

COLÉGIO DELTA LTDA.

Processo nº 994/2108/98 – DE/RSA. Portaria D.R.E. de 03, publ. no D.O. de 06/02/1999 CNPJ 07.693.998/0001-04



Nome:			n°	Nota:
	Profo: Adriana Segato	Turma: 9° ano		

TRABALHO DE RECUPERAÇÃO - 1° SEMESTRE/2025

Conteúdo:

- Tabela Periódica e Ligações Químicas (Apostila 2 - módulos 7, 8 e 9)

Trabalho: O trabalho de Química será a resolução de uma lista de exercícios que compõem o conteúdo de recuperação. Estes exercícios devem ser resolvidos nos espaços abaixo de cada questão, e as repostas devem conter comentários escritos de acordo com a teoria. Em questões que possuem cálculos serão necessário apresentar as fórmulas utilizadas e a sequência dos seus cálculos Faça seu trabalho com capricho, letra legível e atenção. Não entregue trabalhos incompletos, pois você tem tempo para fazê-los. O trabalho é seu! Se for feito por outra pessoa não será considerado.

Lista de exercícios

- 1 Responda aos itens abaixo:
- a) Qual é o nome e o símbolo do halogênio que está localizado no quinto período da tabela periódica?

b) Qual é o grupo e o período do elemento químico encontrado na bauxita e utilizado na produção de latinhas de refrigerante?

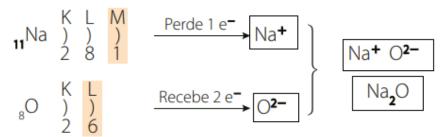
c) Qual é o número atômico do elemento químico responsável pela prevenção de cárie?

- $\mathbf{2}$ (Ufl a-MG) Entre os pares de elementos químicos apresentados, o par cujos elementos têm propriedades químicas semelhantes é
- a) F e Ne
- b) Li e Be
- c) Mg e Mn
- d) Ca e Mg
- 3 (Cefet-MG) Os elementos que apresentam o mesmo número de camadas são
- a) sódio, potássio e cloro.
- b) cálcio, magnésio e bário.
- c) fósforo, enxofre e alumínio.
- d) sódio, manganês e potássio.

Legenda: metais						ametais					gases nobres						
nio	2		Ta	be	ela	р	er	ió	dio	ca		13	14	15	16	17	2 He hélio 4,0026
	Be berilio 9,0122	3									9 F flúor 18,998	10 Ne neônio 20,180					
	Mg magnésio 24,305	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	Al alumínio 26,982	Si silicio 28,085	15 P fósforo 30,974	S enxofre 32,06	17 Cl cloro 35,45	Ar argônio 39,95
0 3	20 Ca cálcio 40,078(4)	Sc escândio 44,956	22 Ti titânio 47,867	23 V vanádio 50,942	Cr crômio 51,996	Mn manganês 54,938	26 Fe ferro 55,845(2)	27 Co cobalto 58,933	28 Ni níquel 58,693	29 Cu cobre 63,546(3)	30 Zn zinco 65,38(2)	31 Ga gálio 69,723	32 Ge germânio 72,630(8)	33 As arsênio 74,922	34 Se selênio 78,971(8)	35 Br bromo 79,904	36 Kr criptônio 83,798(2)
	38 Sr estrôncio 87,62	39 Y itrio 88,906	40 Zr zircônio 91,224(2)	41 Nb nióbio 92,906	Mo molibdênio 95,95	TC tecnécio [97]	44 Ru rutênio 101,07(2)	45 Rh ródio 102,91	Pd paládio 106,42	47 Ag prata 107,87	Cd cádmio 112,41	49 In indio 114,82	Sn estanho 118,71	Sb antimônio 121,76	52 Te telúrio 127,60(3)	53 I iodo 126,90	Xe xenônio 131,29
	56 Ba bário 137,33	57 a 71—	72 Hf háfnio 178,486(6)	73 Ta tåntalo 180,95	74 W tungstênio 183,84	75 Re rênio 186,21	76 Os ósmio 190,23(3)	77 Ir iridio 192,22	78 Pt platina 195,08	79 Au ouro 196,97	Hg mercúrio 200,59	81 Tl tálio 204,38	Pb chumbo 207,2	Bi bismuto 208,98	Po polônio [209]	85 At astato [210]	86 Rn radônio [222]
	88 Ra rádio [226]	89 a 103	104 Rf rutherfórdio [267]	Db dúbnio [268]	106 Sg seaborgio [269]	107 Bh bóhrio [270]	108 Hs hássio [269]	109 Mt meitnério [277]	DS darmstádtio	Rg roentgenio	112 Cn copernício [285]	Nh nihônio [286]	114 Fl fleróvio [290]	Mc moscóvio [290]	116 Lv livermório [293]	TS tennesso	Og oganessônio [294]
_			57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	W1 68	ww.tabe	laperio	dica.org
		Į.	La lantânio 138,91	Ce cério 140,12	Pr praseodímio 140,91	Nd neodímio 144,24	Pm promécio [145]	Sm samário 150,36(2)	Eu európio 151,96	Gd gadolínio 157,25(3)	Tb térbio 158,93	Dy disprósio 162,50	Ho hôlmio 164,93	Er érbio 167,26	Tm túlio 168,93	Yb itérbio 173,05	Lu lutécio 174,97
			AC actinio [227]	90 Th tório 232,04	91 Pa protactínio 231,04	92 U urânio 238,03	93 Np neptúnio [237]	94 Pu plutônio [244]	95 Am amerício [243]	96 Cm cúrio [247]	97 Bk berquélio [247]	98 Cf califórnio [251]	99 Es einstênio [252]	100 Fm férmio [257]	101 Md mendelévio [258]	102 A NO a nobelio A (259)se	103 LI(// laurêncio
) u	al o ı	nome	dos g	grupo	os 1, 2	, 13,	14, 15	5, 16,	17 e	18?		-					
_																	

4 – Sobre a tabela periódica, faça o que se pede nos itens abaixo.

5 – Considere o modelo a seguir:



Para cada item, I, II e III, faça a distribuição de elétrons por camadas dos átomos, determine a carga elétrica dos íons formados e escreva a fórmula do composto iônico.

