

Les Noyaux et leurs Interactions

A. Lopez-Martens

IJCLab, IN2P3/CNRS, Université Paris Saclay

Objectifs

- un peu de connaissances...
- un peu d'histoire...
- les dernières nouvelles en la matière....

Plan

- Introduction & Radioactivité - *De la Radioactivité au Noyau*
- Echelles Nucléaires - *Du Noyau jusqu'au Neutron et les Accélérateurs*
- Intéraction Nucléaire - *D'avant 2ème guerre mondiale jusqu'à nos jours*

Quelques bons outils

- National Nuclear Data Center (NNDC)

<http://www.nndc.bnl.gov>

The screenshot shows the NNDC website interface. At the top, there is a navigation bar with the NNDC logo, the text "National Nuclear Data Center", the Brookhaven National Laboratory logo, and a "Site Index" search box. Below the navigation bar, there is a large graphic of a Chart of Nuclides with various data sources and tools labeled around it, including NSR, XUNDL, ENSDF, NuDat, Databases, MIRD, Sigma, CSISRS, ENDF, Chart of Nuclides, Empire, Atlas of n Resonances, Nuclear Wallet Cards, Tools and Publications, Nuclear Data Sheets, Networks, CSEWG, and USNDP. To the right of the Chart of Nuclides graphic is a featured article titled "ND2013 Proceedings" with a cover image of "Nuclear Data Sheets" and text indicating that the first volume (118) is available. Below the featured article is a navigation menu with tabs for Main, Structure & Decay, Reactions, Bibliography, Networks & Links, Publications, and Meetings. The "Main" tab is selected, and it contains a grid of links to various data resources and tools, such as AMDC, Covariances, ENDF, NMMSS & DoE NMIRDC, NucRates, XUNDL, Atlas of Neutron Resonances, CSEWG, ENSDF, NSR, NuDat, CapGam, CSISRS alias EXFOR, IRDF, Nuclear Data Sheets, and USNDP.

ND2013 Proceedings

Nuclear Data Sheets

First Volume (118) for ND2013 is available!

We moved! Click on this text for map.

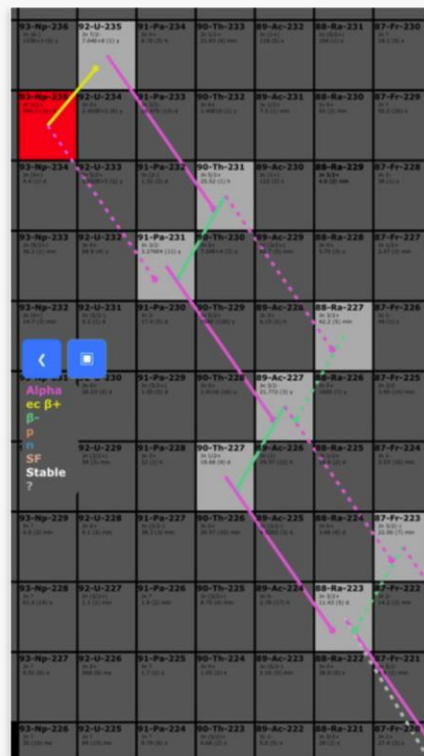
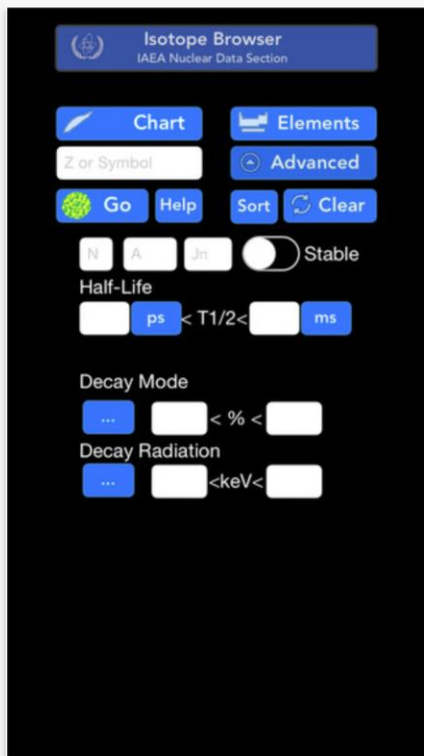
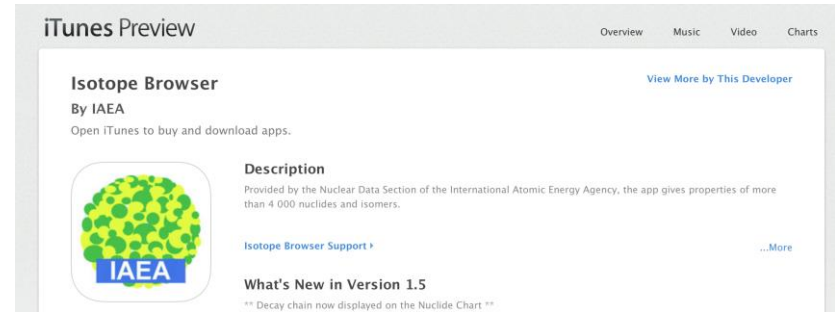
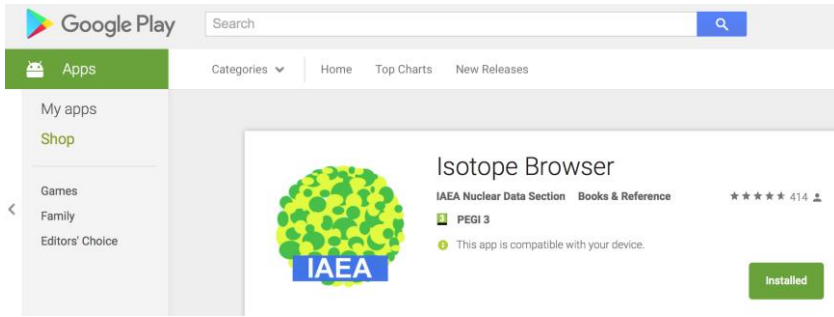
EXFOR 20,000 Milestone

Atomic Mass Evaluations Available

Main | Structure & Decay | Reactions | Bibliography | Networks & Links | Publications | Meetings

AMDC Atomic Mass Data Center, <i>Q-value Calculator</i>	Atlas of Neutron Resonances Parameters & thermal values	CapGam Thermal Neutron Capture γ -rays	Chart of Nuclides Basic properties of atomic nuclei
Covariances of Neutron Reactions	CSEWG Cross Section Evaluation Working Group	CSISRS alias EXFOR Nuclear reaction experimental data	Empire Nuclear reaction model code system, <i>Reference paper</i>
ENDF Evaluated Nuclear (reaction) Data File, <i>Sigma</i>	ENSDF Evaluated Nuclear Structure Data File	IRDF International Reactor Dosimetry File	MIRD Medical Internal Radiation Dose
NMMSS & DoE NMIRDC Safeguards & inventory decay data standards	NSR Nuclear Science References	Nuclear Data Sheets Nuclear structure & decay data journal, <i>Special Issues on reaction data</i>	Nuclear Wallet Cards Ground & isomeric states properties, <i>Homeland Security version</i>
NucRates MACS & Astro-physical reaction rates	NuDat Nuclear structure & decay Data	USNDP U.S. Nuclear Data Program	USNDP/CSEWG GForge Collaboration Server
XUNDL Experimental Un-evaluated Nuclear Data List			

Quelques Bonnes Applications



48 Nuclides found with: element = 54 order by Z, N					
09	Xe	55	13 (2) ms	(7/2+)	α 100%
10	Xe	56	93 (3) ms	0+	α 64 35%
11	Xe	57	0.74 (20) s		α 8 +8-5%
12	Xe	58	2.7 (8) s		α 0.0080%
13	Xe	59	2.74 (8) s	(5/2+)	α = 0.011%
14	Xe	60	10.0 (4) s	0+	ec β + 100%
15	Xe	61	18 (4) s	(5/2+)	α 0.0003 1%
16	Xe	62	59 (2) s	0+	ec β + 100%
17	Xe	63	61 (2) s	5/2(+)	ec β + 100%
18	Xe	64	3.8 (9) min	0+	ec β + 100%
19	Xe	65	5.8 (3) min	(5/2+)	ec β + 100%
20	Xe	66	40 (1) min	0+	ec β + 100%
21	Xe	67	40.1 (20) min	5/2(+)	ec β + 100%

54-Xe-135 Xenon
 Uncertainty applies to the least significant digit(s)
 Z 54 N 81 Jn 3/2+
 Half-life 9.14 (2) h
 Decay β - 100 %
 Q α -3630.67 (415) keV
 Q β 1165.048 (4071) keV
 Q ec -2627.807 (6812) keV
 Sn 6363.78 (423) keV
 Sp 9646.63 (690) keV
 Electric Moment +0.214 (7) barn
 Magnetic Moment +0.9032 (7) barn
 Binding/A 8398.503 (31) keV
 Mass 134.907228 (4455) AMU
 Decay Radiations
 From β - decay

	Energy [keV]	Intensity %
β -	310.2 (16)	96 (4)
	173.3 (15)	3.11 (14)
	248.1 (16)	0.59 (3)
	26.9 (11)	0.123 (6)
	50.0 (12)	0.075 (5)
γ	249.794 (15)	90 (3)
	608.185 (15)	2.90 (13)
	407.99 (2)	0.358 (17)
	158.197 (18)	0.289 (14)
	358.39 (3)	0.221 (11)
X	30.9728 (3)	2.64 (13)
	30.6251 (3)	1.43 (7)

Quelques bonnes lectures...

The screenshot shows the Nobelprize.org website. The header includes the logo, navigation links (Home, Nobel Prizes and Laureates, Nomination, Ceremonies, Alfred Nobel, Educational, Events), and a search bar. The main content area is titled "The Nobel Prize in Physics 1922" and "Niels Bohr". It features a portrait of Niels Bohr, a "Share this" section with social media icons, and a "Niels Bohr - Facts" section. The facts section includes his full name, birth and death dates, affiliation at the time of the award, and the prize motivation. A sidebar on the left provides navigation for "Nobel Prizes and Laureates" and "Physics Prizes".

Nobelprize.org
The Official Web Site of the Nobel Prize

Home | Nobel Prizes and Laureates | Nomination | Ceremonies | Alfred Nobel | Educational | Events

Nobel Prizes and Laureates
Physics Prizes < 1922 >


▶ About the Nobel Prize in Physics 1922
▼ Niels Bohr
Facts
Biographical
Nobel Lecture
Banquet Speech
Documentary
Photo Gallery
Other Resources

All Nobel Prizes in Physics
All Nobel Prizes in 1922

The Nobel Prize in Physics 1922
Niels Bohr

Share this: 32

Niels Bohr - Facts



Niels Henrik David Bohr

Born: 7 October 1885, Copenhagen, Denmark

Died: 18 November 1962, Copenhagen, Denmark

Affiliation at the time of the award: Copenhagen University, Copenhagen, Denmark

Prize motivation: "for his services in the investigation of the structure of atoms and of the radiation emanating from them"

Field: theoretical nuclear physics

The Age to Come
New scientific and cultural perspectives on ageing
Nobel Week Dialogue

2014 Nobel Prize Announcements

2013 Nobel Laureates
© The Nobel Foundation. Photo: Lovisa Engblom.

- ❖ K. Krane, *Introductory Nuclear Physics*, J. Wiley & Sons
- ❖ L. Valentin, *Physique Subatomique: noyaux & particules*, Hermann
- ❖ R. Casten, *Nuclear Structure from a Simple Perspective*, Oxford Science Publications

Part 1 - Introduction & Radioactivité

Le Noyau

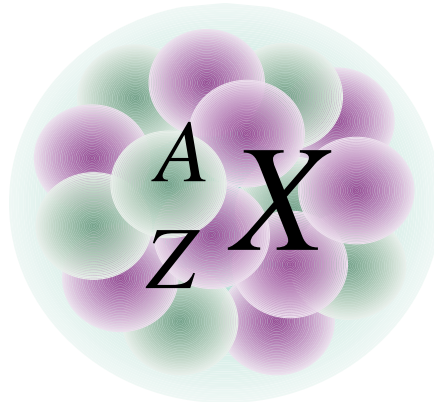
Z protons, N neutrons

Nombre de masse $A = Z + N$

Numéro atomique Z

Charge du noyau $+Ze$ ($e = 1.6 \cdot 10^{-19}$ C)

Les nucléons sont des **fermions**: spin $1/2$, principe d'exclusion de Pauli



A nucléons en interaction

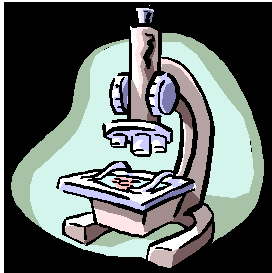
Un système complexe

Comprendre et prédire l'organisation des nucléons
au sein du noyau et les propriétés qui en découlent

=

Enjeu de la physique nucléaire

Résolution

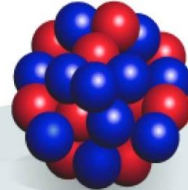


140
masse du pion



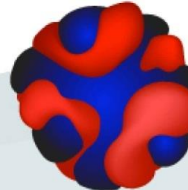
baryons, mesons

8
énergie de séparation
d'1 proton dans le Plomb



protons, neutrons

1.32
énergie de vibration
dans l'étain

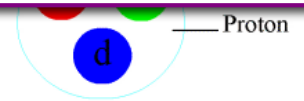


nucleonic densities
and currents

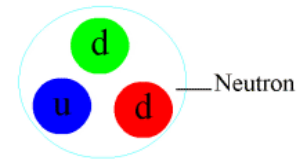
0.043
énergie de rotation
dans l'Uranium



collective coordinates



Proton



Neutron

Physique des Noyaux

La Charte des Noyaux

3338 nucléides (fin 2022)

288 stables (= dont la durée de vie est plus grande que l'âge du système solaire)

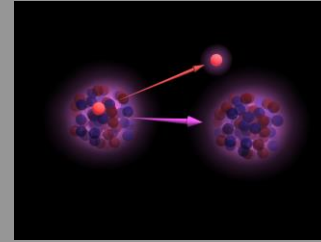
Isotope: même Z (même élément chimique), N différent

Isotone: même N, Z différent

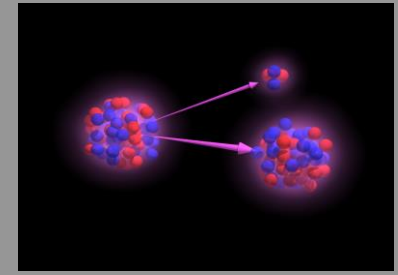
Isobar: même A, Z&N différents

radioactivité proton

noyau \rightarrow proton + (noyau - 1 proton)

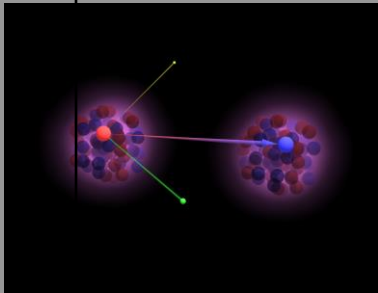


alpha émission d' ^4He

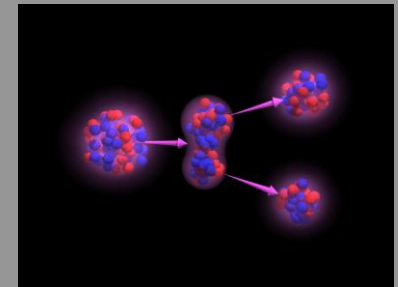


beta +

proton \rightarrow neutron
+ e^+ + $\bar{\nu}_e$

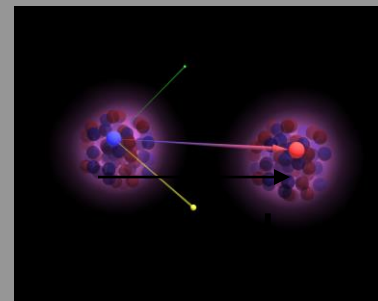


fission cassure du noyau

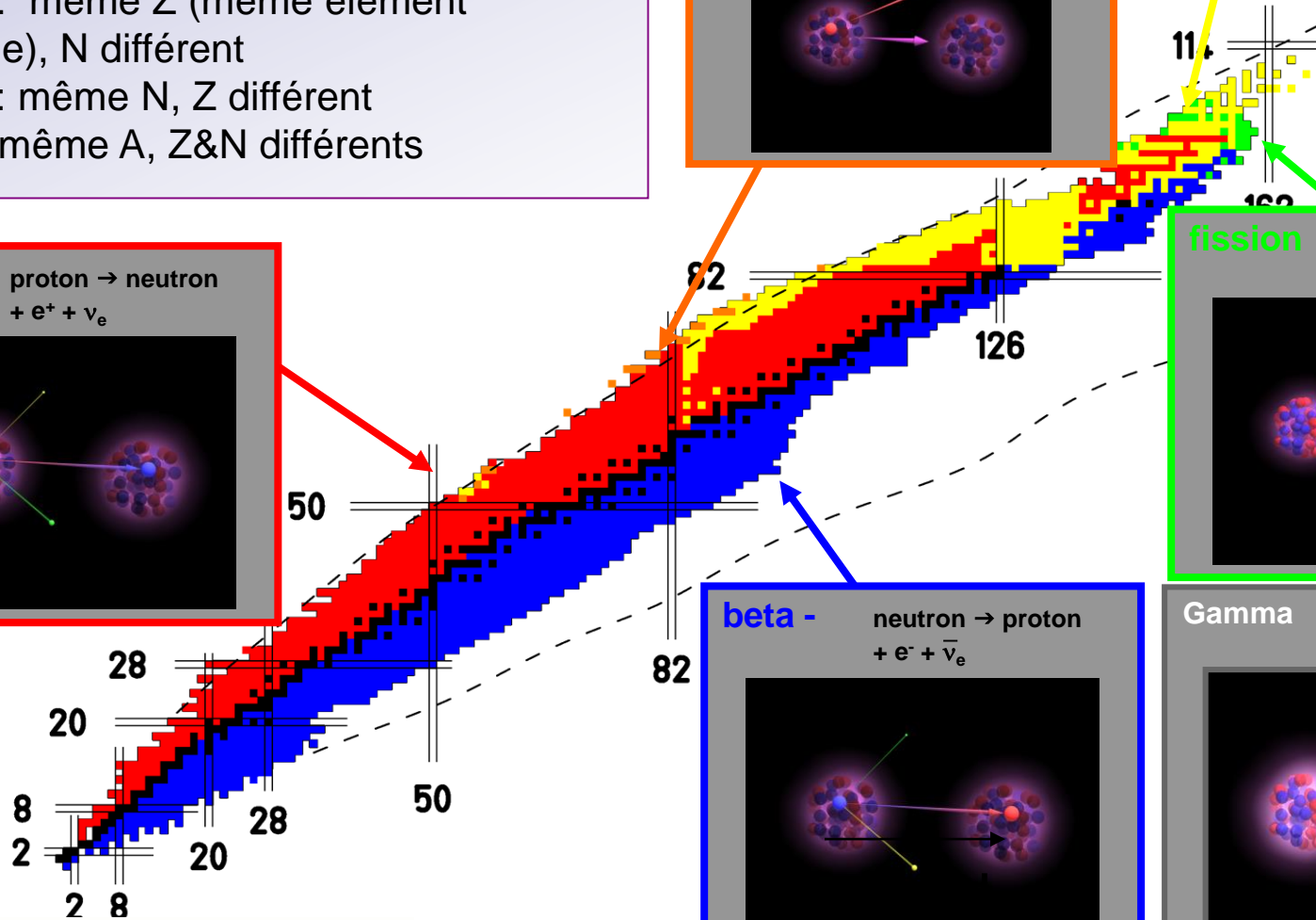
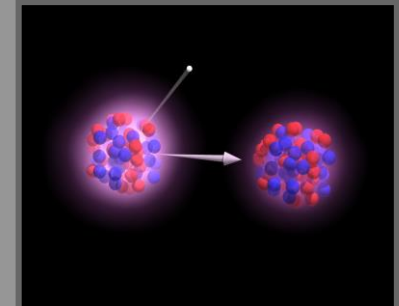


beta -

neutron \rightarrow proton
+ e^- + $\bar{\nu}_e$



Gamma relaxation nucléaire + photon γ

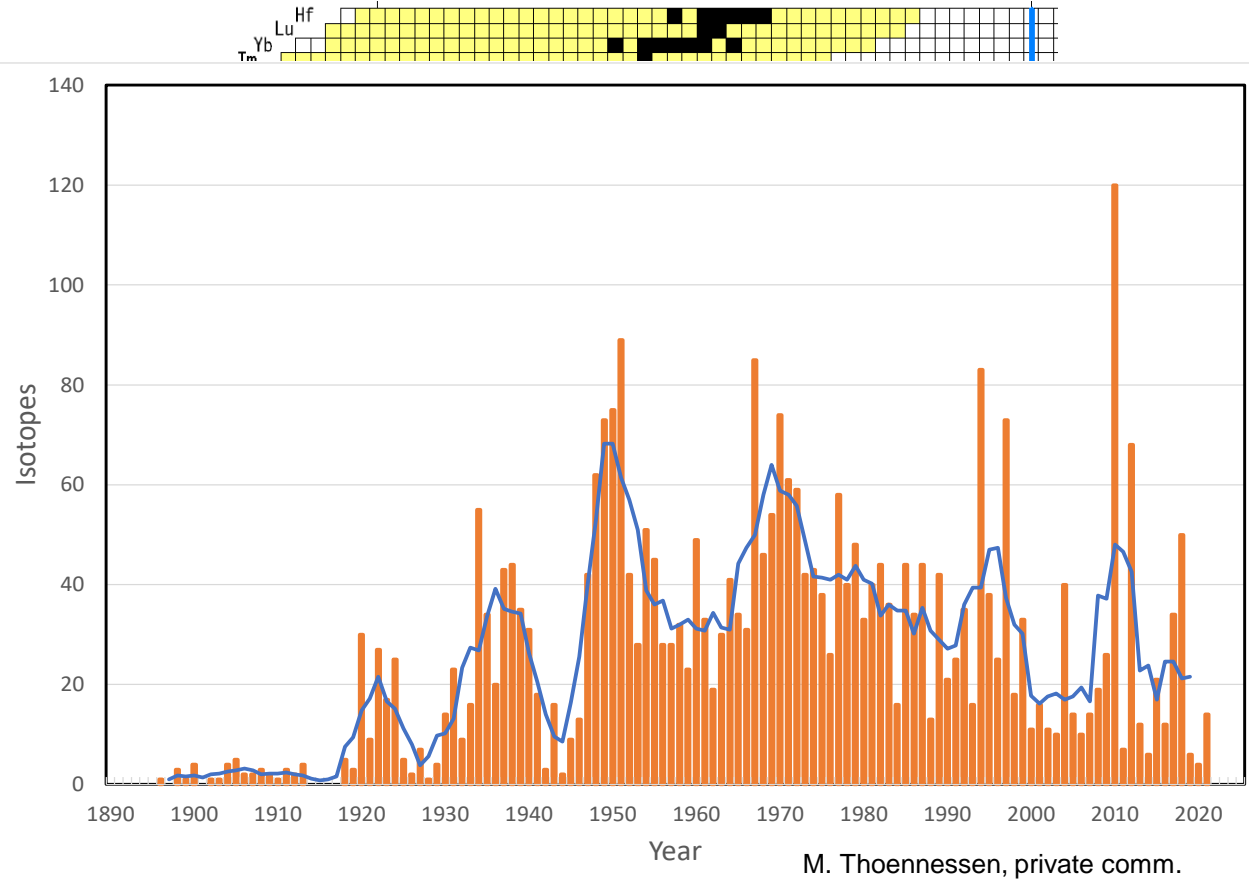


prédiction: ~7000 nucléides liés

Découverte de Nouveaux Isotopes

Rank	Country	Isotopes
1	USA	1335
2	Germany	566
3	UK	299
4	Russia	249
5	Japan	233
6	France	218
7	Switzerland	123
8	Canada	66
9	Sweden	59
10	Finland	45
11	Netherlands	36
12	China	35
13	Belgium	17
14	Denmark	13
15	Argentina	13
16	Italy	11
17	Israel	6
18	Austria	5
19	India	2
20	Norway	2
21	Australia	2
22	New Zealand	1
	Brazil	1
	Poland	1
	Hungary	1

T. Ohnishi et al. , J. Phys. Soc. Jpn. 79 (2010) 073201
 D. Kameda et al.: Phys. Rev. C 86 (2012) 054319



<https://people.nslc.msu.edu/~thoennes/isotopes/>

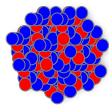
2011 (^{124}Xe): 4 nouveaux isotopes

2014-2022 (^{238}U): 91 nouveaux isotopes

2016-2021 (^{124}Xe): 10 nouveaux isotopes

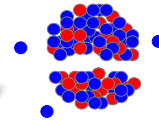
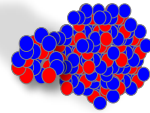
Synthèse de Nouveaux Eléments

Ion lourd
accéléré

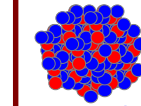


Atome
d'actinide

fusion



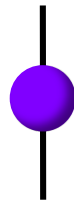
fission



fusion-
évaporation

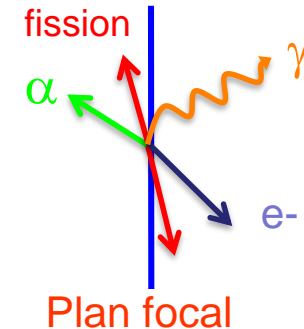
$\sigma \sim 1-10 \text{ pb} !$

Faisceau intense
d'ions lourds



Cible
rotative

Filtre



Eléments Super Lourds



28/11/2016: IUPAC approuve les noms des 4 nouveaux éléments!

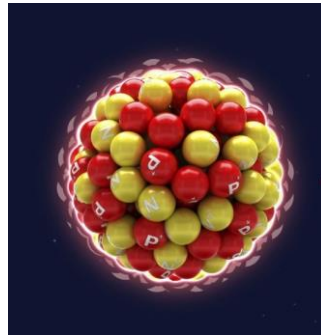
30/12/2015: IUPAC annonce que la 7^{ème} période du tableau périodique est complète!

37	Ru	38	Sr	39	Y	40	Zr	41	Ni	42	Mo	43	Tc	44	Ru	45	Rh	46	Pd	47	Ag	48	Cd	49	In	50	Tl	51	Pb	52	Bi	53	Po	54	At	55	Rn
55	Cs	56	Ba	57	La	72	Hf	Ta	74	W	75	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	80	81	Ti	Pb	83	Bi	84	Po	85	At	86	Rn								
87	Fr	88	Ra	89	Ac	104	Rf	Db	106	Sg	Bh	108	Hs	109	Mt	110	Ds	111	Rg	112	Cn	114	Fl	116	Lv	118	Og										
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								
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								

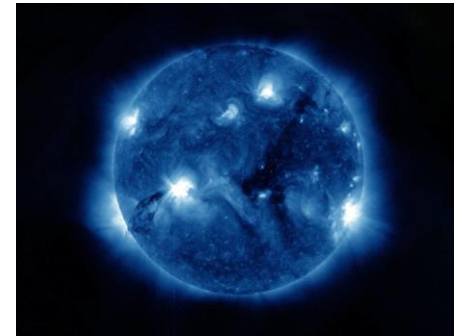
Découverte de nouveaux états de la matière nucléaire



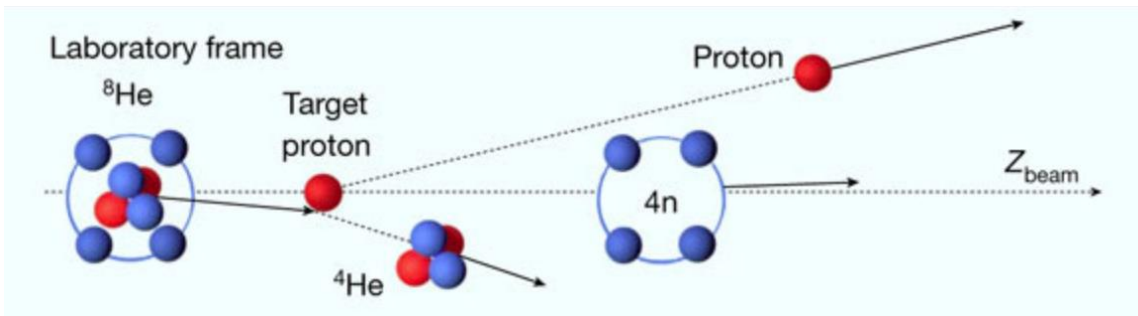
n instable



n stable/instable

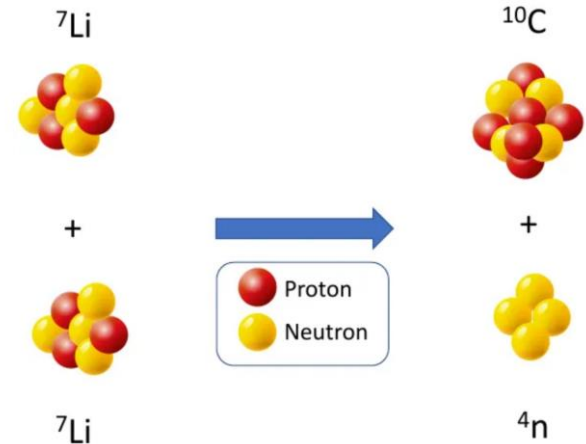


n stable



Observation d'un système à 4 neutrons corrélés,
 $T_{1/2} = (3.8 \pm 0.8) \times 10^{-22} \text{ s}$

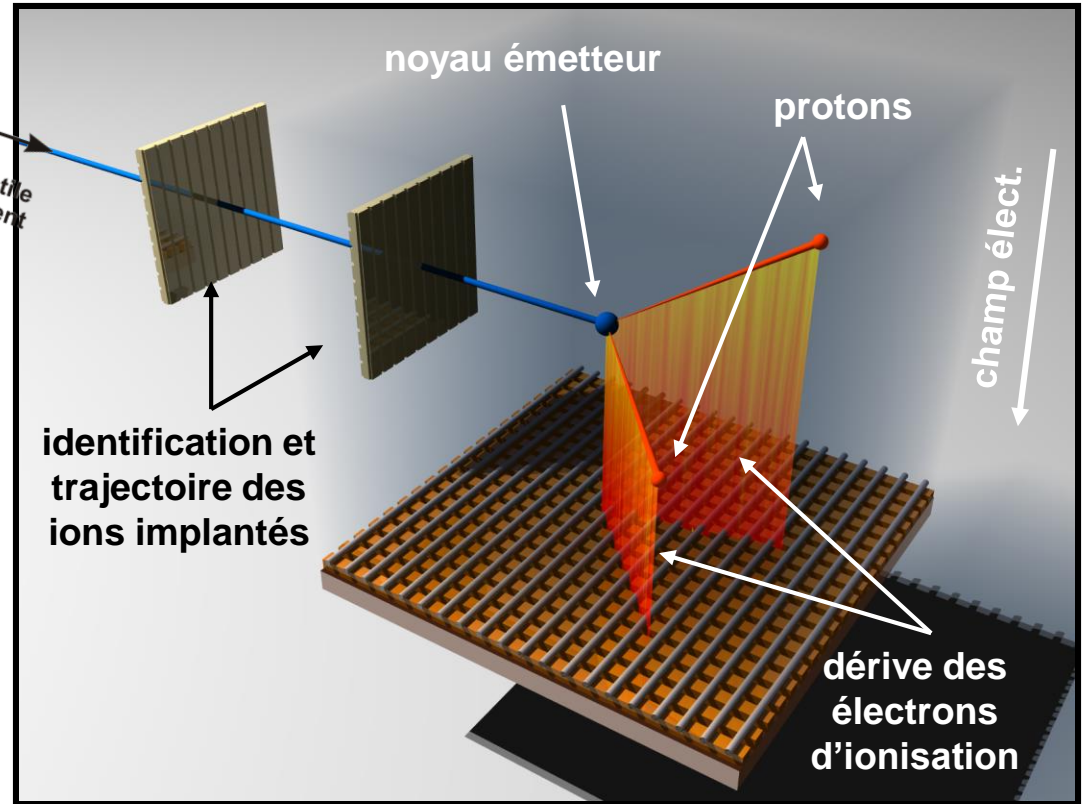
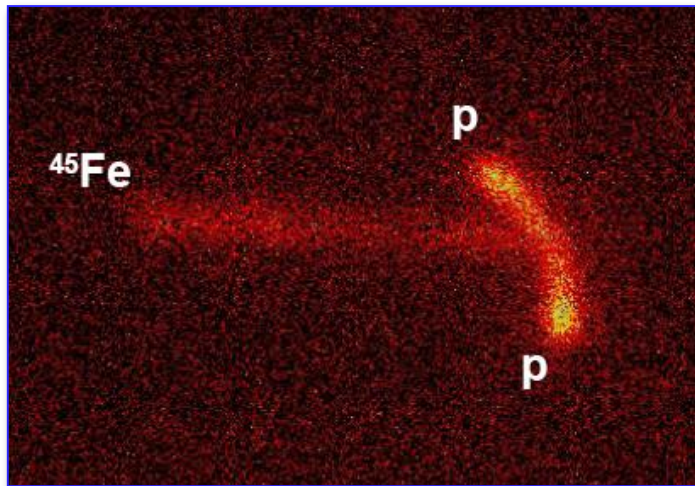
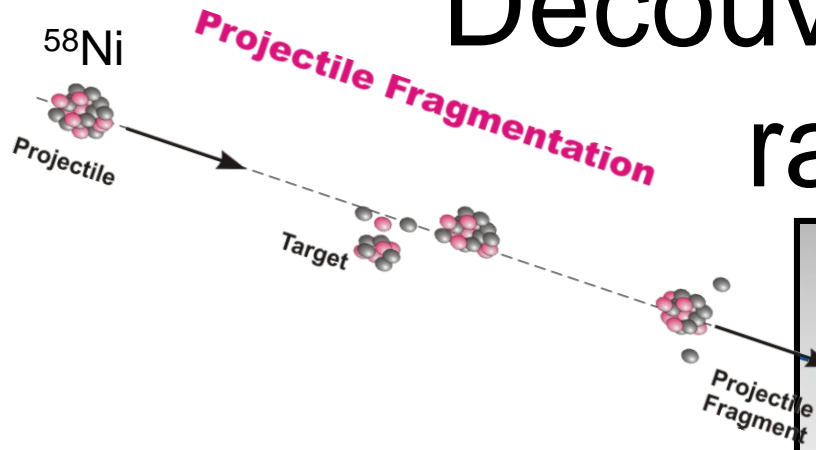
M. Duer et al., Nature 606, 678 (2022)



Observation d'un système lié à 4 neutrons, $T_{1/2} \sim T_{1/2}(n)$

T. Faestermann et al., Phys. Lett. B 824, 136799 (2022)

Découverte de nouvelles radioactivités



J. Giovinazzo et al., Phys. Rev. Lett. 89, 102501 (2002)
M. Pfützner et al., Eur. Phys. J. A14, 279 (2002)
K. Miernik et al., Phys. Rev. Lett. 99, 192501 (2007)

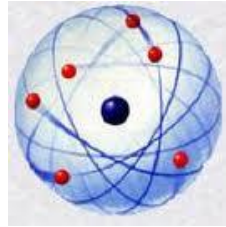
4 autres cas observés depuis: ^{54}Zn , ^{48}Ni , ^{19}Mg , ^{67}Kr

T. Goigoux et al., Phys. Rev. Lett. 117 (2016) 162501

Il y a 112 ans.....

“ The scattering of α and β particles by matter and the structure of the atom”

*Philosophical Magazine Series 6,
vol. 21 May 1911, p. 669-688*



Le prix Nobel de Chimie 1911 est attribué à Marie Curie

“ en reconnaissance des services pour l'avancement de la chimie par la découverte de nouveaux éléments : le radium et le polonium, par l'étude de leur nature et de leurs composés ”



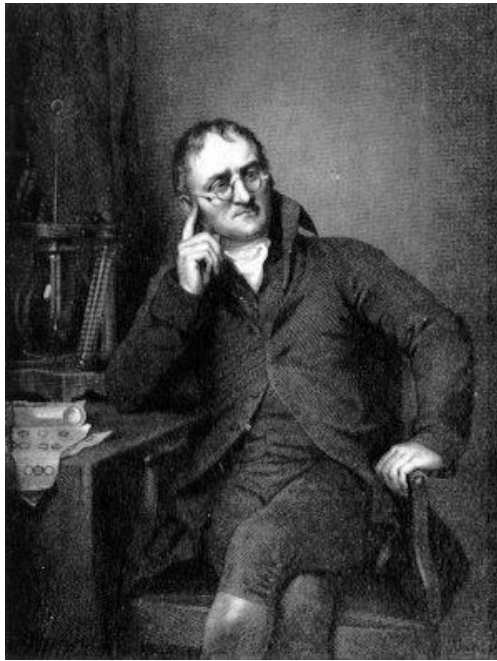
A l'aube du 20^{ème} siècle



“Désormais, il n’y a plus rien de nouveau à découvrir en physique. Ce qui reste à faire, ce sont des mesures de plus en plus précises.”

Phrase attribuée à William Thomson (Lord Kelvin), 1900
British Association for the advancement of Science

Composition de la matière



John Dalton

1803 :

-La matière est faite de d'**atomes**
(du grec ατομος = indivisible)

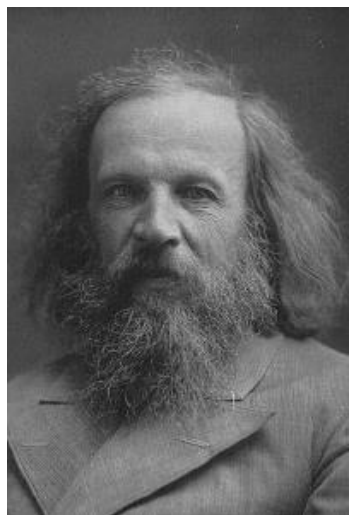
-Les atomes d'un même élément
sont identiques

-Les atomes d'un élément peuvent se combiner à
ceux d'un autre pour former un composé chimique

-Les atomes d'éléments différents ont des masses
différentes



Classification des éléments



Dmitri Ivanovich
Mendeleev

Périodicité des propriétés chimiques des éléments

ОПЫТЪ СИСТЕМЫ ЭЛЕМЕНТОВЪ.

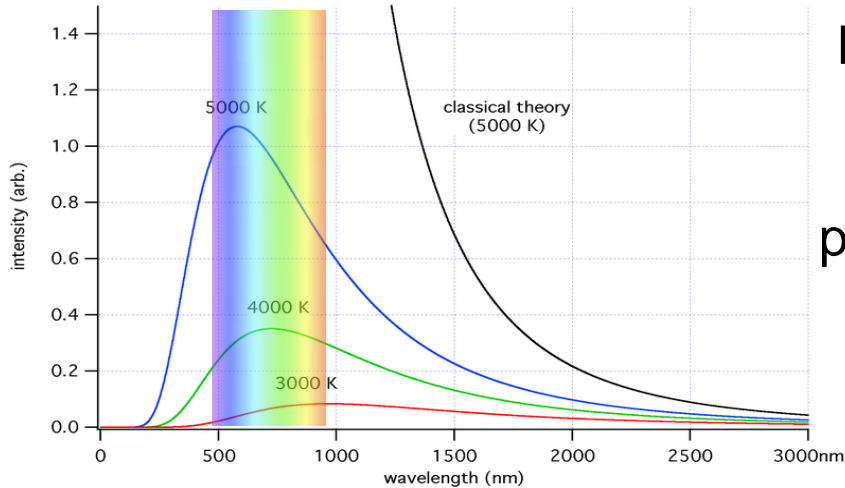
ОСНОВАННОЙ НА ИХЪ АТОМНОМЪ ВѢСѢ И ХИМИЧЕСКОМЪ СХОДСТВѢ.

		Ti = 50	Zr = 90	? = 180.
		V = 51	Nb = 94	Ta = 182.
		Cr = 52	Mo = 96	W = 186.
		Mn = 55	Rh = 104,4	Pt = 197,1.
		Fe = 56	Ru = 104,4	Ir = 198.
		Ni = 59	Pd = 106,6	Os = 199.
		Co = 59	Pt = 197,1	
H = 1		Cu = 63,4	Ag = 108	Hg = 200.
	Be = 9,1	Mg = 24	Zn = 65,2	Cd = 112
	B = 11	Al = 27	Ga? = 68	Ur = 116 Au = 197?
	C = 12	Si = 28	Ge? = 70	Sn = 118
	N = 14	P = 31	As = 75	Sb = 122 Bi = 210?
	O = 16	S = 32	Se = 79,4	Te = 128?
	F = 19	Cl = 35,5	Br = 80	I = 127
Li = 7	Na = 23	K = 39	Rb = 85,4	Cs = 133 Tl = 204.
		Ca = 40	Sr = 87,6	Ba = 137 Pb = 207.
		Sc? = 45	Ce = 92	
		?Er = 56	La = 94	
		?Yt = 60	Di = 95	
		?In = 75,6	Th = 118?	

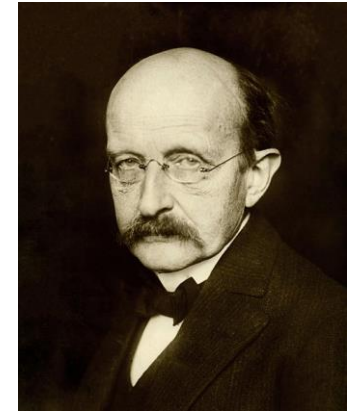
L'emplacement dans le tableau est donné par **Z** (= numéro atomique, de AtomZahl)

Des nuages dans le ciel...

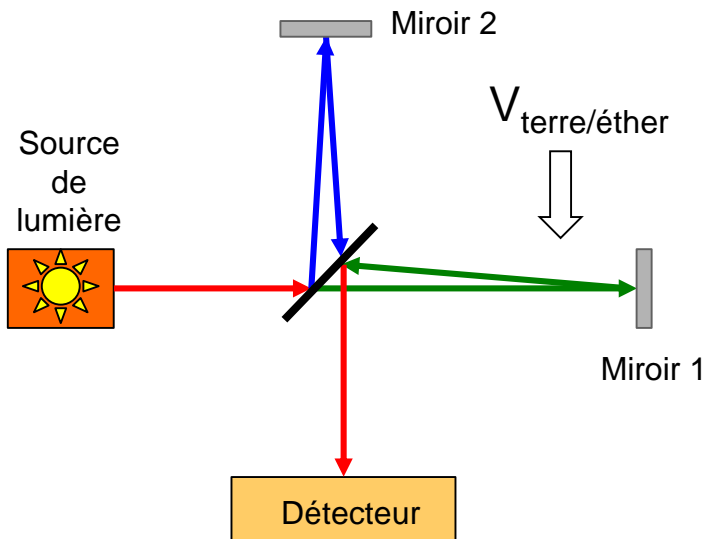
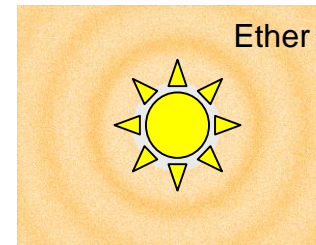
Catastrophe ultraviolette



La matière ne peut absorber ou émettre de l'énergie que par petits paquets proportionnels à la fréquence: les **quanta** d'énergie



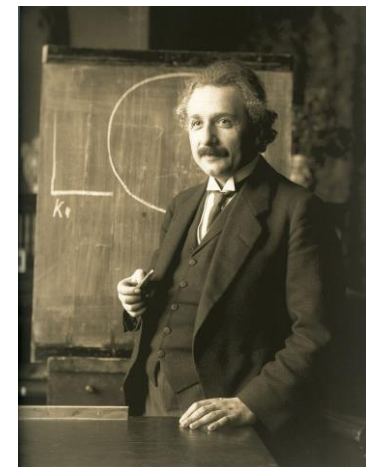
Max Planck



Expérience de Michelson Morley

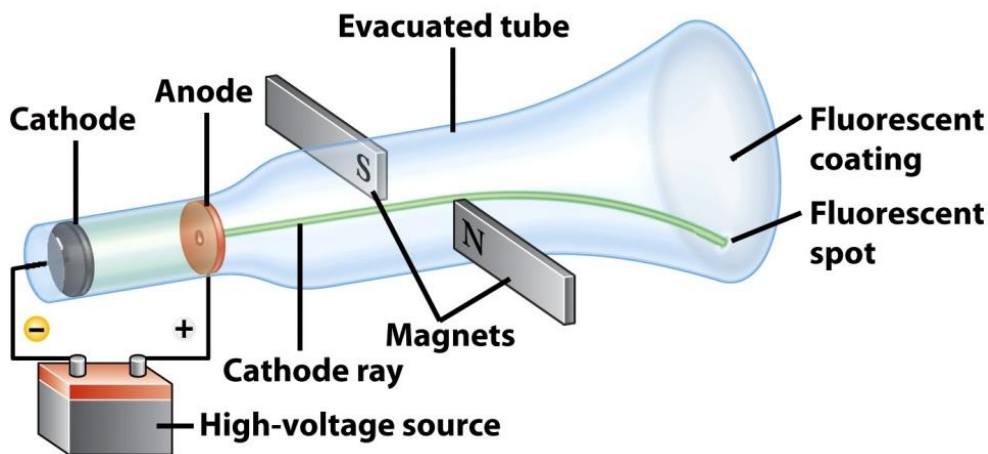
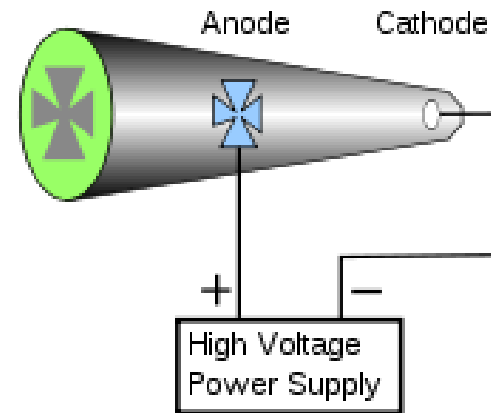
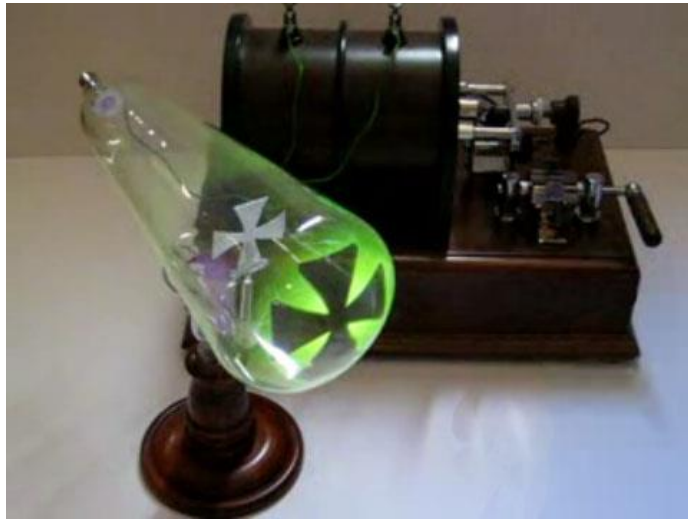
Relativité restreinte :
Les lois de la physique sont les mêmes dans tout référentiel inertiel et la vitesse de la lumière est une constante

$$E=mc^2$$



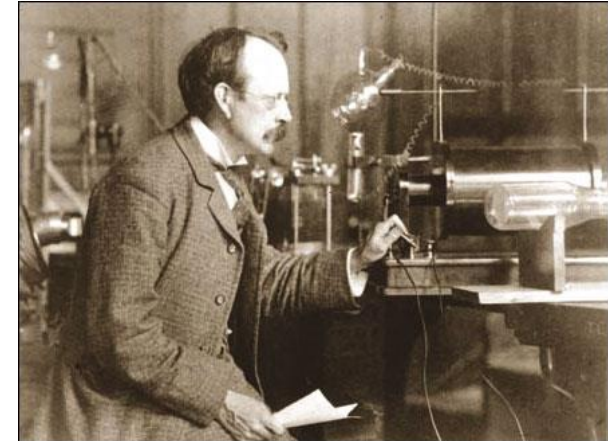
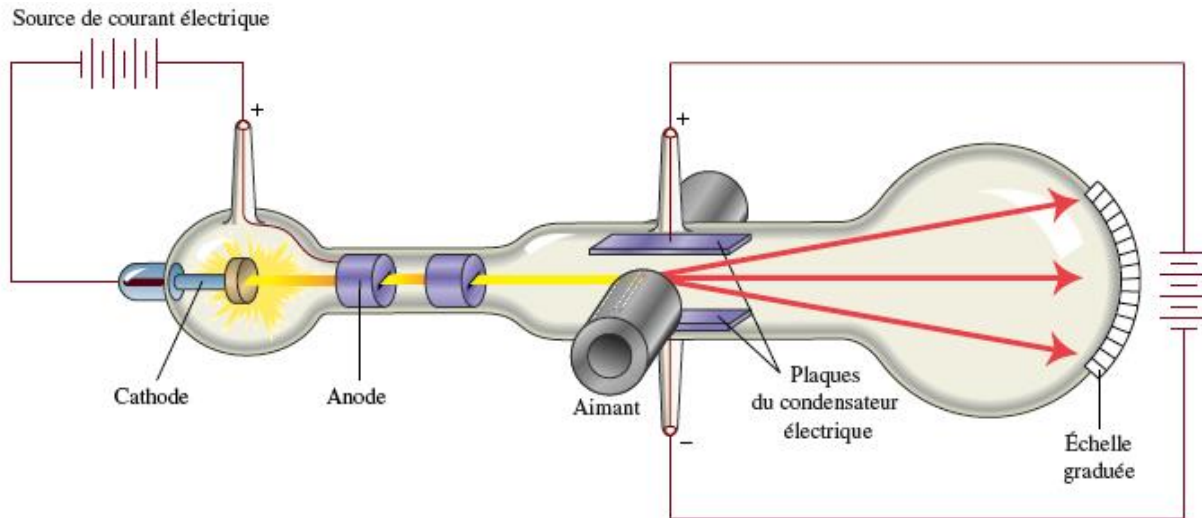
Albert Einstein

La révolution du tube cathodique



1895: Jean Perrin démontre que les rayons cathodiques sont des particules chargées négativement

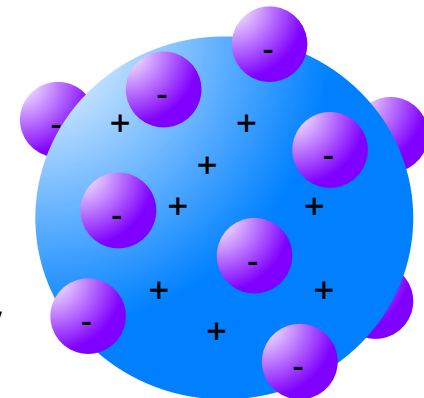
Les corpuscules



John Joseph Thomson

J.J. Thomson mesure le rapport charge/masse des particules composant les rayons cathodiques et ce rapport ne varie pas quels que soient les matériaux/gaz utilisés

1898: J.J. Thomson en conclut que ces 'corpuscules' sont les constituants des atomes (qui ne sont donc pas indivisibles !)



Modèle 'plum pudding'

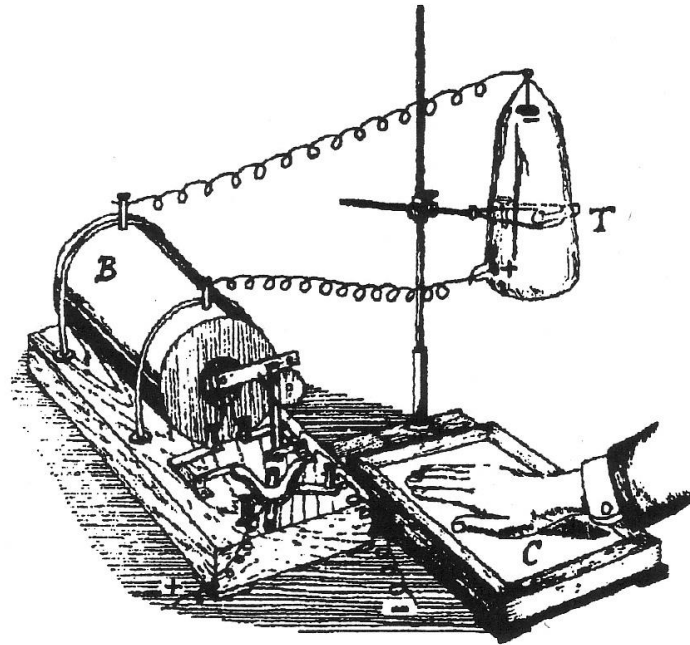
Des rayons cathodiques aux rayons X

1895 W. Röntgen

découverte des rayons X



Wilhelm Röntgen



W. Röntgen reçoit le 1^{er} prix Nobel de Physique en 1901



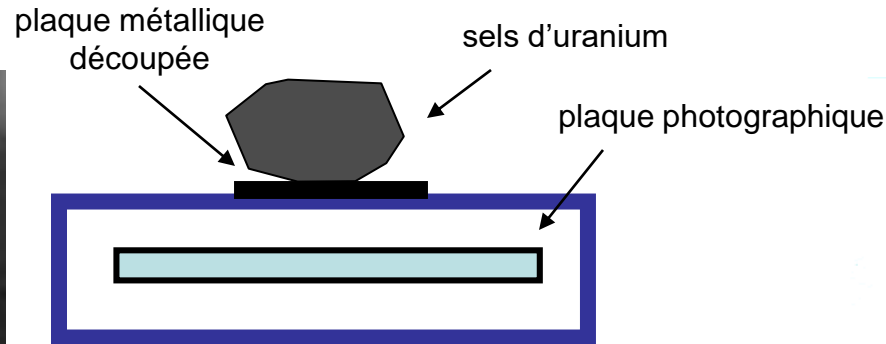
Des rayons X aux rayons uraniques

1896 H. Becquerel

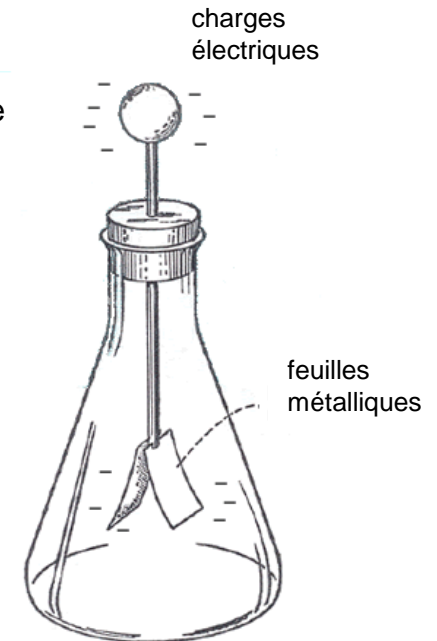
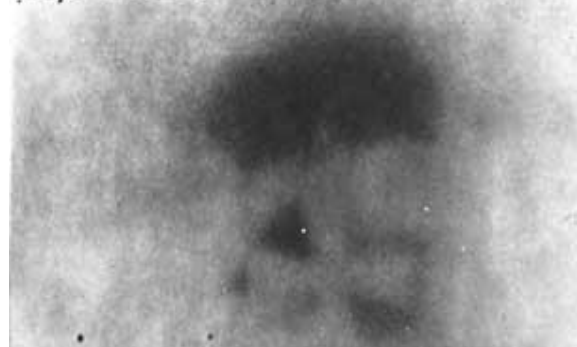
découverte d'un nouveau rayonnement émis par l'Uranium



Henri Becquerel



*40 - 17000 g6. Sulfate double d'uranyle et de Potasse
Papier noir. Couvré de l'air. Uranium
Exposé au soleil le 27. et dans le noir le 28. -
Ninetyfour' le 1er mars.*



Les rayons uraniques ionisent l'air et provoquent la décharge d'un électroscope

Des rayons uraniques à la radioactivité

1898 Marie & Pierre Curie



Marie Curie



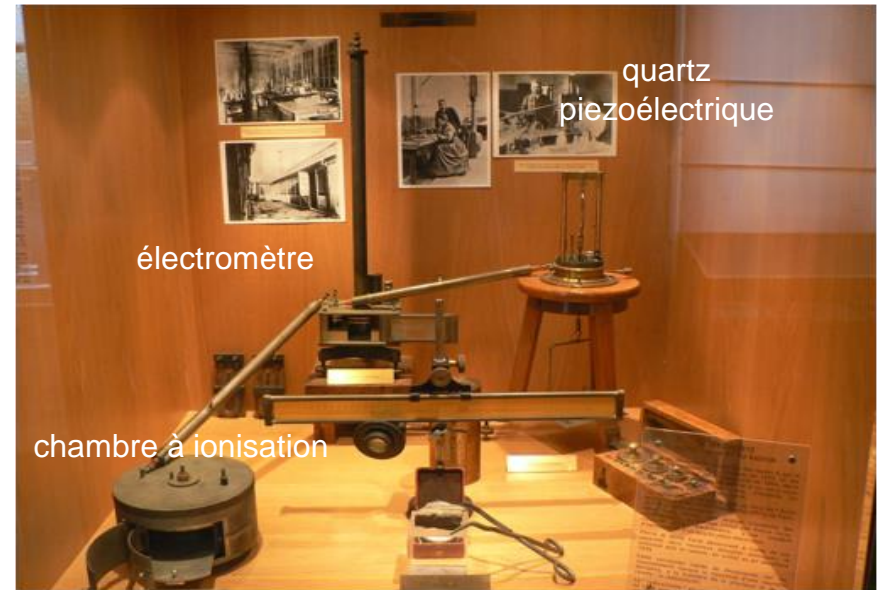
Pierre Curie

extraction du polonium (dans la fraction de Bismuth) et du radium (fraction du Baryum)

M. Curie appelle le rayonnement:
'radioactivité'



Laboratoire à l'Ecole de Physique et Chimie Industrielle de Paris



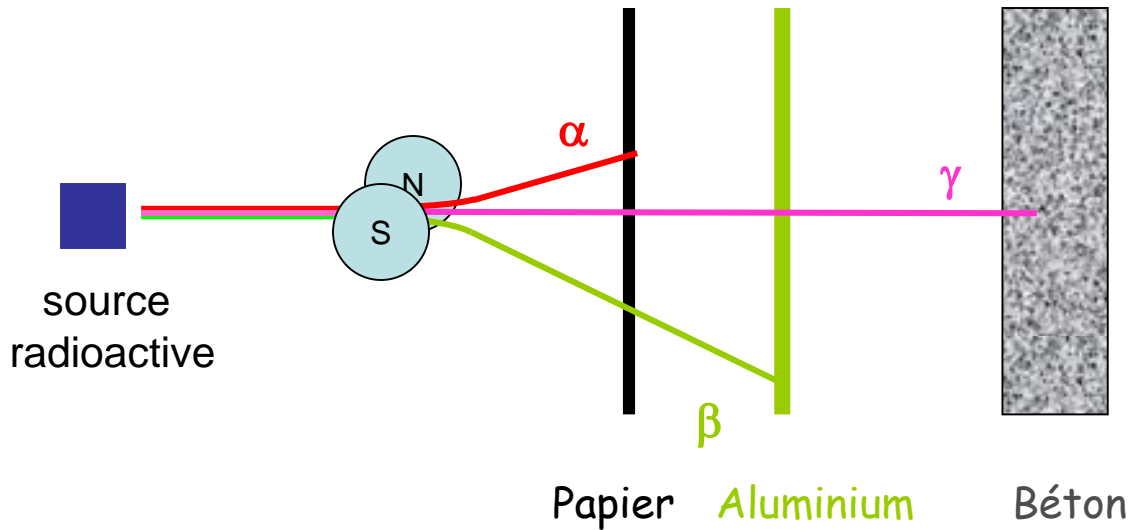
La radioactivité est multiple

1898 E. Rutherford

rayonnement alpha, beta

1900 P. Villard

rayonnement gamma



α = ion d'hélium He^{2+}

β = e^- de grande énergie

γ = photons - comme les X



Ernest Rutherford

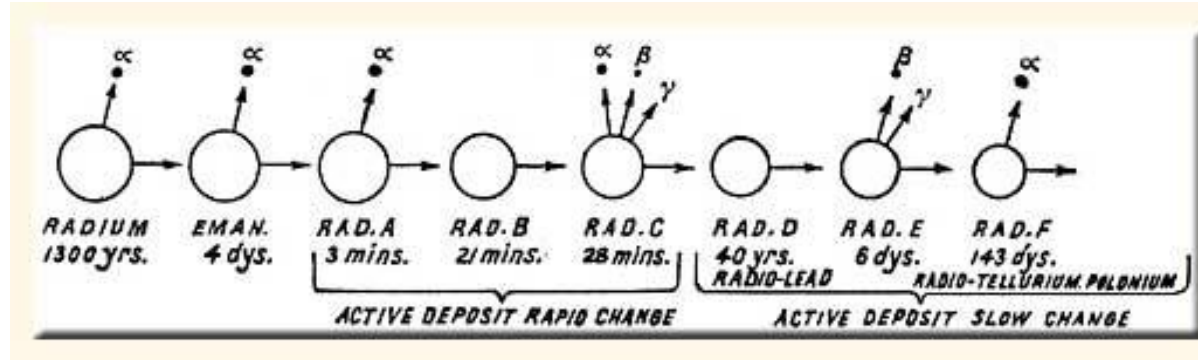
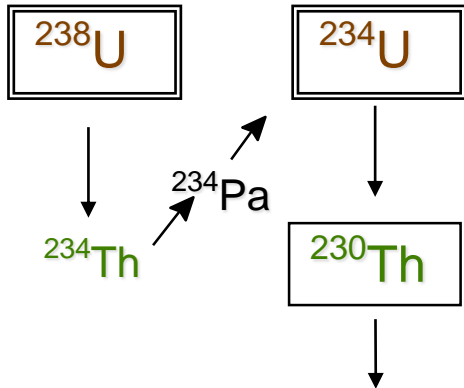


Paul Villard

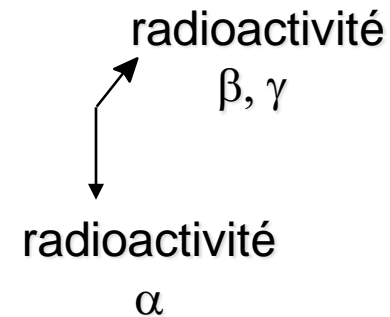
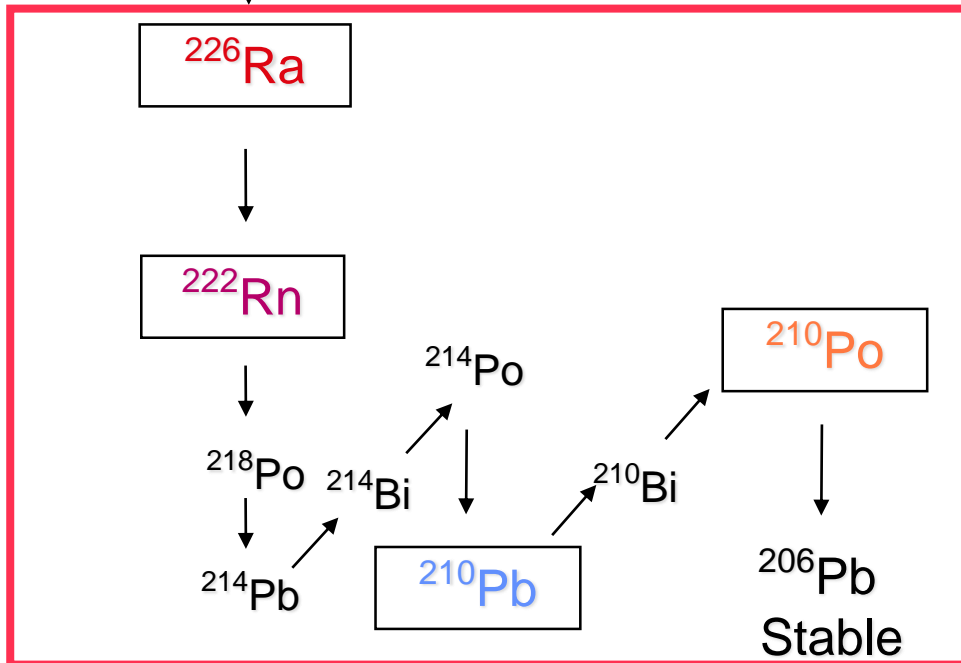
Les atomes se transforment !

1902 E. Rutherford & F. Soddy

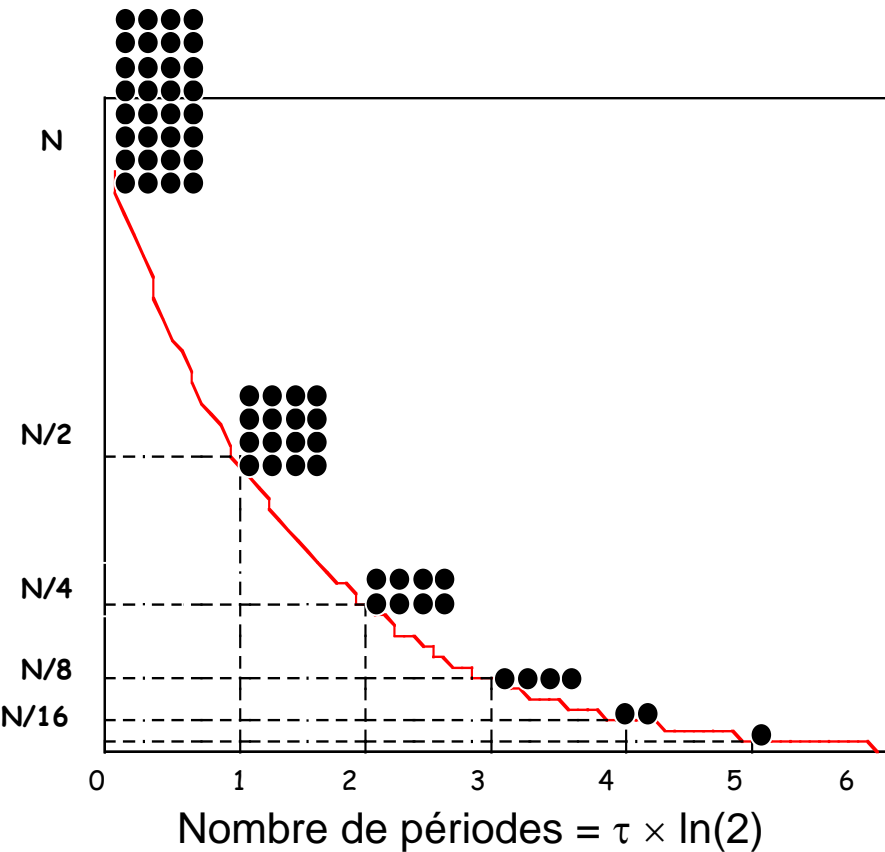
transmutation des atomes



Philosophical Transactions of the Royal Society of London, 1905



Décroissance radioactive



Nombre de
noyaux
au temps t

Nombre initial
de noyaux

Constante de
décroissance

$$N(t) = N_0 \exp(-t/\tau)$$

$$\text{Activité} = \lambda N(t) = N(t)/\tau$$

Durée de vie

Quelques exemples d'activités :

Homme : 130 Bq/kg

Maison en granit: 4 milliards de Bq

Béton: 500 Bq/kg

Lait: 80 Bq/kg

Scintigraphie thyroïdienne: 37 millions de Bq

Combustible usé de réacteur: 10 milliards de
milliards de Bq

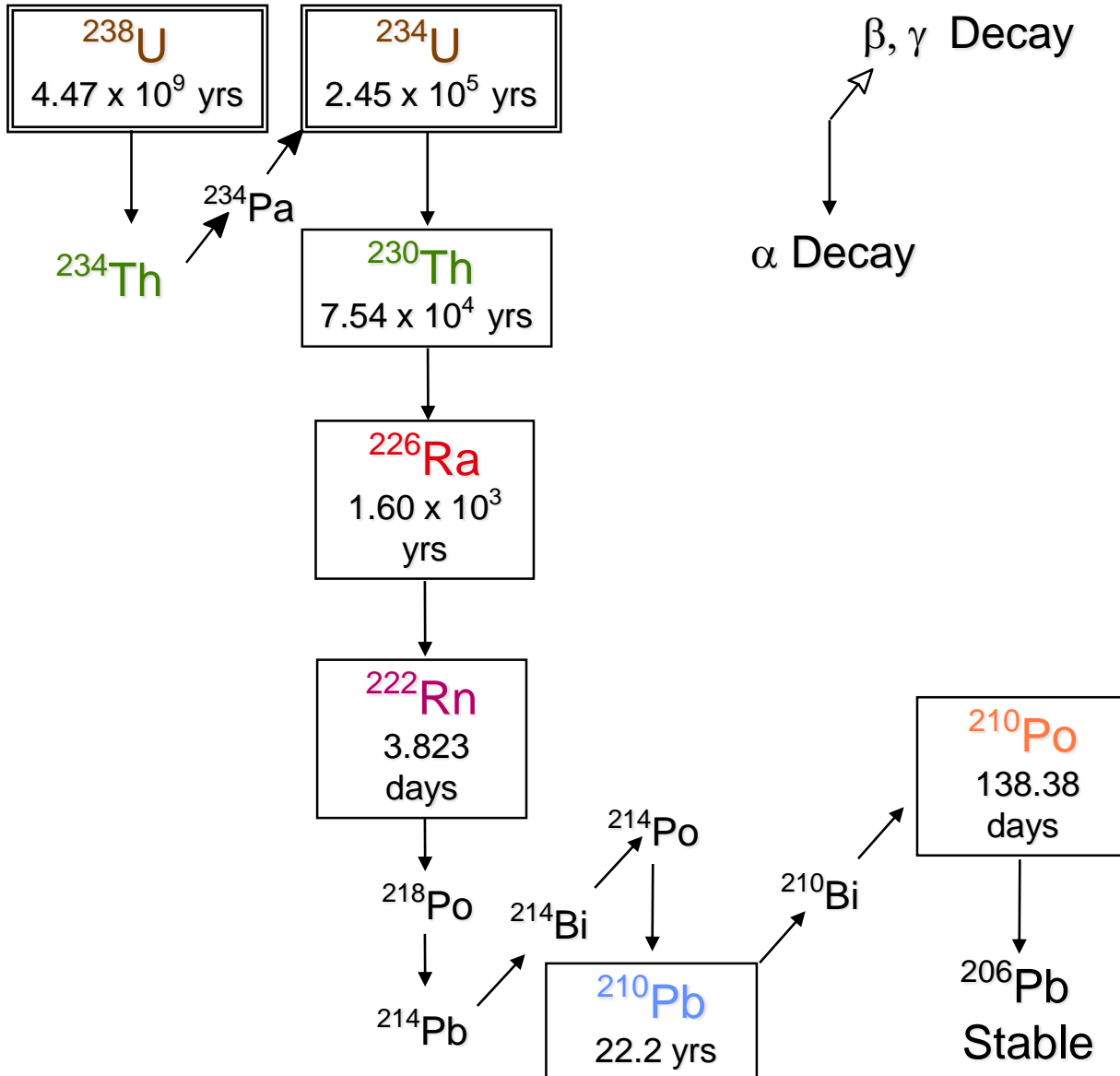
1910:

1 curie (Ci) = activité d'1g de Radium

1 Ci = 37 milliards de désintégrations/s

1 Bq = 1 désintégration/s

Radioactivité tellurique



Age de la terre:
 $\sim 4.5 \times 10^9$ années

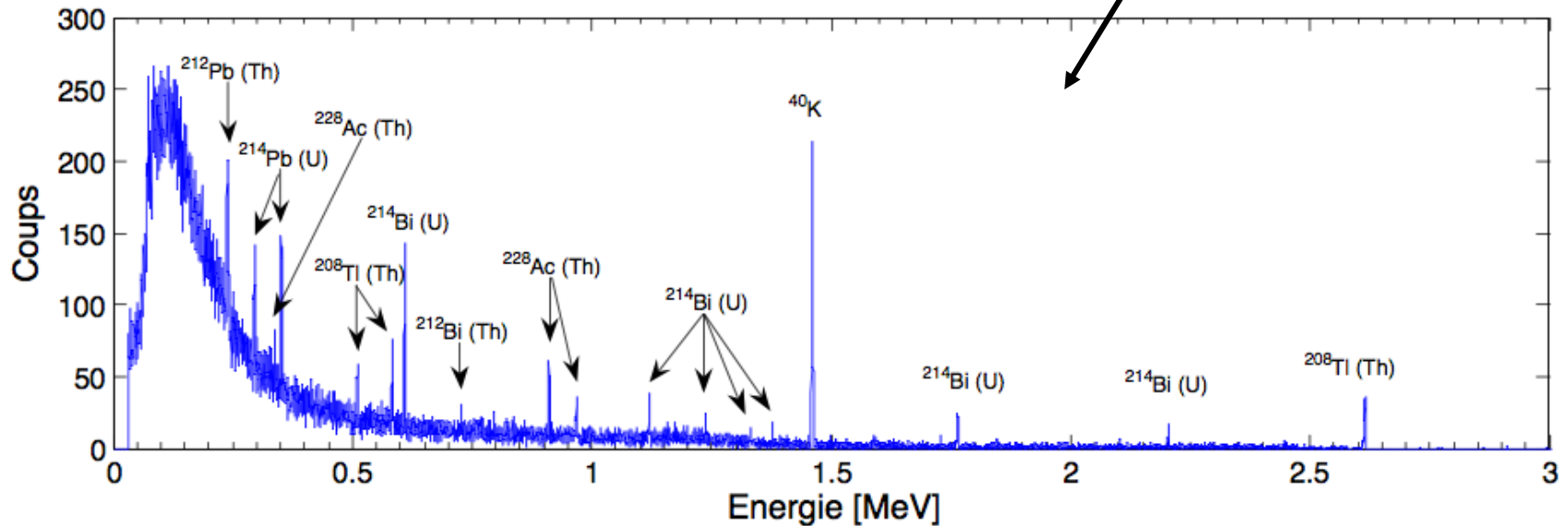
Demi-vie:
 ^{232}Th : 1.40×10^{10} a

^{235}U : 7.04×10^8 a

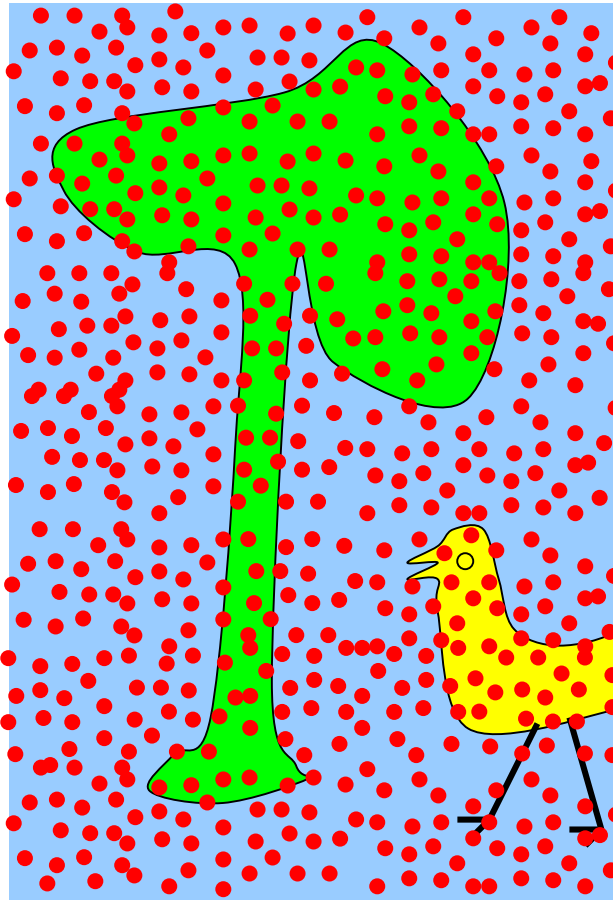
^{238}U : 4.47×10^9 a

^{40}K : 1.2×10^9 a

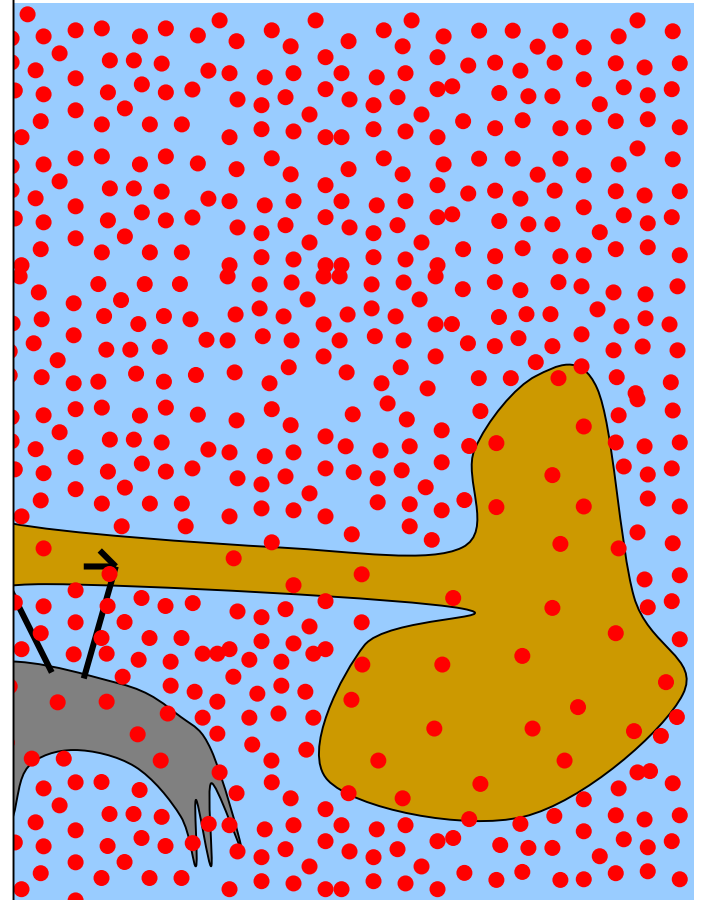
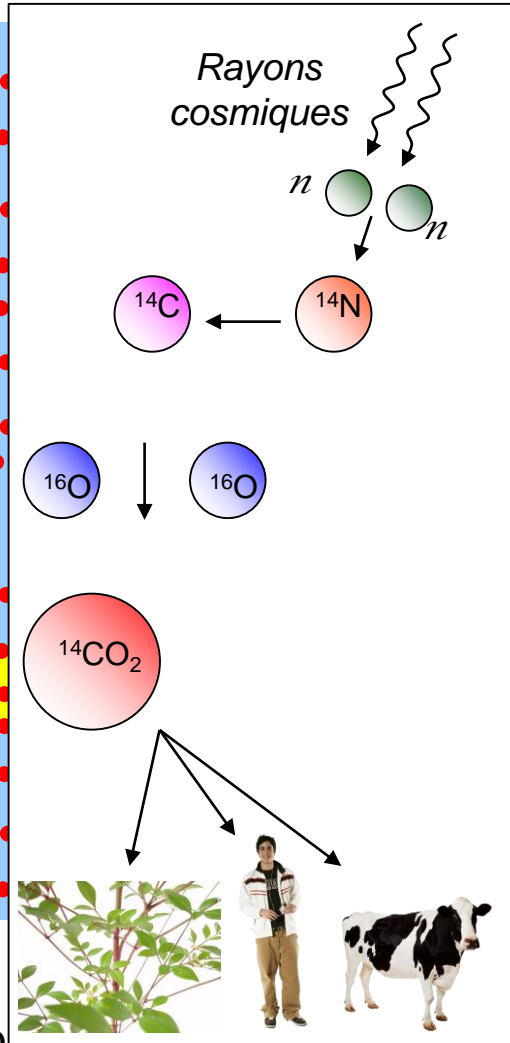
Radioactivité tellurique



Radioactivité cosmogénique



Le monde vivant échange avec l'atmosphère



la mort survient, les échanges s'arrêtent et le ^{14}C décroît avec une demi-vie de 5730 ans: R diminue

Rapport d'abondances $R = \frac{^{14}\text{C}}{^{12}\text{C}} \approx 10^{-12}$

Ötzi, l'homme des glaces



En septembre 1991, des randonneurs découvrent Ötzi (Iceman) dans les Alpes Italiennes.

Une activité 0,121 Bq pour 1 g de C a été mesurée



$t = 4546$ années



Radioactivité et Energie

1903: Pierre Curie et son collaborateur Albert Laborde annoncent que le radium dégage en permanence tant de chaleur qu'il peut faire fondre plus que son poids de glace en 1 heure.

D'où vient l'énergie des rayonnements ?

« Il y a tout lieu de croire que les atomes des éléments radioactifs renferment une énorme quantité d'énergie latente... Si on parvenait à contrôler la vitesse à laquelle se désintègrent ces éléments, une petite quantité de matière libèrerait une masse colossale d'énergie. »

'Radioactivity', E. Rutherford, Ed. Cambridge at the University Press (1904)

1914: H.G. Wells publie "The world set free" ("La destruction libératrice")

Energie et l'âge de la terre

Lord Kelvin:

- ~dizaines de millions d'années
- refroidissement à partir d'un état initialement fondu
- arguments quantitatifs

Géologues and Biologistes:

- ~centaines de millions d'années
- fossiles, évolution, vitesse de sédimentation....
- arguments "qualitatifs"

Découverte de la radioactivité :

- la désintégration des minerais radioactifs contenus dans la terre est une source de chaleur (ce qui contribue à invalider les calculs de Kelvin - en plus du fait que ce dernier n'avait pas pris en compte la convection)

Flux de chaleur terrestre: 44.2 ± 1.0 TW
Contribution due au noyaux radioactifs
d' ^{238}U , ^{232}Th et ^{40}K : ~50%

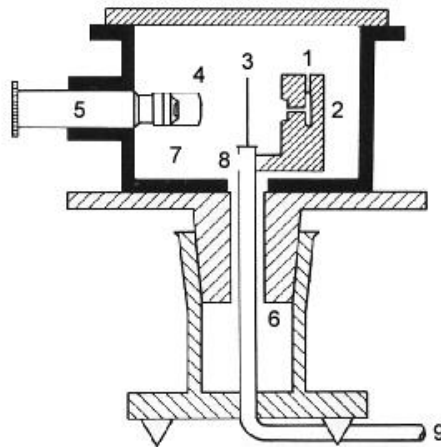
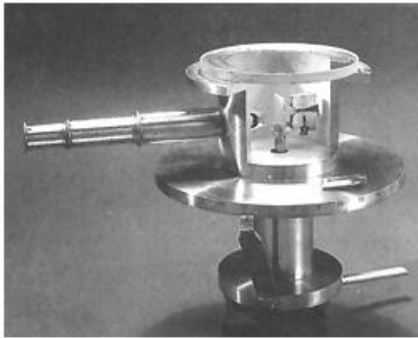
Nature Geoscience 4 (2011) 647



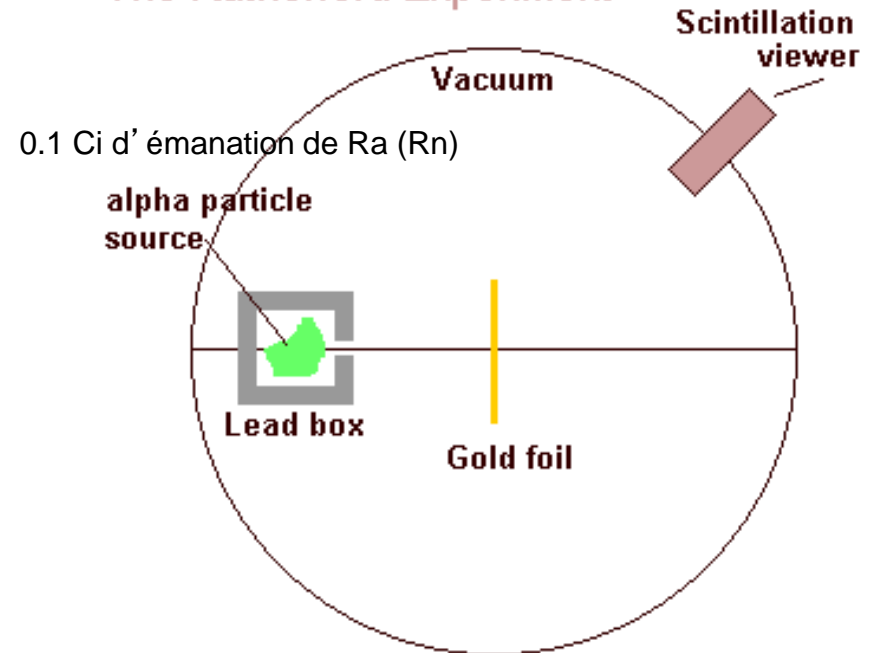
La découverte de la radioactivité a bouleversé la science et la société de façon générale et durable.

Mais les choses ne sont pas arrêtées là.....

La diffusion de particules alpha



The Rutherford Experiment



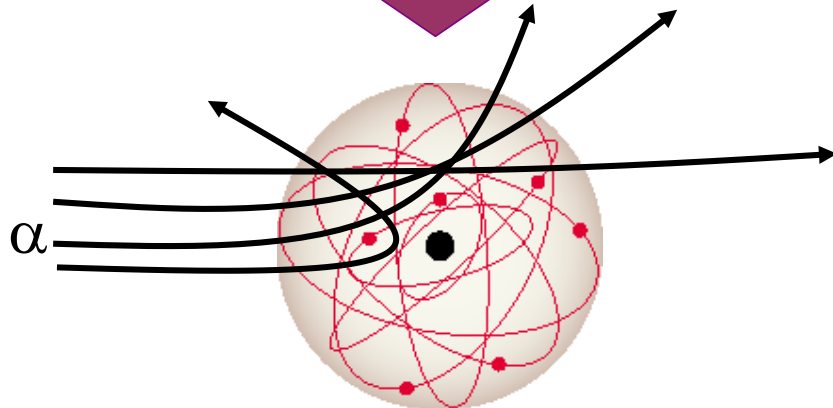
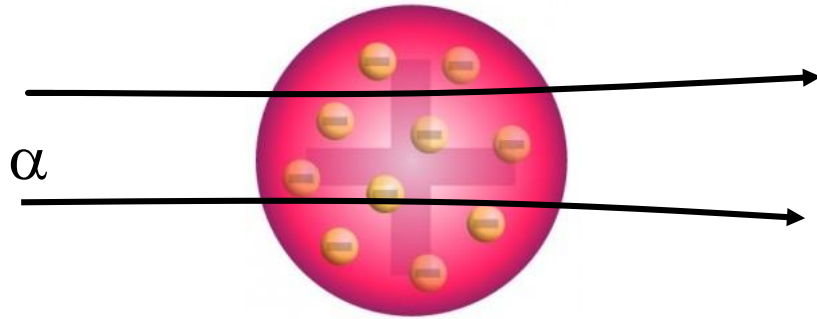
Expérience réalisée par H. Geiger et E. Marsden
(1909, Université de Manchester)

©1999 Science Joy Wagon

« C'est aussi peu croyable que si nous avions tiré un obus sur du papier de soie et que l'obus nous soit revenu en pleine figure ! »

Le noyau est né !

Modèle 'plum pudding'



Modèle nucléaire

Philosophical Magazine Series 6,
vol. 21 May 1911, p. 669-688

