

TABELA PERIÓDICA

RESPONDA AS QUESTÕES ABAIXO:

QUESTÃO 01

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

QUESTÃO 02

Associe corretamente as colunas abaixo:

- | | |
|------------------------------|-----------------------|
| I. Metais alcalinos | () Grupo 0 |
| II. Metais alcalino terrosos | () Grupo 17 ou VII A |
| III. Calcogênios | () Grupo 16 ou VI-A |
| IV. Halogênios | () Grupo 15 ou V-A |
| V. Família do carbono | () Grupo 14 ou IV-A |
| VI. Família do nitrogênio | () Grupo 1 ou I-A |
| VII. Gases nobres | () Grupo 2 ou II-A |

QUESTÃO 03

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

QUESTÃO 04

O metal alcalino de maior número atômico e o halogênio de menor número atômico são, respectivamente:

- a) Fr e F
- b) H e At
- c) Li e At
- d) Li e F
- e) Rb e At

QUESTÃO 05

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

QUESTÃO 06

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.

QUESTÃO 07

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.