

Massa del protone \approx massa del neutrone
 $= 1.672 \times 10^{-27}$ kg
 ≈ 1836 volte la massa dell'elettrone

Carica dell'elettrone $= 1,602 \times 10^{-19}$ C

Protone: 2 quark up ($2 \times +2/3$) + 1 quark down ($-1/3$)

Neutrone: 1 quark up ($+2/3$) + 2 quark down ($2 \times -1/3$)

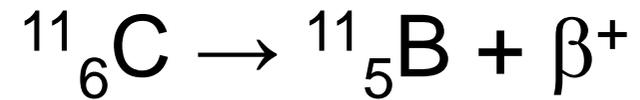
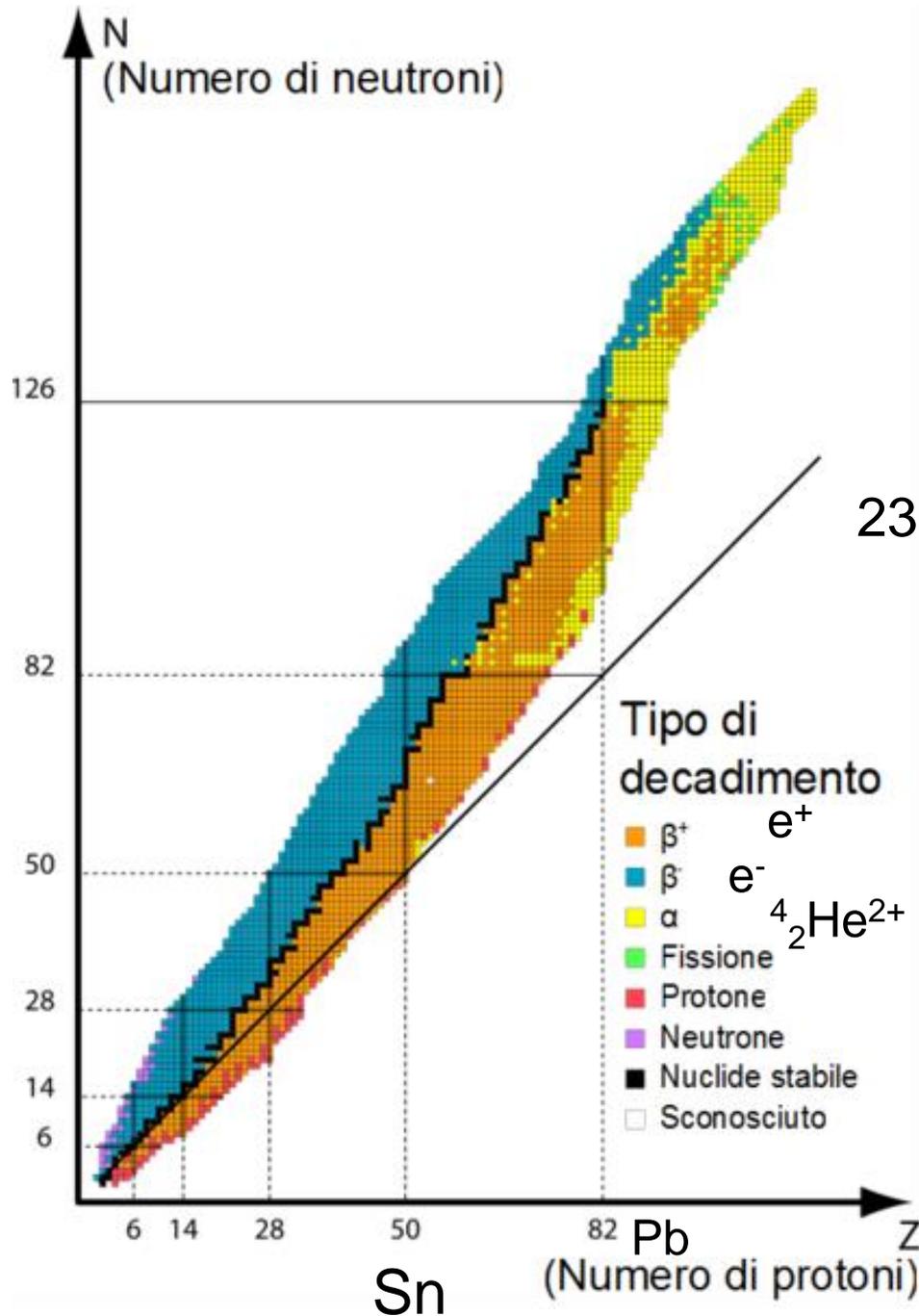
Numero di massa



Numero atomico

Processi spontanei nei nuclei radioattivi

- Emissione di particelle (α , β^- , β^+)
- Cattura di elettroni
- Emissione di radiazioni (raggi X, γ)
- Fissione



$$\Delta E > 1.022 \text{ MeV}$$

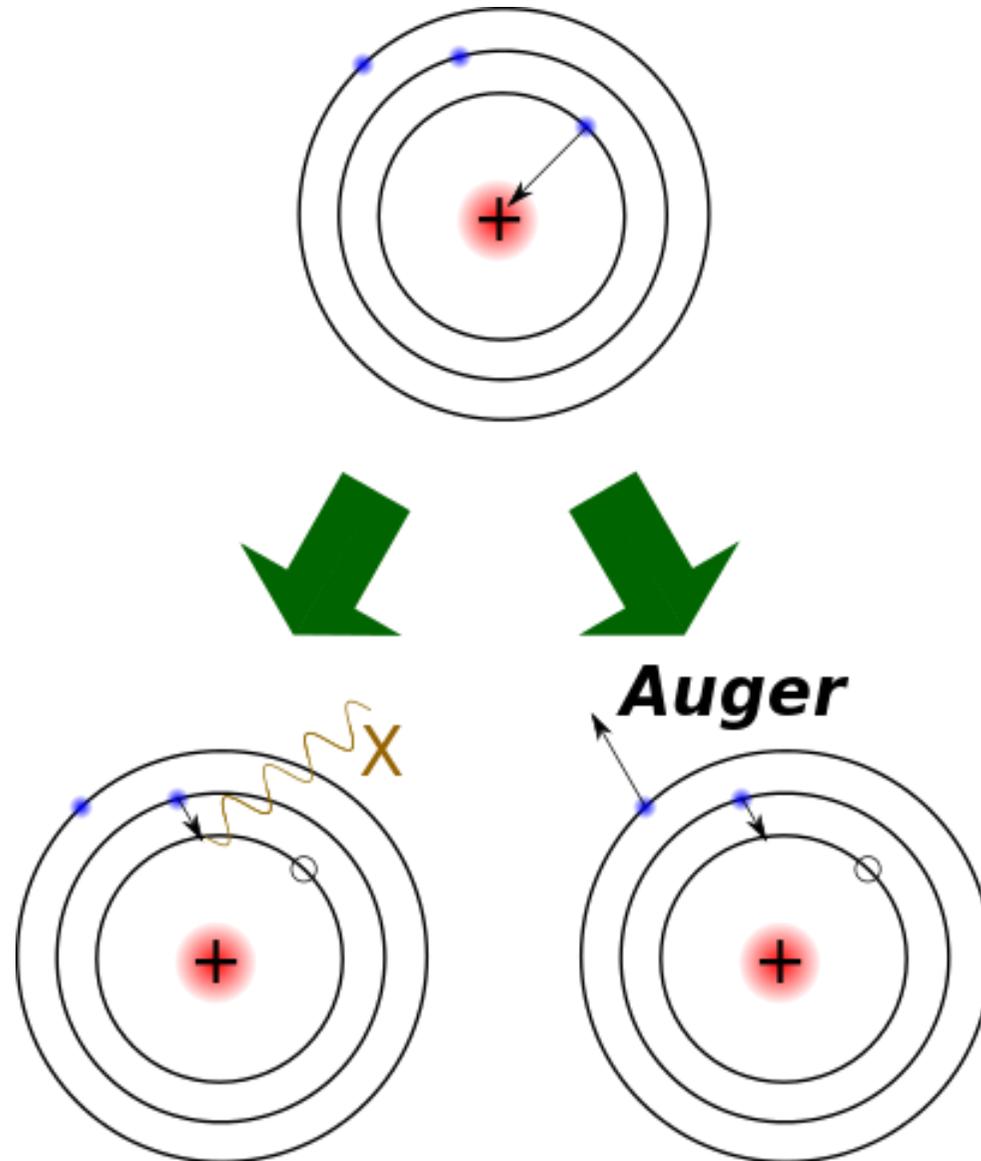
se $\Delta E < 1.022 \text{ MeV} \rightarrow \text{EC}$



Live Chart of Nuclides

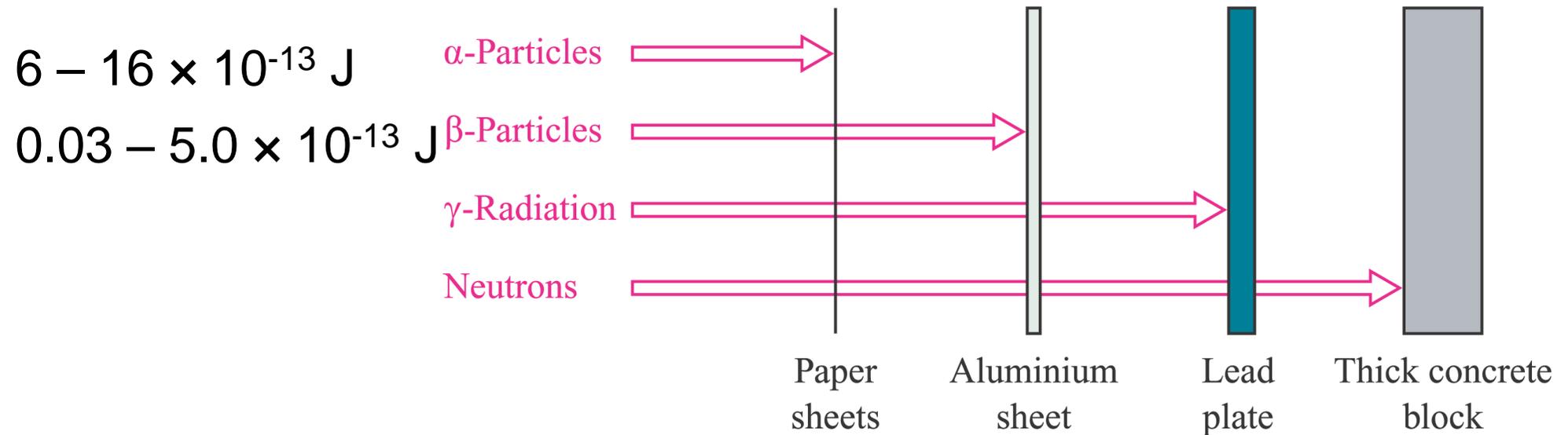
<https://www-nds.iaea.org/relnsd/vcharthtml/VChartHTML.html>

Electron capture (EC)



1 becquerel (Bq) = una disintegrazione nucleare per secondo

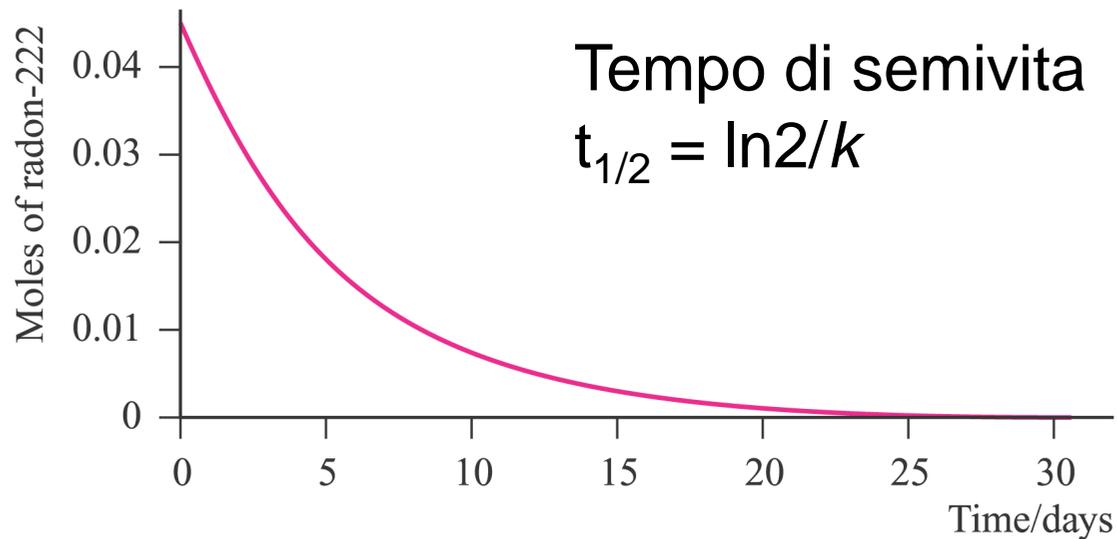
1 Ci (Curie) = 3.7×10^{10} Bq



^{210}Po , emettitore α , caso *Litvinenko* 2006

Decadimento radioattivo del primo ordine di ^{222}Rn

$$N/N_0 = e^{-kt}$$



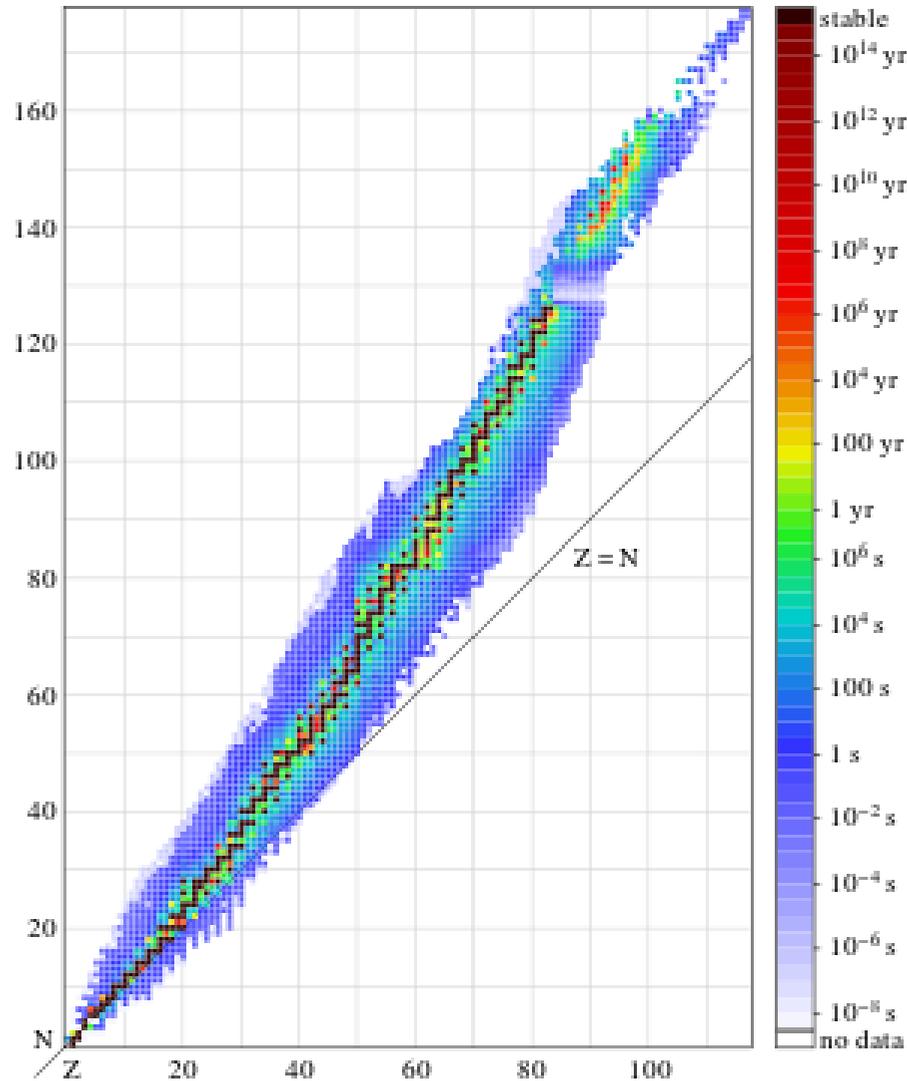
$$\ln N - \ln N_0 = -kt$$

$$\ln N/2 - \ln N = -kt_{1/2}$$

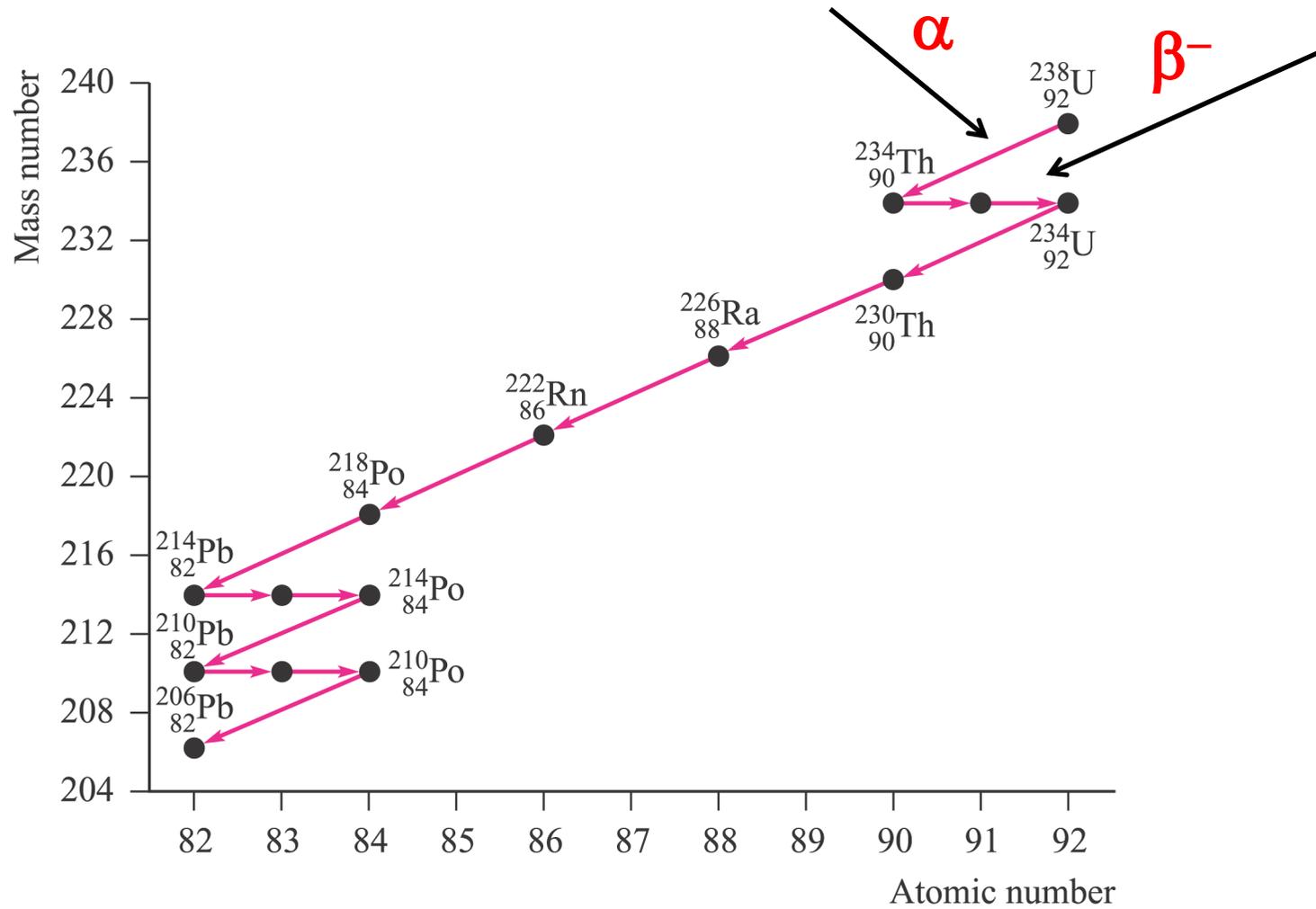
$$\ln 2 = kt_{1/2}$$

$$t_{1/2} = \ln 2/k$$

Emivite degli isotopi



Decadimento in serie



Nuclide	Symbol	Particle emitted	Half-life
Uranium-238	${}_{92}^{238}\text{U}$	α	4.5×10^9 yr
Thorium-234	${}_{90}^{234}\text{Th}$	β^-	24.1 d
Protactinium-234	${}_{91}^{234}\text{Pa}$	β^-	1.18 min
Uranium-234	${}_{92}^{234}\text{U}$	α	2.48×10^5 yr
Thorium-230	${}_{90}^{230}\text{Th}$	α	8.0×10^4 yr
Radium-226	${}_{88}^{226}\text{Ra}$	α	1.62×10^3 yr
Radon-222	${}_{86}^{222}\text{Rn}$	α	3.82 d
Polonium-218	${}_{84}^{218}\text{Po}$	α	3.05 min
Lead-214	${}_{82}^{214}\text{Pb}$	β^-	26.8 min
Bismuth-214	${}_{83}^{214}\text{Bi}$	β^-	19.7 min
Polonium-214	${}_{84}^{214}\text{Po}$	α	1.6×10^{-4} s
Lead-210	${}_{82}^{210}\text{Pb}$	β^-	19.4 yr
Bismuth-210	${}_{83}^{210}\text{Bi}$	β^-	5.0 d
Polonium-210	${}_{84}^{210}\text{Po}$	α	138 d
Lead-206	${}_{82}^{206}\text{Pb}$	None	Non-radioactive

Tavola periodica con gli elementi colorati secondo l'emivita del loro isotopo più stabile

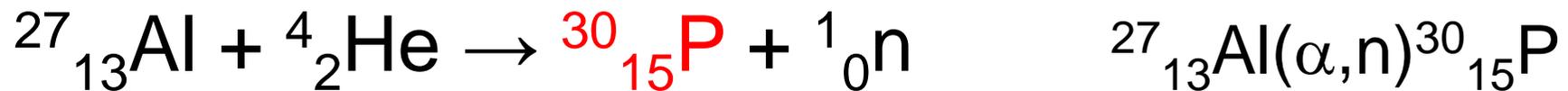
		Group																		
		I	II											III	IV	V	VI	VII	VIII	
1		1 H																		2 He
2		3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne	
3		11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar	
4		19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr	
5		37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe	
6		55 Cs	56 Ba	*	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn	
7		87 Fr	88 Ra	**	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Uut	114 Fl	115 Uup	116 Lv	117 Uus	118 Uuo	
* Lanthanides		57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu				
** Actinides		89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr				

-  Elementi stabili
-  Elementi radioattivi con isotopi di emivita > 4 milioni di anni. Radioattività molto piccola, se non trascurabile
-  Elementi radioattivi che possono presentare bassi rischi per la salute. I loro isotopi più stabili hanno emivite tra 800 e 34 000 anni.

I radio-isotopi si possono ottenere:

- Tramite un ciclotrone, bombardando un opportuno elemento o suo composto con particelle cariche accelerate, tipicamente protoni o nuclei di deuterio;
- tramite bombardamento nucleare con neutroni in un reattore nucleare

Le reazioni nucleari avvengono con la **conservazione del numero atomico e del numero di massa**



Reazione (n,γ)