

Escola/Colégio:

Disciplina: **QUÍMICA**

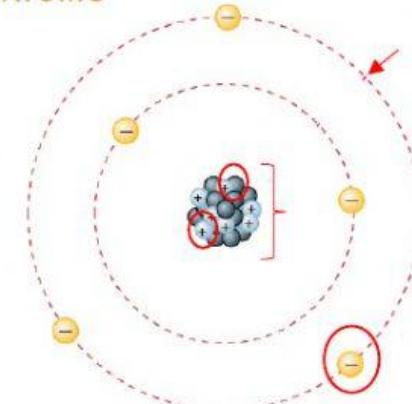
Estudante:

Ano/Série:

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



ÁTOMO



prótons

électrons

Núcleo

nêutrons

Eletrosfera

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

Tabela Periódica dos Elementos IUPAC																		
1 H Hélio (1.0073 - 1.0080)	2 He berílio (3.9729)	3 Li lítio (6.941 - 6.947)	4 Be berílio (9.0129)	5 B berílio (10.807)	6 C carbono (12.011)	7 N nitrogênio (14.007)	8 O oxigênio (16.000)	9 F flúor (18.998)	10 Ne neônio (20.183 - 20.197)	11 Na sódio (22.989)	12 Mg magnésio (24.305 - 24.317)	13 Al áluminio (26.982)	14 Si silício (28.987 - 28.998)	15 P fósforo (30.914)	16 S enxofre (32.069 - 32.070)	17 Cl cloro (35.457 - 35.457)	18 Ar argônio (36.962)	
19 K potássio (38.965)	20 Ca calcio (40.078)	21 Sc escandílio (44.955)	22 Ti titanio (47.937)	23 V vanádio (50.982)	24 Cr cromo (51.980)	25 Mn manganês (54.938)	26 Fe ferro (55.940)	27 Co cobalto (58.933)	28 Ni níquel (58.993)	29 Cu cobre (63.946)	30 Zn zincos (65.932)	31 Ga gálio (69.923)	32 Ge germanio (71.942)	33 As arséniico (72.953)	34 Se selênio (74.952)	35 Br bromo (78.954)	36 Kr xenônio (83.955)	
37 Rb rubílio (85.468)	38 Sr estrônio (87.621)	39 Y estrônio (88.905)	40 Zr zirconio (91.224)	41 Nb nábio (91.985)	42 Mo molibdénio (95.985)	43 Tc tecnetício (97.975)	44 Ru ruônio (101.975)	45 Rh ródio (101.975)	46 Pd pádálio (102.975)	47 Ag prata (107.975)	48 Cd cadmio (112.975)	49 Hg mercurio (114.975)	50 In indio (114.982)	51 Sn estanho (118.982)	52 Sb antimônio (121.982)	53 Te telúrio (127.982)	54 I íodo (131.982)	55 Xe xenônio (131.982)
56 Cs cesíio (132.91)	57 Ba barônio (137.91)	58 La lanthanides (138.91)	59 Hf hafnio (178.900)	60 Ta tântalo (180.915)	61 W tungsteno (183.914)	62 Re rhenio (186.921)	63 Os ósmio (186.230)	64 Ir íridio (186.222)	65 Pt platina (191.966)	66 Au ouro (196.977)	67 Hg mercurio (200.989)	68 Tl talinio (204.990 - 204.991)	69 Pb chumbo (207.992)	70 Bi bismuto (208.998)	71 Po polônio (210.998)	72 At astato (217.998)	73 Rn radônio (222.998)	
87 Fr frâncio (223.01)	88 Ra rádio (226.01)	89-103 Ac actínio (227.01 - 231.01)	104 Rf ráfemio (231.01)	105 Dy dâmito (231.01)	106 Sg seisgárgio (231.01)	107 Bh bôhio (232.01)	108 Hs hassio (233.01)	109 Mt metrônio (235.01)	110 Ds darmóstato (238.01)	111 Rg roentgenio (239.01)	112 Cn coperníaco (242.01)	113 Nh nítrio (243.01)	114 Fl florônio (244.01)	115 Mc moscovita (245.01)	116 Lv livêrmio (247.01)	117 Ts termessio (248.01)	118 Og caganseriano (249.01)	
89 Ac actínio (232.04)	90 Ce cerio (140.92)	91 Pr praseodímio (141.91)	92 Nd neodímio (141.94)	93 Pm prometônio (141.95)	94 Sm samarânia (141.96)	95 Eu europio (141.96)	96 Gd gadolínia (147.96)	97 Tb terbício (148.95)	98 Dy disporio (148.95)	99 Ho holídio (149.93)	100 Er europio (161.95)	101 Tm tulio (164.91)	102 Yb ítrio (173.91)	103 Lu lutécio (174.91)				

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

Materiais que protegem uma pessoa da radiação



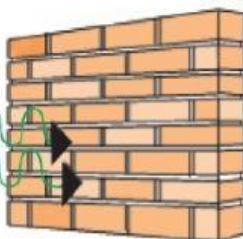
papel, roupas e pele



roupas grossas e madeira



chumbo ou concreto



partículas γ

partículas α

partículas β