


ATIVIDADE DE CIÊNCIAS

Estudante: _____ Data: ___/___/___
Professor (a): _____ Turma: _____
Escola: _____ 

1. Os elementos químicos presentes na Tabela Periódica são organizados seguindo alguns critérios específicos. Quais são os principais critérios utilizados para essa organização?

2. O número atômico refere-se ao número de

- a) cátions.
- b) nêutrons.
- c) elétrons.
- d) prótons.

3. Leia com atenção a tirinha abaixo.



Disponível em <https://www.humorcomciencia.com/blog/bugio-o-quimico3/>

O potássio é representado por qual símbolo?

4. Escreva o nome correspondente de cada elemento químico representado pelos símbolos abaixo.

a) Mg

b) Cl

c) Na

d) Cu

e) Br

5. Leia o nome dos compostos abaixo e escreva quais elementos químicos participam de sua formação e o respectivo símbolo.

a) Hipoclorito de sódio;

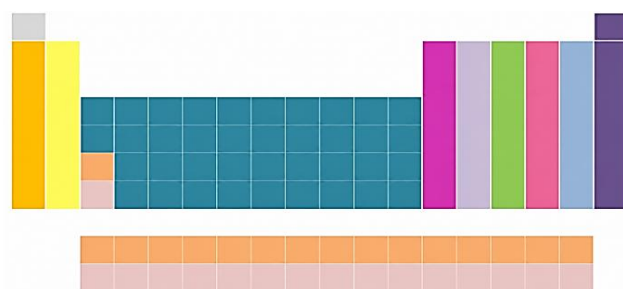
b) Cloreto de sódio;







c) Brometo de potássio;

d) Óxido de magnésio;

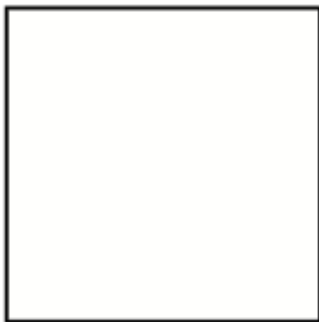
6. Observe a Tabela Periódica abaixo e identifique onde estão localizados os grupos (famílias) e os períodos.

7. Complete a legenda da Tabela Periódica abaixo, escrevendo a classificação correspondente a cada cor, de acordo com a posição dos elementos.



-  _____  _____
-  _____  _____
-  _____  _____
-  _____  _____
-  _____  _____
-  _____  _____

8. O alumínio possui número atômico 13, símbolo químico Al e massa atômica 26,98 u. No espaço abaixo, organize essas informações no modelo utilizado na Tabela Periódica.



9. Associe corretamente cada propriedade periódica da coluna I à definição correspondente da coluna II.

I. Propriedades

(A) Configuração eletrônica

(B) Raio atômico

(C) Eletronegatividade

(D) Energia de ionização

(E) Afinidade eletrônica

II. Definições

() Energia necessária para retirar um elétron de um átomo no estado gasoso.

() Tendência que um átomo possui de atrair elétrons em uma ligação química.

() Organização dos elétrons em camadas e subcamadas ao redor do núcleo.

() Distância entre o núcleo do átomo e a camada eletrônica mais externa.

() Energia liberada quando um átomo recebe um elétron.

10. Assinale **V** ou **F** para as sentenças sobre a tabela periódica abaixo.

() A Tabela Periódica organiza os elementos em ordem crescente de número atômico.

() O número atômico corresponde ao número de elétrons do átomo apenas quando ele está ionizado.

() A Tabela Periódica atual possui 118 elementos químicos conhecidos.

() Os períodos da Tabela Periódica são as colunas verticais.

() Elementos de um mesmo grupo possuem o mesmo número de elétrons na camada de valência.

() Os lantanídeos e actinídeos costumam ser representados separados para evitar que a tabela fique muito extensa.

() O 1º período da Tabela Periódica possui 8 elementos químicos.

() Os halogênios pertencem ao grupo 17 da Tabela Periódica.

() O oxigênio pertence à família dos gases nobres.