

# Atividade de Química

Professora: Monica Martins

Primeiro Ano do Ensino Médio

## Tabela Periódica dos Elementos

■ Metais alcalinos ■ Actinídeos  
■ Metais alcalino-terrosos ■ Outros metais  
■ Metais de transição ■ Não-metais  
■ Lantanídeos ■ Gases nobres  
■ Sólidos ■ Líquidos ■ Gases ■ Sintéticos

Massas atômicas em parênteses são apenas do-ídolo mas estiverem corretas.

Nota: Coordenadas de 102020 1-191017 100480-011 1894 1012 International Union of Pure and Applied Chemistry (IUPAC) Comissão de Química Pura e Aplicada. Os nomes dos elementos 113, 114 são de aplicação única-decimo número.

1 - Localize na Tabela Periódica o que se pede, utilize sempre o símbolo dos elementos:

- |                                   |  |
|-----------------------------------|--|
| a) Família 1 e 4º período: _____  | g) família 14 e 6º período: _____                      |
| b) família 17 e 2º período: _____ | h) família 16 e 5º período: _____                      |
| c) família 13 e 2º período: _____ | i) família 18 e 3º período: _____                      |
| d) Família 2 e 2º período: _____  | j) família 15 e 3º período: _____                      |
| e) Família 13 e 4º período: _____ | k) Um metal líquido: _____                             |
| f) família 7 e 4º período: _____  | l) Um não metal gasoso localizado na família 15: _____ |

NOME:

PROFESSOR:

SÉRIE & TURMA:

DATA:

2) Das alternativas abaixo, qual apresenta somente ametais?

- a) He, Os, O, B, H
- b) He, Ne, Ar, Kr, Xe
- c) B, Si, As, Sb, Te
- d) Na, Be, Mo, Rb, Ra
- e) C, N, P, Br, I, At



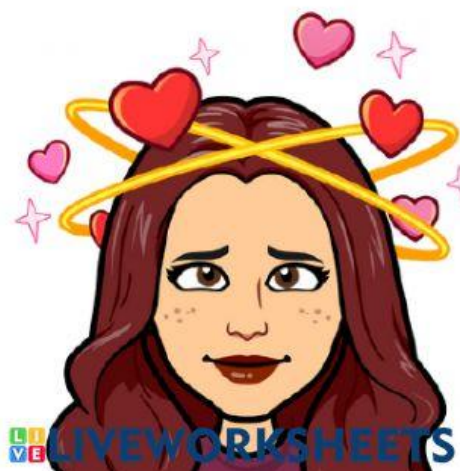
3) Na classificação periódica, os elementos Ba (grupo 2), Se (grupo 16) e Cl (grupo 17) são conhecidos, respectivamente, como:

- a) alcalino, halogênio e calcogênio
- b) alcalino terroso, halogênio e calcogênio
- c) alcalino terrosos, calcogênio e halogênio
- d) alcalino, halogênio e gás nobre
- e) alcalino terroso, calcogênio e gás nobre

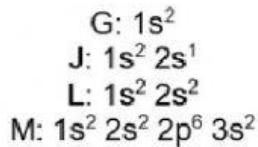
4) Relativamente aos elementos A, B, C e D da tabela a seguir, é correto afirmar que:

Elementos	Camada de valência
A	$4s^2 4p^2$
B	$4s^2 4p^5$
C	$1s^1$
D	$2s^2$

- a) A e B pertencem à mesma família da tabela periódica.
- b) C é metal alcalino terroso.
- c) A pertence à família dos calcogênios.
- d) B é mais eletronegativo que A, C e D.
- e) D tem número atômico igual a 2.



5) Dados os elementos químicos:



Apresentam propriedades químicas semelhantes:

- a) G e L, pois são gases nobres.
- b) G e M, pois têm dois elétrons no subnível mais energético.
- c) J e G, pois são metais alcalinos.
- d) L e M, pois são metais alcalino terrosos.

6) Identifique no caça palavras abaixo as palavras que estão em destaque.

O ã ç A R U G I F N O C A E S G A A T E E D  
H O E A N E N W S V E E L E D N E M Y S U S  
R L E I D T R O D S C O R A R I G M E E R O  
R U R E P V T A I A T B U E C L I E A N P N  
D E O O E T T M L N O U T F V U N E H Ú E I  
O A Y L C A O C A N Ê X R S S A T T E M A L  
Y C M I C S O Y S D E G E N R P S R N E E A  
N H C I E G D E O O N O O D W S N O O R S C  
A I T L Ê T S H ã L W B T R T U S H E O R L  
C T E N N A D Ç C N I R A S D N M N O A A A  
I Y I E G I I H H A L O G Ê N I O S I T N E  
I O A R I S E I P N M I O T E L H N E Ô M U  
S E N L N O A S R S W A T H U A I L Í M A F  
F D P A G C A N O L L O D O Í R E P T I U T  
T I R E R E P R E S E N T A T I V O A C H D  
S T U I H N H R A W O O R A S L O E A O M U

ALCALINOS  
CALCOGÊNIOS  
CAMADAS  
CONFIGURAÇÃO

FAMÍLIA  
GASES NOBRES  
HALOGÊNIOS  
HIDROGÊNIO

LINUS PAULING  
MENDELEEV  
MOSELEY  
NÚMERO ATÔMICO

PERÍODO  
REPRESENTATIVO  
TRANSIÇÃO EXTERNA

ABRAÇO?

