ATIVIDADE DE CIÊNCIAS

Estudante: _____ Data: ___/___/_____

Professor (a): _____ Turma: _____

Escola: _____

Tudo Sala de Aula

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;

_____

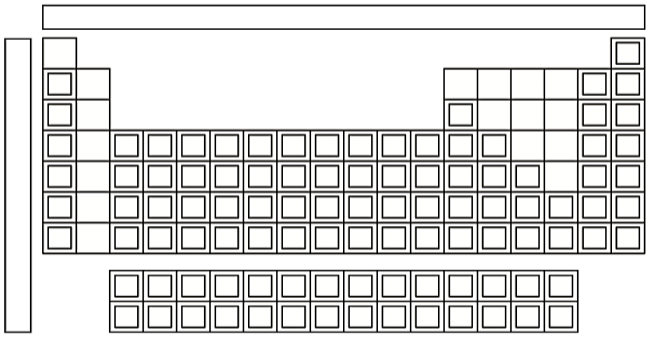
c) Brometo de potássio;

_____

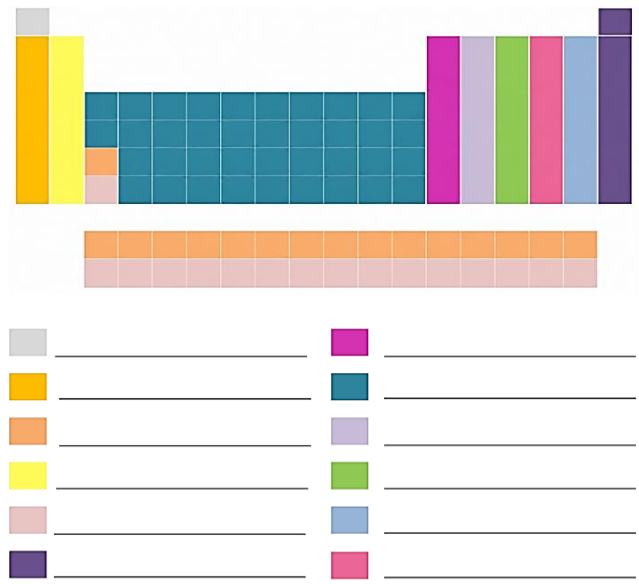
d) Óxido de magnésio;

_____

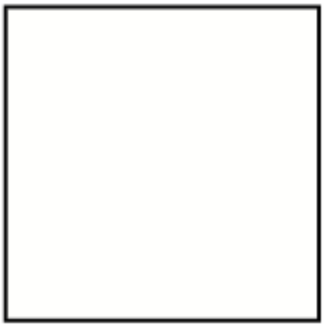
6. Observe a Tabela Periódica abaixo e identifique onde estão localizados os grupos (famílias) e os períodos.



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	**II. Definições**
(A) Configuração eletrônica	( ) Energia necessária para retirar um elétron de um átomo no estado gasoso.
(B) Raio atômico	( ) Tendência que um átomo possui de atrair elétrons em uma ligação química.
(C) Eletronegatividade	( ) Organização dos elétrons em camadas e subcamadas ao redor do núcleo.
(D) Energia de ionização	( ) Distância entre o núcleo do átomo e a camada eletrônica mais externa.
(E) Afinidade eletrônica	( ) 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.

Apoio pedagógico para este material

Tudo Sala de Aula

Para acessar o **gabarito**, o **planejamento** e as **demais orientações,** escaneie o QR Code **ou** clique no botão ao lado. Ao abrir, role a página para baixo.

CLIQUE AQUI

Mais opções de materiais e suportes gratuitos para professores:

Acesse nosso **site** e encontre milhares de atividades gratuitas para enriquecer suas aulas. ACESSE	Entre em grupos de **WhatsApp** e fique por dentro das novidades e lançamentos. ENTRE	Acesse o nosso **Instagram** e acompanhe conteúdos, dicas e novidades para professores. SIGA

© Tudo Sala de Aula – Todos os direitos reservados

Este material é protegido pela legislação de direitos autorais e destina-se exclusivamente ao uso pedagógico em sala de aula ou em casa. É permitida a utilização e impressão para fins educacionais, sendo proibida a reprodução, comercialização, distribuição, publicação em livros ou disponibilização deste material, integral ou parcialmente, em sites, redes sociais, plataformas ou outros meios, sem autorização prévia do Tudo Sala de Aula.