

Escola/Colégio:	
Disciplina: QUÍMICA	Ano/Série:
Estudante:	nº:

Aula 6 - COMPORTAMENTO NUCLEAR DE ELEMENTOS RADIOATIVOS

01. Quais são as partículas fundamentais compõem um átomo?

★  Elétrons ★ Núcleo ★  Prótons ★ ELETROSFERA ★  Neutrons

02. Na tabela periódica abaixo selecione ou pinte os elementos químicos radioativos.

Tabela periódica																	
1 H hidrogênio 1,008																	2 He hélio 4,0026
3 Li lítio 6,94	4 Be berílio 9,0122											5 B boro 10,81	6 C carbono 12,011	7 N nitrogênio 14,007	8 O oxigênio 15,999	9 F flúor 18,998	10 Ne neônio 20,180
11 Na sódio 22,990	12 Mg magnésio 24,305											13 Al alumínio 26,982	14 Si silício 28,085	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(4)	21 Sc escândio 44,956	22 Ti titânio 47,867	23 V vanádio 50,942	24 Cr cromôm 51,996	25 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 83,796(2)
37 Rb rubídio 85,468	38 Sr estrôncio 87,62	39 Y itrio 88,906	40 Zr zircônio 91,224(2)	41 Nb nióbio 92,906	42 Mo molibdênio 95,95	43 Tc tecnécio [98]	44 Ru rútenio 101,07(2)	45 Rh ródio 102,91	46 Pd paládio 106,42	47 Ag prata 107,87	48 Cd cádmio 112,41	49 In índio 114,82	50 Sn estanho 118,71	51 Sb antimônio 121,76	52 Te telúrio 127,60(3)	53 I iodo 126,90	54 Xe xenônio 131,29
55 Cs césio 132,91	56 Ba bário 137,33	57 a 71 Lantanídeos	72 Hf hafnôm 178,49(2)	73 Ta tântalo 180,95	74 W tungstênio 183,84	75 Re rênio 186,21	76 Os osmôm 190,23(3)	77 Ir íridio 192,22	78 Pt platina 195,08	79 Au ouro 196,97	80 Hg mercúrio 200,59	81 Tl talâm 204,38	82 Pb chumbo 207,2	83 Bi bismuto 208,98	84 Po polônio [209]	85 At astato [210]	86 Rn rádon [222]
87 Fr frâncôm [223]	88 Ra rádm [226]	89 a 103 Atômôm	104 Rf rutherfordôm [261]	105 Db dubnôm [268]	106 Sg seabôrgôm [269]	107 Bh bohôm [270]	108 Hs hâssôm [285]	109 Mt meitnôm [278]	110 Ds darmstádio [281]	111 Rg roentgôm [281]	112 Cn copernôm [285]	113 Nh nihônôm [286]	114 Fl flerôm [289]	115 Mc moscôm [288]	116 Lv livermôm [293]	117 Ts tennessôm [294]	118 Og oganessôm [294]
57 La lantânôm 138,91	58 Ce côm 140,12	59 Pr praseodôm 140,91	60 Nd neodôm 144,24	61 Pm promôm [145]	62 Sm samânôm 150,36(2)	63 Eu europôm 151,96	64 Gd gadolôm 157,25(3)	65 Tb terbôm 158,93	66 Dy disprôm 162,50	67 Ho hônôm 164,93	68 Er erôm 167,26	69 Tm tônôm 168,93	70 Yb itêrbôm 173,05	71 Lu lutécôm 174,97			
89 Ac actônôm [227]	90 Th tôrm 232,04	91 Pa protactônôm 231,04	92 U urânôm 238,03	93 Np neptúnôm [237]	94 Pu plutônôm [244]	95 Am amêrm [243]	96 Cm cúrm [247]	97 Bk berquêlm [247]	98 Cf califôrm [251]	99 Es einstênôm [252]	100 Fm fêrmôm [257]	101 Md mendelêvôm [258]	102 No nobêlm [259]	103 Lr lawrênôm [262]			

03. Complete com as palavras que estão faltando:

A _____ é um fenômeno _____ espontâneo em que núcleos _____ emitem _____ (energia), na forma de partículas e ondas _____, com a finalidade de se tornarem _____ e _____.

radiações

eletromagnéticas

leves

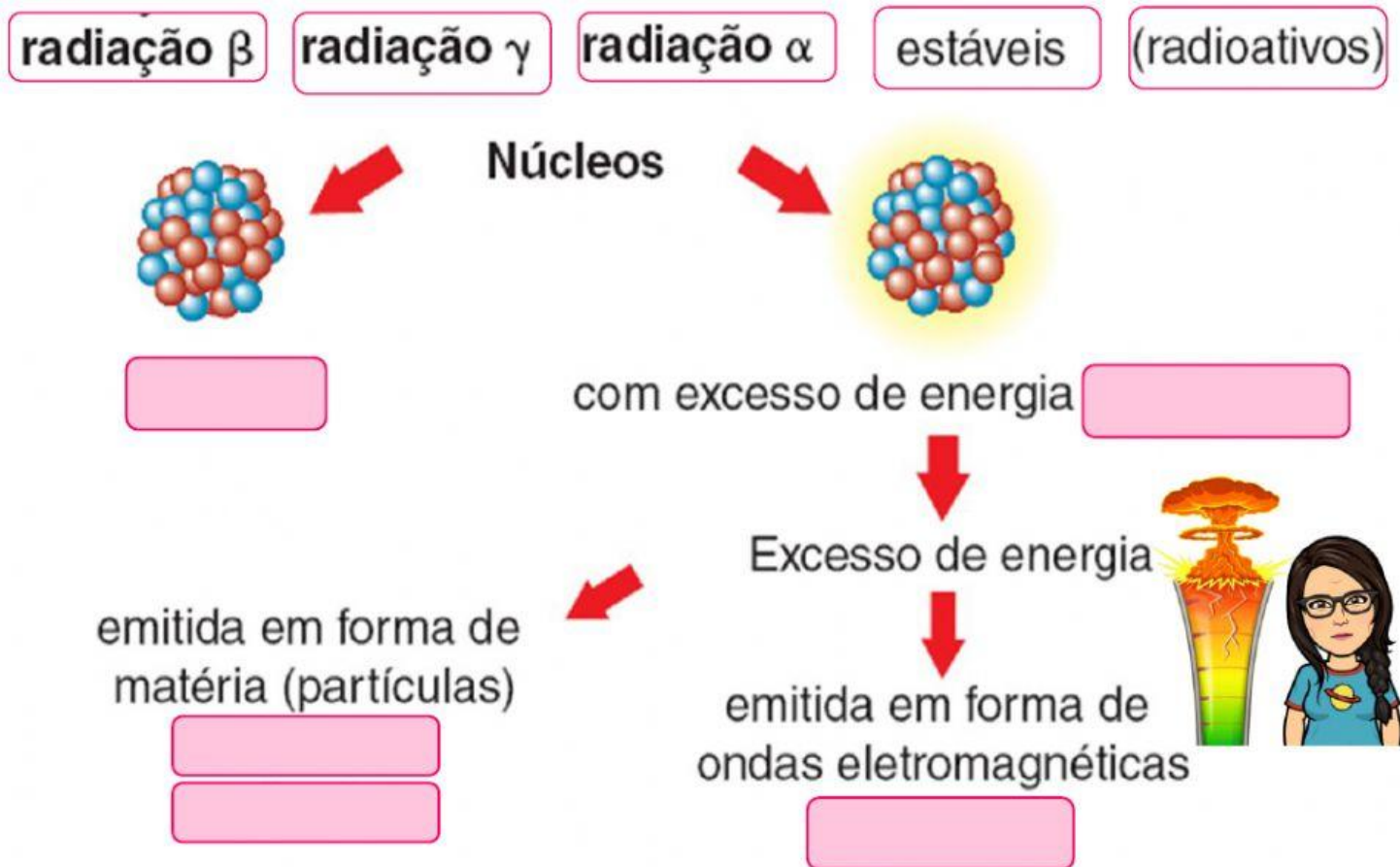
nuclear

Radioatividade

estáveis

instáveis

04. Complete CORRETAMENTE a imagem com as informações corretas:



05. Complete o Espectro abaixo com as imagens correspondentes:

