



# ATIVIDADES

01. A tabela periódica agrupa todos os elementos químicos conhecidos e suas propriedades. Qual o período na tabela periódica que se encontram a maior quantidade de elementos químicos essenciais para a vida na terra?



02. Analisando a tabela periódica, os elementos do Período 3, Grupo 13 e Período 6, Grupo 11 são indicados, respectivamente, por:

- a) ( ) Sc e Cu.      b) ( ) O e N.      c) ( ) Au e Al.      d) ( ) Cs e Hg.

03. Analise as afirmativas a seguir relacionadas à tabela periódica.

I – A tabela periódica atual está organizada em ordem crescente de configuração eletrônica.

II – O elemento Ferro (Fe) está presente no 4º período. Apresenta átomos com apenas 4 níveis e sua camada de valência é a quarta.

III – Conhecendo o período que um determinado elemento ocupa na tabela periódica, é possível identificar o número de níveis e a camada de valência do átomo.

IV – A Tabela Periódica foi proposta por Mendeleiev, em 1913, sendo organizada com base em uma ordem crescente de número atômico dos elementos químicos.

Assinale a alternativa que indica as afirmações coerentes com o tema.

- a) ( ) II e III.      b) ( ) II e IV.      c) ( ) I, II e III.      d) ( ) II, III e IV.

04. A finalidade básica de se criar uma tabela era facilitar a classificação, a organização e o agrupamento dos elementos químicos conforme suas propriedades. Quais características os elementos presentes em um mesmo grupo têm em comum:

- a) ( ) Propriedades químicas e raio atômico.  
b) ( ) Quantidade de camadas e raio atômico.  
c) ( ) Relação em massa e distribuição eletrônica.  
d) ( ) Distribuição eletrônica e quantidade de camadas.

05. Relacione os termos utilizados na tabela periódica.

- (a) Família      (b) Período      (c) Lantanídeos      (d) Actinídeos

( ) É uma série que possui elementos cujos números atômicos vão de 57 a 71, apresentando sempre seis níveis eletrônicos.

( ) São as linhas horizontais numeradas, que possuem elementos que apresentam o mesmo número de camadas eletrônicas.

( ) Correspondem as sequências verticais da tabela periódica, agrupados de acordo com semelhanças em suas propriedades químicas.

( ) Formam uma série na tabela periódica com números atômicos que variam do 89 ao 103, chamados elementos de transição interna e todos os isótopos destes compostos são radioativos.



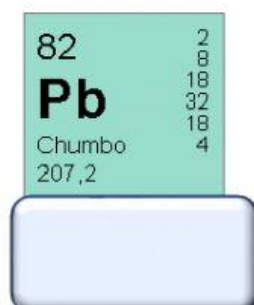


06. Determine as coordenadas de período e grupo dos seguintes elementos químicos:

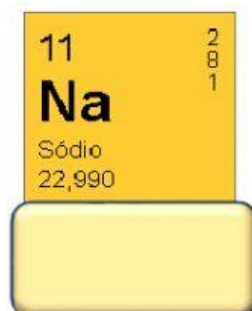
a)



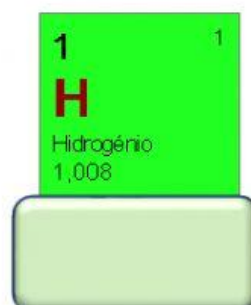
b)



c)



d)



07) Observe a Tabela Periódica e siga os passos abaixo:

## Tabela Periódica dos Elementos

**Legenda**

1  
H  
HIDROGÊNIO  
(1,008)

2  
He  
HÉLIO  
(4,003)

3  
Li  
LÍTIO  
(6,941)

4  
Be  
BERÍLIO  
(9,012)

5  
B  
BÓRIO  
(10,811)

6  
C  
CARBONO  
(12,011)

7  
N  
NITROGÊNIO  
(14,007)

8  
O  
OXIGÊNIO  
(15,999)

9  
F  
FLUOR  
(18,998)

10  
Ne  
NEÔNIO  
(20,180)

11  
Na  
SÓDIO  
(22,990)

12  
Mg  
MAGNÉSIO  
(24,304)

13  
Al  
ALUMÍNIO  
(26,982)

14  
Si  
SILÍCIO  
(28,086)

15  
P  
FÓSFORO  
(30,974)

16  
S  
ENXOFRE  
(32,06)

17  
Cl  
CLORO  
(35,45)

18  
Ar  
ARGÔNIO  
(39,948)

19  
K  
POTÁSSIO  
(39,098)

20  
Ca  
CÁLCIO  
(40,078)

21  
Sc  
SCÂNDIO  
(44,956)

22  
Ti  
TITÂNIO  
(47,88)

23  
V  
VÁNILO  
(50,942)

24  
Cr  
CROMO  
(52,00)

25  
Mn  
MANGANÊSO  
(54,938)

26  
Fe  
FERRO  
(55,845)

27  
Co  
COBALTO  
(58,933)

28  
Ni  
NÍQUELO  
(58,69)

29  
Cu  
COPRIM  
(63,546)

30  
Zn  
ZINCO  
(65,38)

31  
Ga  
GÁLIUM  
(69,723)

32  
Ge  
GERMÂNIO  
(72,63)

33  
As  
ÁRSIO  
(74,922)

34  
Se  
SELÊNIO  
(78,96)

35  
Br  
BROMO  
(79,904)

36  
Kr  
KRIPTON  
(83,80)

37  
Rb  
RUBÍDIO  
(85,468)

38  
Sr  
STRÔNCIO  
(87,62)

39  
Y  
ITRÓCIO  
(88,906)

40  
Zr  
ZIRCONIO  
(91,224)

41  
Nb  
NÍQUELO  
(92,906)

42  
Mo  
MOFENÍCIO  
(95,94)

43  
Tc  
TECNÍCIO  
(98,906)

44  
Ru  
RUTÊNIO  
(101,07)

45  
Rh  
RÓDIO  
(102,91)

46  
Pd  
PALÁDIO  
(106,42)

47  
Ag  
PRATA  
(107,87)

48  
Cd  
CÁDIO  
(112,41)

49  
In  
ÍNDIO  
(114,82)

50  
Sn  
ESTÂNCIO  
(118,71)

51  
Sb  
ANTIMÔNIO  
(121,76)

52  
Te  
TELÚRIO  
(127,6)

53  
I  
IÓDIO  
(126,91)

54  
Xe  
XENÔNIO  
(131,29)

55  
Cs  
CÉSIO  
(132,91)

56  
Ba  
BÁRIO  
(137,33)

57  
La  
LANTÂNIO  
(138,91)

58  
Ce  
CÉRIO  
(140,12)

59  
Pr  
PRIMÓCIO  
(140,91)

60  
Nd  
NÉODÍMIO  
(144,24)

61  
Pm  
PRIMÓCIO  
(144,91)

62  
Sm  
SÉSMIO  
(150,36)

63  
Eu  
EUROPIUM  
(151,96)

64  
Gd  
GADOLÍCIO  
(157,25)

65  
Tb  
TERBÍCIO  
(158,93)

66  
Dy  
DÍSMIO  
(162,50)

67  
Ho  
HÓLMIO  
(164,93)

68  
Er  
ERÓCIO  
(167,26)

69  
Tm  
TERÓCIO  
(168,93)

70  
Yb  
YTERBÍCIO  
(173,05)

71  
Lu  
LUTÉCIO  
(174,97)

72  
Hf  
HAFNÍCIO  
(178,49)

73  
Ta  
TÂNGSTENIO  
(180,95)

74  
W  
WOLFRAMIO  
(183,84)

75  
Re  
RÉNIO  
(186,21)

76  
Os  
ÓSMÍO  
(190,23)

77  
Ir  
IRÍDIO  
(192,22)

78  
Pt  
PLATINA  
(195,08)

79  
Au  
OURIO  
(196,97)

80  
Hg  
MERCÚRIO  
(200,59)

81  
Tl  
TÁLIO  
(204,38)

82  
Pb  
CHUMBO  
(207,2)

83  
Bi  
BISMUTO  
(208,98)

84  
Po  
PÓLONIO  
(209)

85  
At  
ASTATÍNIO  
(210)

86  
Rn  
RADIOATÓMIO  
(222)

87  
Fr  
FRÂNCÍO  
(223)

88  
Ra  
RÁDIOACTIVIDADE  
(226)

89  
Ac  
ACTÍNIO  
(227)

90  
Th  
TÓRIUM  
(232,04)

91  
Pa  
PACTÍNIO  
(231,04)

92  
U  
URÂNIO  
(238,03)

93  
Np  
NEPTEÚMIO  
(237,05)

94  
Pu  
PLUTÔNIO  
(244,06)

95  
Am  
AMÉRICIO  
(243,06)

96  
Cm  
CURÍUM  
(247,07)

97  
Bk  
BERQUÍLIO  
(247,07)

98  
Cf  
CALIFÓRNIUM  
(251,08)

99  
Es  
EINSTEÍNIO  
(252,08)

100  
Fm  
FERMIUM  
(257,10)

101  
Md  
MÉDÉCIO  
(258,11)

102  
No  
NÓBÉLIO  
(259,10)

103  
Lr  
LUTÉTIO  
(262,11)

Série dos Lantanídeos grupo 3 - 4º Período

Série dos Actínidos grupo 3 - 7º Período

Hidrogênio  
 Metais Alcalinos  
 Alcalinos Terrosos  
 Metais de Transição  
 Metais Representativos  
 Não-metais representativos  
 Gases Nobres  
 Metais de Transição interna

1º Clique no elemento do Período 4, do Grupo 12 e digite o nome o nome \_\_\_\_\_

2º Clique no elemento do Período 6, Grupo 14 e digite o nome \_\_\_\_\_

3º Digite um x no elemento so 7º Período e escreva o nome \_\_\_\_\_

