

Atividade de Química

Professora: Monica Martins

Primeiro Ano do Ensino Médio

Tabela Periódica dos Elementos

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 H 1,00794	2 He 4,002602																
3 Li 6,941	4 Be 9,012182											5 B 10,811	6 C 12,0107	7 N 14,00643	8 O 15,999	9 F 18,998403	10 Ne 20,17976
11 Na 22,98976928	12 Mg 24,304											13 Al 26,9815386	14 Si 28,08558	15 P 30,973762	16 S 32,06	17 Cl 35,453	18 Ar 39,948
19 K 39,0983	20 Ca 40,078	21 Sc 44,955912	22 Ti 47,88	23 V 50,9415	24 Cr 51,9961	25 Mn 54,938045	26 Fe 55,845	27 Co 58,933195	28 Ni 58,6934	29 Cu 63,546	30 Zn 65,38	31 Ga 69,723	32 Ge 72,630	33 As 74,9216	34 Se 78,96	35 Br 79,904	36 Kr 83,80
37 Rb 85,4678	38 Sr 87,62	39 Y 88,90584	40 Zr 91,224	41 Nb 92,90638	42 Mo 95,94	43 Tc 98	44 Ru 101,07	45 Rh 102,9055	46 Pd 106,42	47 Ag 107,8682	48 Cd 112,411	49 In 114,818	50 Sn 118,710	51 Sb 121,757	52 Te 127,6	53 I 126,905	54 Xe 131,29
55 Cs 132,90545196	56 Ba 137,327	57-71 Lantanídeos	72 Hf 178,49	73 Ta 180,94788	74 W 183,84	75 Re 186,207	76 Os 190,23	77 Ir 192,222	78 Pt 195,084	79 Au 196,966569	80 Hg 200,59	81 Tl 204,3833	82 Pb 207,2	83 Bi 208,9804	84 Po 209	85 At 210	86 Rn 222
87 Fr 223	88 Ra 226	89-103 Atinídeos	104 Rf 261	105 Db 262	106 Sg 266	107 Bh 264	108 Hs 277	109 Mt 268	110 Ds 271	111 Rg 272	112 Uub 285	113 Uut 284	114 Uuq 289	115 Uup 288	116 Uuh 292	117 Uus 294	118 Uuo 294

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

Nota: O símbolo de cada elemento é seguido pelo seu número atômico (Z) e pelo seu nome em português. Os elementos 113 a 118 são os elementos mais recentes descobertos.

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

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

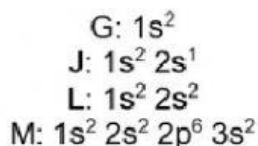
Relativamente aos elementos A, B, C e D da tabela a seguir, é correto afirmar que:

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

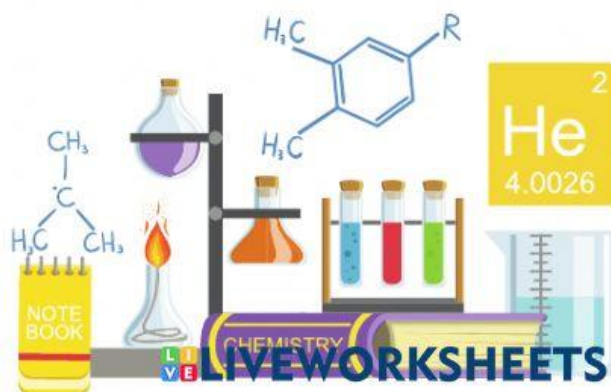
ALCALINOS
CALCOGÊNIOS
CAMADAS
CONFIGURAÇÃO

FAMÍLIA
GASES NOBRES
HALOGÊNIOS
HIDROGÊNIO

LINUS PAULING
MENDELEEV
MOSELEY
NÚMERO ATÔMICO

PERÍODO
REPRESENTATIVO
TRANSIÇÃO EXTERNA

ABRAÇO?



LIVEWORKSHEETS