

Nome: _____ Professor: Monica Martins

Série: 1º Ano

Data: _____

ATIVIDADE DE QUÍMICA

Assunto: tabela periódica.



1) Arraste e solte os nomes corretos da tabela periódica abaixo:

Periodo
Grupo ou família

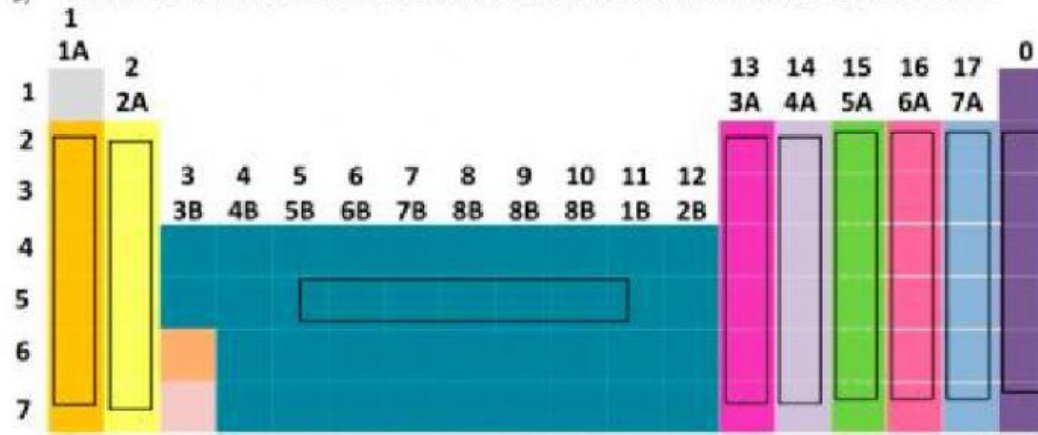
4) Ligue os nomes corretos abaixo:

- peso atômico *
- Nome *
- Número atômico *
- Símbolo *

03
Li
Lítio
6,54



3) Arraste e solte os nomes das famílias da tabela periódica abaixo:



ACTINÍDEOS	GASES NOBRES	FAMÍLIA DO CARBONO	FAMÍLIA DO NITROGÊNIO	METAIS ALCALINOS	HALOGENÍOS	FAMÍLIA DO BORO	METAIS ALCALINOS TERROSOS	CALCOGÊNIOS
METAIS DE TRANSIÇÃO								
LANTANÍDEOS								

4) Na tabela periódica os elementos estão dispostos em ordem crescente de:

- a) número de massa.
b) massa atômica.
c) número atômico.
d) raio atômico.
e) eletroafinidade.

- 5) (Cesgranrio-RJ) Faça a associação entre as colunas abaixo, que correspondem às famílias de elementos segundo a tabela periódica:

- | | | |
|-----------------------------|---|------------|
| 1. Gases nobres | • | * Grupo 1 |
| 2. Metais alcalinos | • | * Grupo 2 |
| 3. Metais alcalino-terrosos | • | * Grupo 16 |
| 4. Calcogênios | • | * Grupo 17 |
| 5. Halogênios | • | * Grupo 0 |

- 6) Observe a tabela abaixo, e responda as questões:

[illegible]

- Qual(is) desses elementos é (são) representativo(s)?
- Qual(is) deles é (são) de transição?
- Qual(is) deles é (são) de transição interna?
- Qual(is) deles pertence(m) a um mesmo grupo?
- Qual(is) deles pertence(m) a um mesmo período?

- 7) Dentre os elementos em questão, qual(is) é (são) classificado(s) como:

- a) alcalino(s)?
b) alcalino-terroso(s)?
c) calcogênio(s)?
d) halogênio(s)?
e) gás (gases) nobre(s)?