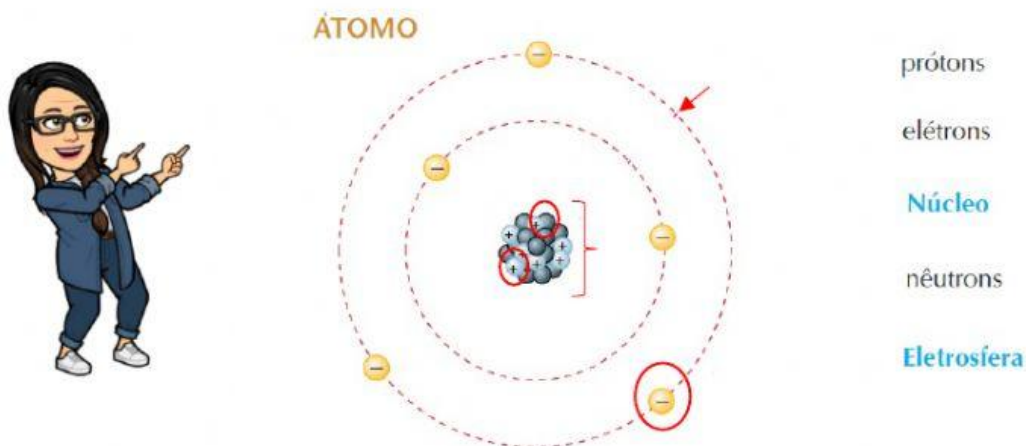


Escola/Colégio:	
Disciplina: QUÍMICA	Ano/Série:
Estudante:	

1) No esquema abaixo ligue o nome a partícula ou local correto:



2) Na tabela periódica abaixo, selecione todos os elementos radioativos:

Tabela Periódica dos Elementos IUPAC

1	2																	18					
1 H hidrogênio 1.00784(7)																		2 He hélio 4.002602(2)					
3 Li lítio 6.941(2)	4 Be berílio 9.012182(2)																	16 O oxigênio 15.999(4)	17 F flúor 18.9984032(3)	19 Ne neônio 20.1797(6)			
5 Na sódio 22.98976928(2)	10 Mg magnésio 24.304(6)																	13 Al alumínio 26.9815385(3)	14 Si silício 28.0855(3)	15 P fósforo 30.973761998(5)	16 S enxofre 32.06(5)	17 Cl cloro 35.45(3)	18 Ar argônio 39.948(1)
19 K potássio 39.0983(1)	20 Ca cálcio 40.078(4)	21 Sc escândio 44.955912(2)	22 Ti tânio 47.867(1)	23 V vanádio 50.9415(2)	24 Cr cromo 51.9961(6)	25 Mn manganês 54.938044(3)	26 Fe ferro 55.845(2)	27 Co cobalto 58.933194(3)	28 Ni níquel 58.6934(4)	29 Cu cobre 63.546(3)	30 Zn zinco 65.38(2)	31 Ga gálio 69.723(1)	32 Ge germânio 72.630(8)	33 As arsênio 74.9216(2)	34 Se selênio 78.96(8)	35 Br bromo 79.904(1)	36 Kr criptônio 83.798(4)						
37 Rb rubídio 85.4678(3)	38 Sr estrôncio 87.62(1)	39 Y itrônio 88.90584(2)	40 Zr zircônio 91.224(2)	41 Nb nióbio 92.90638(2)	42 Mo molibdênio 95.94(2)	43 Tc tecnécio	44 Ru ródio 101.07(2)	45 Rh ródio 101.07(2)	46 Pd paládio 106.3274(8)	47 Ag prata 107.8682(1)	48 Cd cádmio 112.411(8)	49 In índio 114.818(8)	50 Sn estanho 118.710(7)	51 Sb antimônio 121.757(1)	52 Te telúrio 127.60(3)	53 I iodo 126.905(5)	54 Xe xenônio 131.29(4)						
55 Cs césio 132.91(3)	56 Ba bário 137.327(7)	57-71 Lantanídeos	72 Hf hafnânio 178.49(2)	73 Ta tântalo 180.94788(2)	74 W tungstênio 183.84(1)	75 Re rênio 186.207(1)	76 Os ósio 190.23(4)	77 Ir írio 192.222(1)	78 Pt platina 195.083(3)	79 Au ouro 196.966569(5)	80 Hg mercúrio 200.59(2)	81 Tl talho 204.38(3)	82 Pb chumbo 207.2(1)	83 Bi bismuto 208.980399(2)	84 Po polônio	85 At astato	86 Rn radônio						
87 Fr frâncio	88 Ra rádio	89-103 Actínios	104 Rf rutherfordio	105 Db dubnio	106 Sg seabórgio	107 Bh bohrio	108 Hs hessio	109 Mt moscúvio	110 Ds darmstádio	111 Rg roentgênio	112 Cn copernício	113 Nh nihônio	114 Fl fleróvio	115 Mc moscóvio	116 Lv livermório	117 Ts tenessio	118 Og óganesson						

Classificação dos elementos de acordo com a convenção da International Union of Pure and Applied Chemistry e adaptado ao atual Tabela Periódica de Elementos Desenvolvido Química.

QUÍMICA EXPLICA
PROF. SILVEIRO FERRERA

3) Na imagem abaixo, arraste os tipos de radiações até o local correto:

