CIÊNCIAS DA NATUREZA

Tema: Estrutura da Matéria

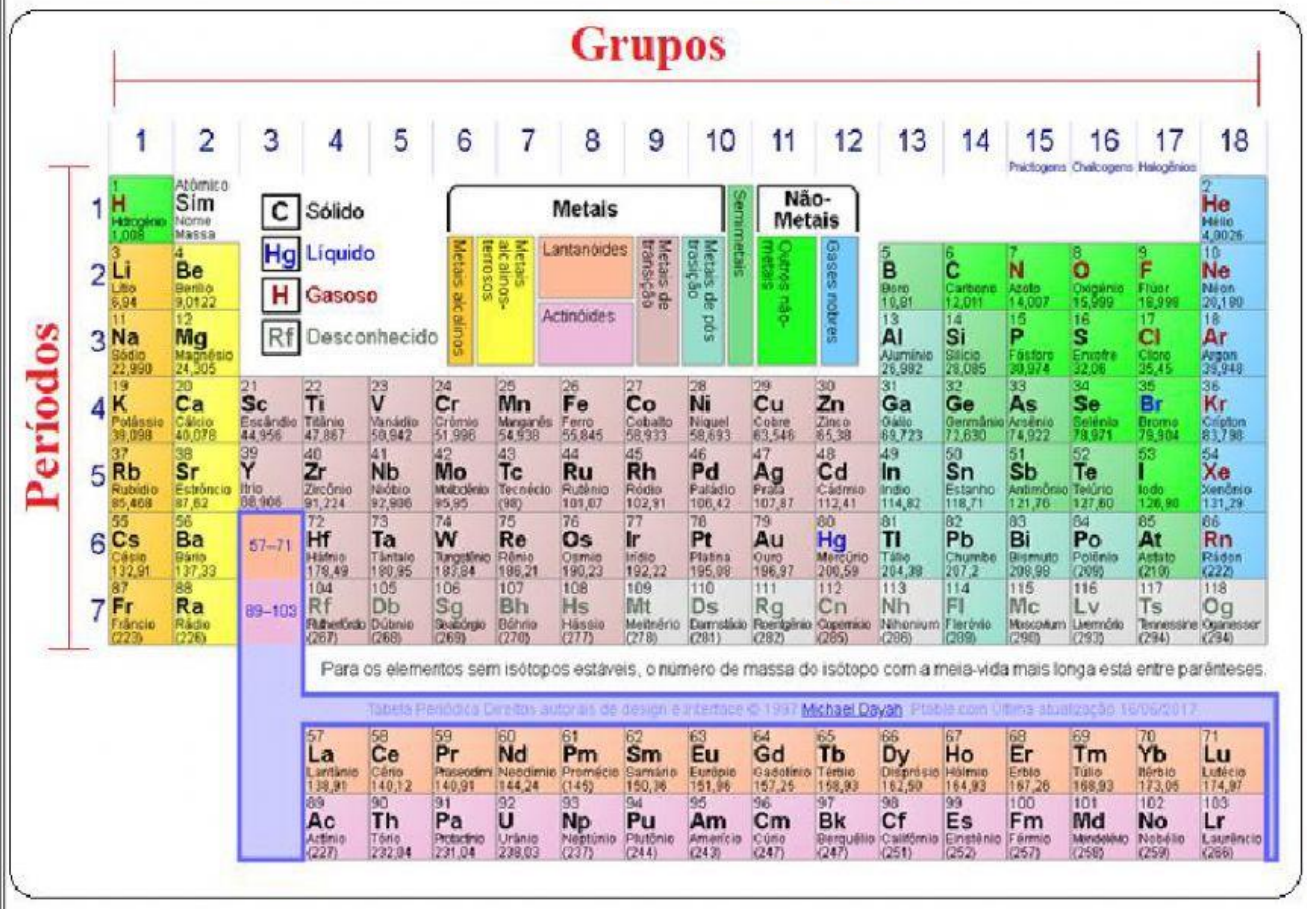
PROFESSOR(A):

ALUNO (A):

ESCOLA:

C.E.I.P.P.I.

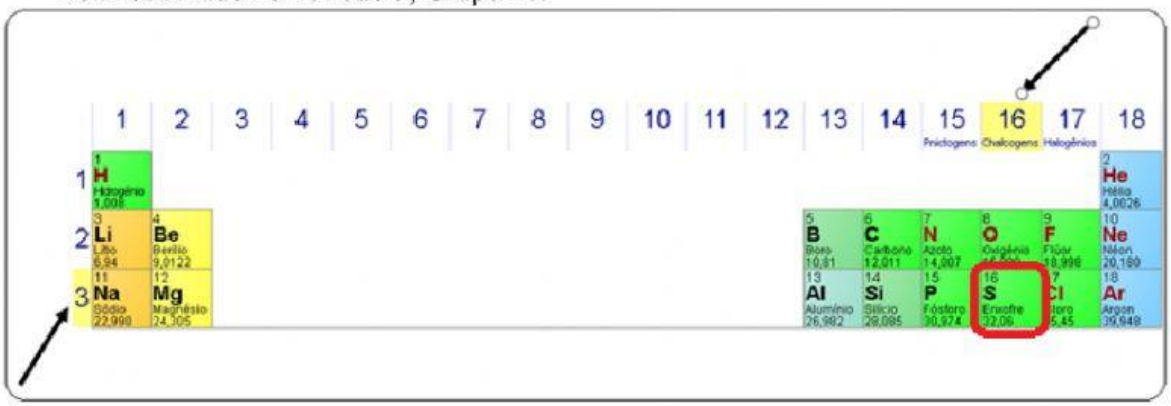
A Tabela Periódica



Disponível em: <https://www.ptable.com>. Acesso em 14 abr 2021.

Exemplo 1: Elemento químico: **Enxofre (S)**

Está localizado no Período 3, Grupo 16.



LIVEWORKSHEETS

ATIVIDADES

01. A tabela periódica agrupa todos os elementos químicos conhecidos e suas propriedades. Qual o período na tabela periódica que se encontram a maior quantidade de elementos químicos essenciais para a vida na terra?

02. Analisando a tabela periódica, os elementos do Período 3, Grupo 13 e Período 6, Grupo 11 são indicados, respectivamente, por:

a) ( ) Sc e Cu. **b) ( ) O e N.** **c) ( ) Au e Al.** **d) ( ) Cs e Hg.**

03. Analise as afirmativas a seguir relacionadas à tabela periódica.

I – A tabela periódica atual está organizada em ordem crescente de configuração eletrônica.
II – O elemento Ferro (Fe) está presente no 4° período. Apresenta átomos com apenas 4 níveis e sua camada de valência é a quarta.
III – Conhecendo o período que um determinado elemento ocupa na tabela periódica, é possível identificar o número de níveis e a camada de valência do átomo.
IV – A Tabela Periódica foi proposta por Mendeleiev, em 1913, sendo organizada com base em uma ordem crescente de número atômico dos elementos químicos.

Assinale a alternativa que indica as afirmações coerentes com o tema.

a) ( ) II e III. **b) ( ) II e IV.** **c) ( ) I, II e III.** **d) ( ) II, III e IV.**

04. A finalidade básica de se criar uma tabela era facilitar a classificação, a organização e o agrupamento dos elementos químicos conforme suas propriedades. Quais características os elementos presentes em um mesmo grupo têm em comum:

a) ( ) Propriedades químicas e raio atômico.
b) ( ) Quantidade de camadas e raio atômico.
c) ( ) Relação em massa e distribuição eletrônica.
d) ( ) Distribuição eletrônica e quantidade de camadas.

05. Relacione os termos utilizados na tabela periódica.

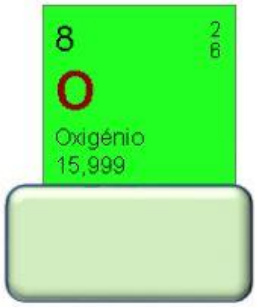
(a) Família **(b) Período** **(c) Lantanídeos** **(d) Actinídeos**

(_ _) É uma série que possui elementos cujos números atômicos vão de 57 a 71, apresentando sempre seis níveis eletrônicos.
(_ _) São as linhas horizontais numeradas, que possuem elementos que apresentam o mesmo número de camadas eletrônicas.
(_ _) Correspondem as sequências verticais da tabela periódica, agrupados de acordo com semelhanças em suas propriedades químicas.
(_ _) Formam uma série na tabela periódica com números atômicos que variam do 89 ao 103, chamados elementos de transição interna e todos os isótopos destes compostos são radioativos.

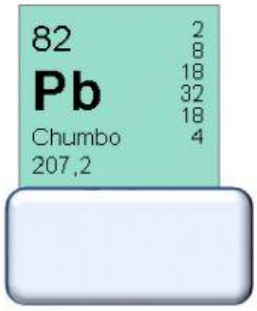
LIVEWORKSHEETS

06. **Determine as coordenadas de período e grupo dos seguintes elementos químicos:**

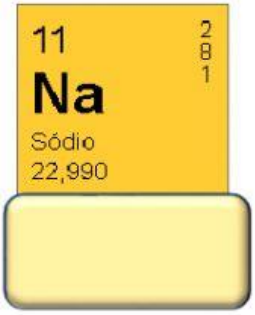
a)



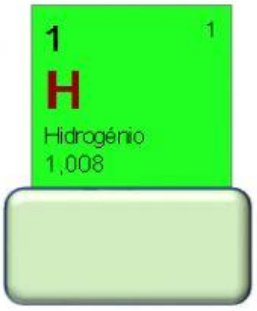
b)



c)



d)



07) Observe a Tabela Periódica e siga os passos abaixo:

1º Clique no elemento do Período 4, do Grupo 12 e digite o nome o nome _____

2º Clique no elemento do Período 6, Grupo 14 e digite o nome _____

3º Digite um x no elemento so 7º Período e escreva o nome _____

@profedina13

LIVEWORKSHEETS