

# 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.