

Atividade de Química

Professora: Monica Martins

Primeiro Ano do Ensino Médio

Tabela Periódica dos Elementos

Massas atômicas em parênteses são aquelas do isótopo mais estável ou comum.

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

- Família 1 e 4º período: _____
- Família 17 e 2º período: _____
- Família 13 e 2º período: _____
- Família 2 e 2º período: _____
- Família 13 e 4º período: _____
- Família 7 e 4º período: _____
- família 14 e 6º período: _____
- família 16 e 5º período: _____
- família 18 e 3º período: _____
- família 15 e 3º período: _____
- Um metal líquido: _____
- 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:

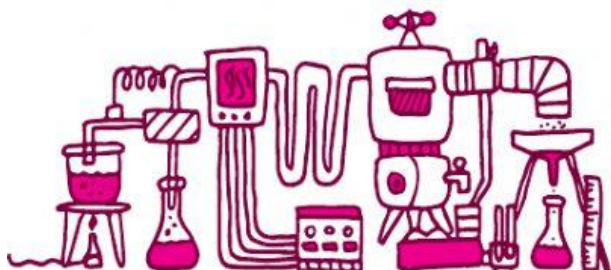
- a) alcalino, halogênio e calcogênio
- b) alcalino terroso, halogênio e calcogênio
- c) alcalino terrosos, calcogênio e halogênio
- d) alcalino, halogênio e gás nobre
- e) alcalino terroso, calcogênio e gás nobre

4)

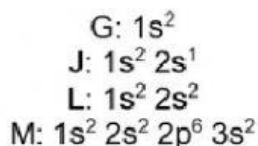
Relativamente aos elementos A, B, C e D da tabela a seguir, é correto afirmar que:

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 Ñ 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 Ñ 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

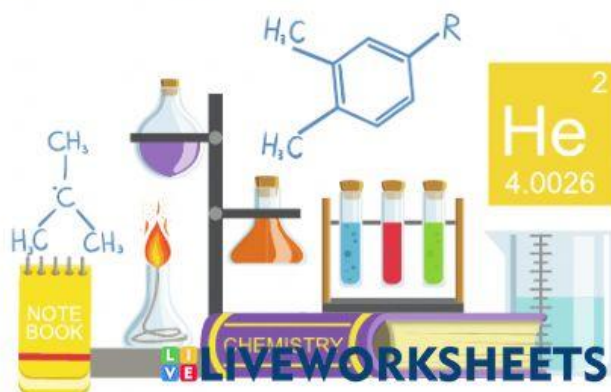
ALCALINOS
CALCOGÊNIOS
CAMADAS
CONFIGURAÇÃO

FAMÍLIA
GASES NOBRES
HALOGÊNIOS
HIDROGÊNIO

LINUS PAULING
MENDELEEV
MOSELEY
NÚMERO ATÔMICO

PERÍODO
REPRESENTATIVO
TRANSIÇÃO EXTERNA

ABRAÇO?



LIVEWORKSHEETS