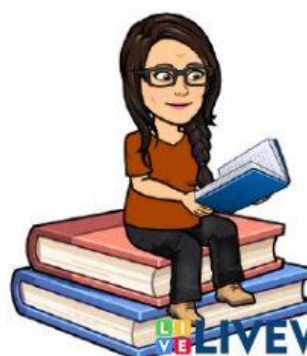


Escola/Colégio:		
Disciplina: QUÍMICA	Ano/Série:	
Estudante:		

Tabela Periódica dos Elementos

1 1A		Novo Original																				18 VIII									
1 H 1,00794		2 He 4,002602																						2 He 4,002602							
3 Li 6,941		4 Be 9,012182																						10 Ne 20,1797							
11 Na 22,989770		12 Mg 24,3050																						18 Ar 39,948							
19 K 39,0983		20 Ca 40,078																						36 Kr 83,798							
37 Rb 85,4678		38 Sr 87,62																						54 Xe 131,29							
55 Cs 132,90545		56 Ba 137,327		57 to 71																				86 Rn 222							
87 Fr 223		88 Ra 226		89 to 103																				118 Uuo							
																								</							

- 1 – Localize na Tabela Periódica o que se pede, utilize sempre o símbolo dos elementos:
 - a) Família 1 e 4º período: _____
 - b) família 17 e 2º período: _____
 - c) família 13 e 2º período: _____
 - d) Família 2 e 2º período: _____
 - e) Família 13 e 4º período: _____
 - f) família 7 e 4º período: _____
 - g) família 14 e 6º período: _____
 - h) família 16 e 5º período: _____
 - i) família 18 e 3º período: _____
 - j) família 15 e 3º período: _____



2 – Arraste cada família ao seu nome correspondente:

FAMÍLIA I A

HALOGÊNIO

FAMÍLIA II A

FAMÍLIA DO NITROGÊNIO

FAMÍLIA III A

METAIS ALCALINOS

FAMÍLIA IV A

GASES NOBRES

FAMÍLIA V A

FAMÍLIA DO BORO

FAMÍLIA VI A

METAIS ALCALINO TERROSOS

FAMÍLIA VII A

FAMÍLIA DO CARBONO

FAMÍLIA VIII A

CALCOGÊNIO

