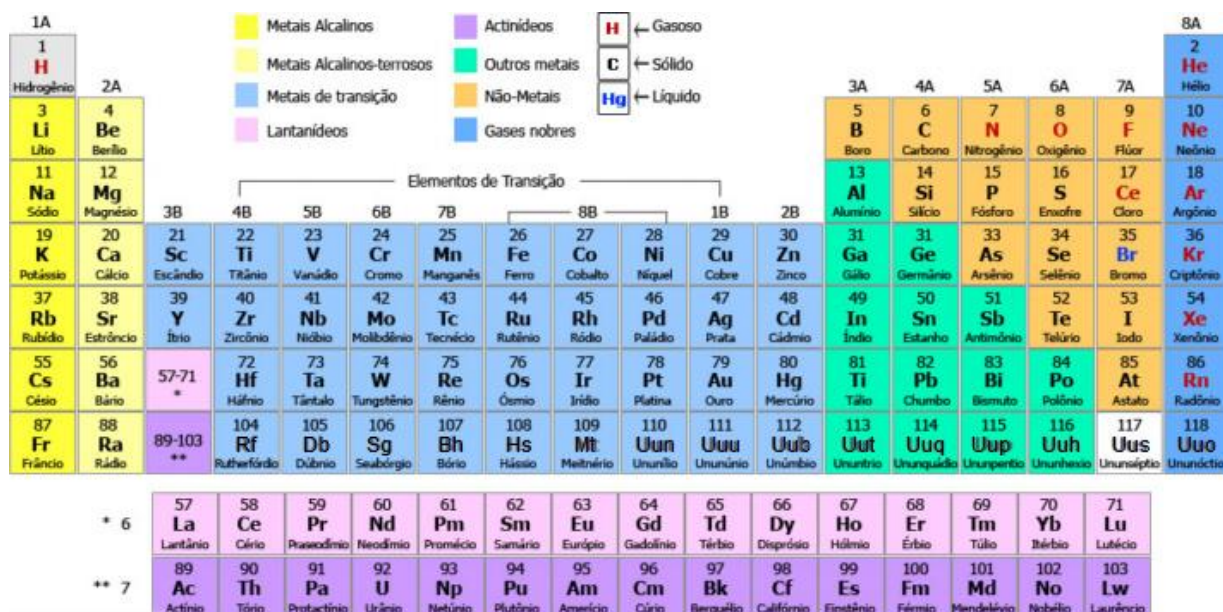
Os Elementos Químicos

Todas as transformações que ocorrem na matéria, ocorrem por causa da interação entre as substâncias que as formam. Então tudo que comemos, bebemos, os remédios que tomamos, agem em nosso corpo pela interação dos átomos que os formam. Quando átomos de elementos diferentes se juntam, estes formam moléculas e quando as moléculas se juntam formam as substâncias. Veja o exemplo abaixo:



As substâncias puras podem ser divididas em: **simples** quando formadas pelo mesmo átomos como por exemplo o gás oxigênio que respiramos é formado por 2 átomos do elemento oxigênio (O₂) ou **compostas**, quando formada por átomos de elementos químicos diferentes como por exemplo a água formada por 2 átomos de hidrogênio e 1 de oxigênio (H₂O).

Todos os átomos conhecidos estão apresentados na tabela periódica, seguindo suas características.



(Disponível em: <https://quimifisicando.files.wordpress.com/2012/04/perio2.png?w=723>)

Cada elemento tem seu símbolo (letra ou letras que o representam) e o número atômico que determina sua localização na tabela. Por exemplo: o hidrogênio tem número atômico 1 e seu símbolo é a letra H.

1	número atômico
H	símbolo químico
Hidrogênio	nome
1,008	peso atômico

<https://www.guiaestudo.com.br/tabela-periodica/>

Responda

1. Com a ajuda da tabela, identifique o número atômico e o símbolo químico dos elementos abaixo:

A. Hidrogênio	B. Carbono
C. Oxigênio	D. Alumínio
E. Potássio	F. Sódio
G. Cálcio	H. Nitrogênio
I. Ouro	J. Flúor
K. Chumbo	L. Ferro