

TABELA PERIÓDICA (4): Metais, semi-metais e não metais

ALUNO (A): TURMA:



CONSULTE A TABELA PERIÓDICA A SEGUIR E RESPONDA AS QUESTÕES:

1A		2A		3B	4B	5B	6B	7B	8B	1B	2B	3A	4A	5A	6A	7A	8A
1 H Hidrogênio		2 He Hélio															
3 Li Lítio	4 Be Berílio											5 B Boro	6 C Carbono	7 N Nitrogênio	8 O Oxigênio	9 F Fluor	10 Ne Neônio
11 Na Sódio	12 Mg Magnésio											13 Al Alumínio	14 Si Silício	15 P Fósforo	16 S Enxofre	17 Cl Cloro	18 Ar Argônio
19 K Potássio	20 Ca Cálcio	21 Sc Escândio	22 Ti Titânio	23 V Vanádio	24 Cr Cromo	25 Mn Manganês	26 Fe Ferro	27 Co Cobalto	28 Ni Níquel	29 Cu Cobre	30 Zn Zinco	31 Ga Gálio	32 Ge Germânio	33 As Arsênio	34 Se Selênio	35 Br Bromo	36 Kr Criptônio
37 Rb Rubídio	38 Sr Estrôncio	39 Y Ítrio	40 Zr Zircônio	41 Nb Níbio	42 Mo Molibdênio	43 Tc Técnetio	44 Ru Rutênio	45 Rh Ródio	46 Pd Paládio	47 Ag Prata	48 Cd Cádmio	49 In Índio	50 Sn Estanho	51 Sb Antimônio	52 Te Telúrio	53 I Iodo	54 Xe Xenônio
55 Cs Césio	56 Ba Bário	57-71 * Lantanídeos	72 Hf Háfio	73 Ta Tântalo	74 W Tungstênio	75 Re Rênio	76 Os Ósmio	77 Ir Írídio	78 Pt Platina	79 Au Ouro	80 Hg Mercúrio	81 Tl Tálio	82 Pb Chumbo	83 Bi Bismuto	84 Po Polônio	85 At Astato	86 Rn Radônio
87 Fr Frâncio	88 Ra Rádio	89-103 ** Actinídeos	104 Rf Rúterfó...	105 Db Dúbio	106 Sg Seabórgio	107 Bh Bório	108 Hs Hássio	109 Mt Meitnério	110 Ds Darmstádio	111 Rg Roentgênio	112 Cn Copernício	113 Nh Ununtrio	114 Fl Ununquádio	115 Mc Ununpentio	116 Lv Ununhênio	117 Ts Ununseptio	118 Og Ununoctio
			57 La Lantânio	58 Ce Cério	59 Pr Praseodímio	60 Nd Neodímio	61 Pm Promécio	62 Sm Samário	63 Eu Európio	64 Gd Gadolínio	65 Tb Térbio	66 Dy Disprósio	67 Ho Hólmio	68 Er Érbio	69 Tm Tulio	70 Yb Ítrio	71 Lu Lutécio
			89 Ac Actínio	90 Th Tório	91 Pa Protactínio	92 U Urânio	93 Np Neptúnio	94 Pu Plutônio	95 Am Amélio	96 Cm Cúrio	97 Bk Berkelio	98 Cf Califórnia	99 Es Eisentério	100 Fm Férmio	101 Md Mendelívio	102 No Nobelio	103 Lr Lawrêncio

1) Dos grupos de elementos químicos que compõem a tabela periódica, são semi-metais:

- a) Ge, As e Sb. b) B, Al e Ga. c) P, Se e Sn. d) Be, Mg e CO

2) O único metal líquido da tabela periódica é:

- a) Au b) Ag c) Hg d) Br

3) O único não-metal líquido da tabela periódica é:

- a) Cl b) Br c) C d) N

4) Relacione:

(1) metal	
(2) não-metal	() Fe () Ne () Se () C () Ca () Ge () Si () He
(3) semi-metal	
(4) gases nobres	

Sabendo que as colunas da FAMÍLIA A tem os nomes a seguir:

1	2																18
1A	2A																0
METAIS ALCALINOS	METAIS ALCALINOS TERROSOS	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	
		3B	4B	5B	6B	7B	8B	8B	8B	1B	2B	3A	4A	5A	6A	7A	
		METAIS DE TRANSIÇÃO										FAMÍLIA DO BORO	FAMÍLIA DO CARBONO	FAMÍLIA DO NITROGÊNIO	HALOGENÍOS	HALOGENÍOS	GASES NOBRES
		LANTANÍDEOS															
		ACTINÍDEOS															

5) Os elementos químicos que pertencem a família VIIA ou 17, são chamados:

- a) metais alcalino-terrosos.
- b) metais de transição.
- c) metais alcalinos.
- d) halogênios.
- e) gases nobres

6) Relacione:

1- Gases Nobres	() família 1 A	Assinale a alternativa correta do relacione: a) 1, 2, 3, 4, 5. b) 2, 3, 4, 5, 1. c) 3, 2, 5, 4, 1. d) 3, 2, 4, 5, 1. e) 5, 2, 4, 3, 1.
2- Metais Alcalinos	() família 2 A	
3- Metais Alcalinos Terrosos	() família 6 A	
4- Calcogênios	() família 7 A	
5- Halogênios	() família 8 A	

7) Qual elemento abaixo é o gás nobre (8 A) de menor número atômico e o metal alcalino (1 A) de maior número atômico?

- a) O e Ra. b) He e Bi. c) He e Fr. d) Rn e Li. e) Rn e H.