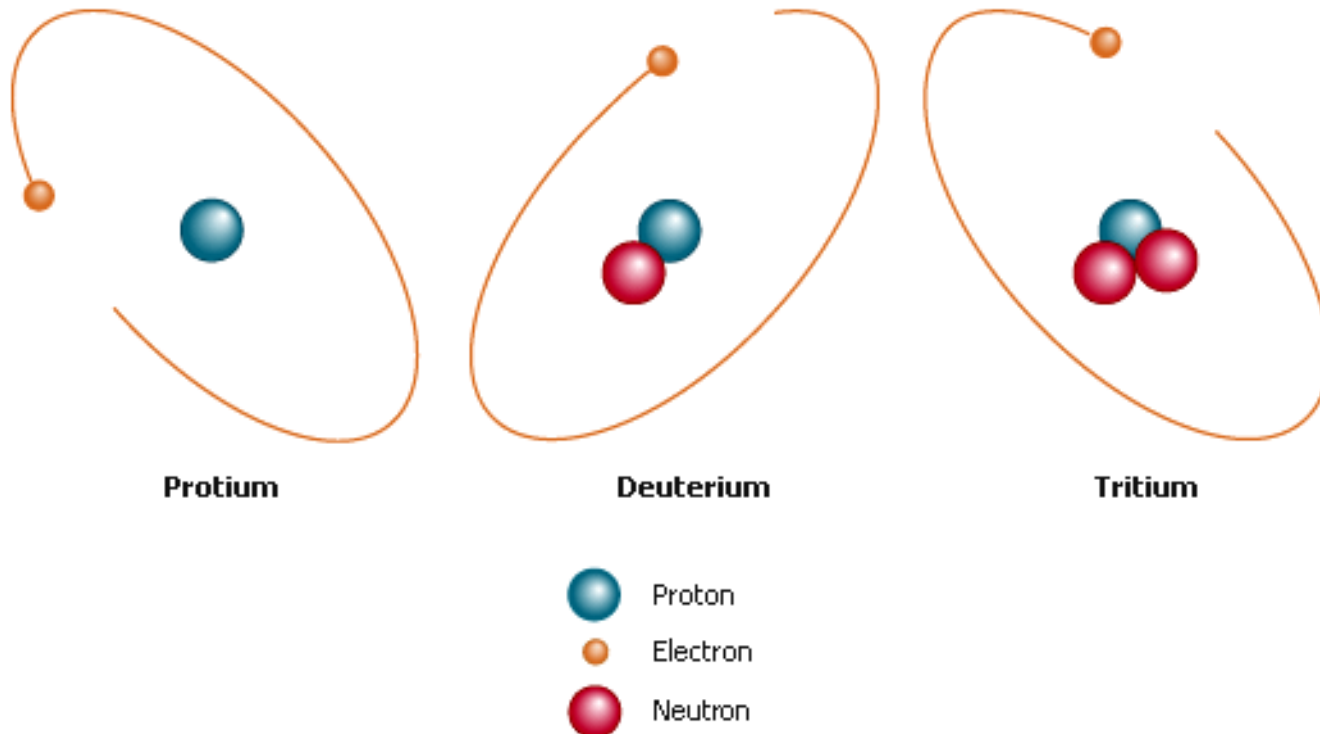
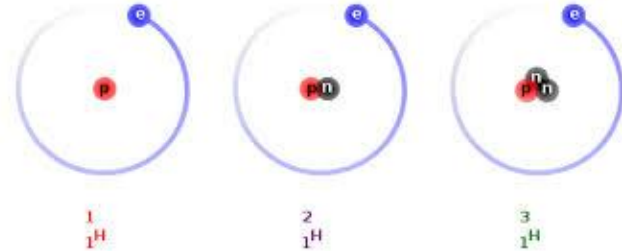


Il Trizio

Tre sono gli isotopi dell'Idrogeno: ^1H , ^2H (deuterio), and ^3H (trizio), con abbondanza media terrestre (in %) di 99.985, 0.015 e $< 10^{-14}$, rispettivamente.

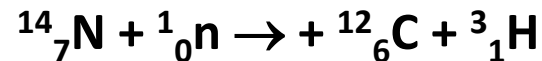


Isotopi Instabili – TRIZIO o TRITIO

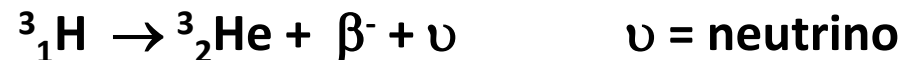


Il trizio è l'isotopo instabile dell'Idrogeno cosmogenico in quanto viene prodotto per via naturale da **reazioni di frantumazione o "spallazione"** di nuclei di **carbonio, ossigeno, azoto e argon** in seguito a collisione con le particelle della **radiazione cosmica secondaria**.

es:



mentre per decadimento β^- si trasforma in Elio secondo la



Il trizio per ossidazione forma la molecola **HT¹⁶O**

per questioni energetiche non sono possibili altri tipi di molecole come DTO, DT¹⁶O o DT¹⁸O

Come si comporta un'**acqua triziata**?

(la molecola ha peso molecolare 20 come quella formata da H_2^{18}O)

Segue il normale frazionamento di un acqua "pesante", per cui sarà tra le prime a condensarsi e tra le ultime ad evaporare.

A differenza degli isotopi stabili che si esprimono in valori di δ ‰, il Trizio viene espresso in TU (Unità Trizio = $\text{T}/\text{H} = 1/10^{18}$).

L'**unità di misura storica** del decadimento è il **Curie**, definito come il numero di disintegrazioni al secondo dovute a un grammo di $^{226}_{88}\text{Ra}$.

La nuova unità di misura maggiormente utilizzata è il Becquerel che equivale a una disintegrazione al secondo.

$$1 \text{ Curie} = 3,7 * 10^{10} \text{ Bq}$$

$$1 \text{ nCi} = 37 \text{ Bq}$$

$$1 \text{ TU} = 3.25 \text{ pCi L}^{-1} = 0,118 \text{ Bq L}^{-1}$$

La produzione naturale del ^3H ? $7,1 \times 10^{18} \text{ Bq} \approx 200\text{g /anno} \approx 10 \text{ TU}$

Legge del decadimento radioattivo

Il decadimento di un isotopo radioattivo è una reazione di primo ordine:

$$dN/dt = -\lambda N$$

dove

N è il numero di isotopi instabili presente al tempo t

λ è la **costante di decadimento radioattivo**.

L'equazione base può essere riscritta:

$$N = N_0 e^{-\lambda t}$$

Dove N_0 è il numero di atomi presenti al $t = 0$.

Nella realtà si misura l'attività radioattiva del campione:

$$A = A_0 e^{-\lambda t}$$

Dove A è l'attività radioattiva del campione al tempo t, definita come numero totale di disintegrazioni per unità di tempo.

Riarrangiando questa equazione si può ricavare:

$$t = -\frac{1}{\lambda} \ln (A_0/A)$$

Tempo di dimezzamento ($t_{1/2}$): tempo necessario affinché il numero di nuclidi presenti si dimezzi.

$$t_{1/2} = \frac{\ln 2}{\lambda} = \frac{0.693}{\lambda}$$

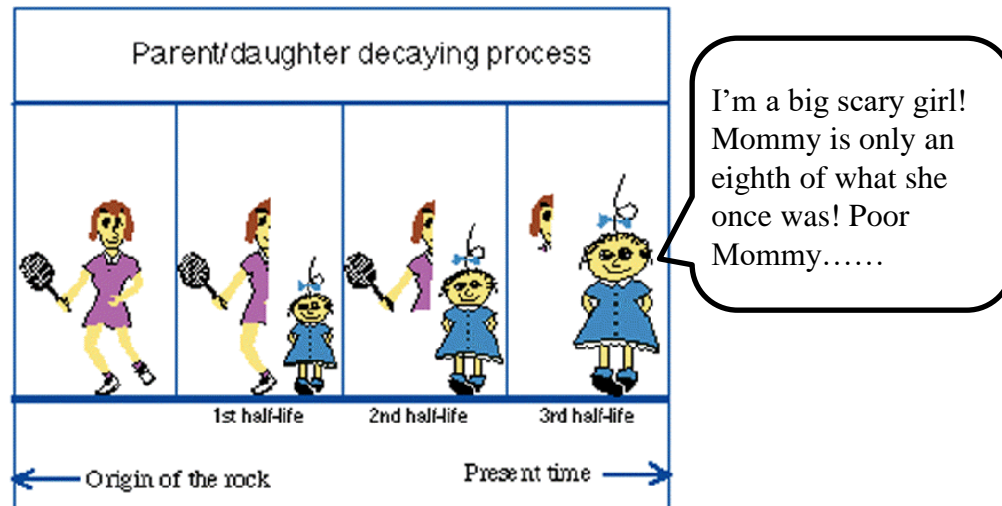
Il tempo di dimezzamento del Trizio è di 12,32 anni

In pratica, è spesso più facile considerare il decadimento radioattivo in termini di nuclide padre (N) e figlio (P).

**per qualunque sistema chiuso, il numero di nuclidi figli più il numero di nuclidi padre rimanenti deve essere uguale al numero totale di nuclidi padre al momento zero.

Considerando le 2 componenti e riarrangiando l'equazione del decadimento per il tempo

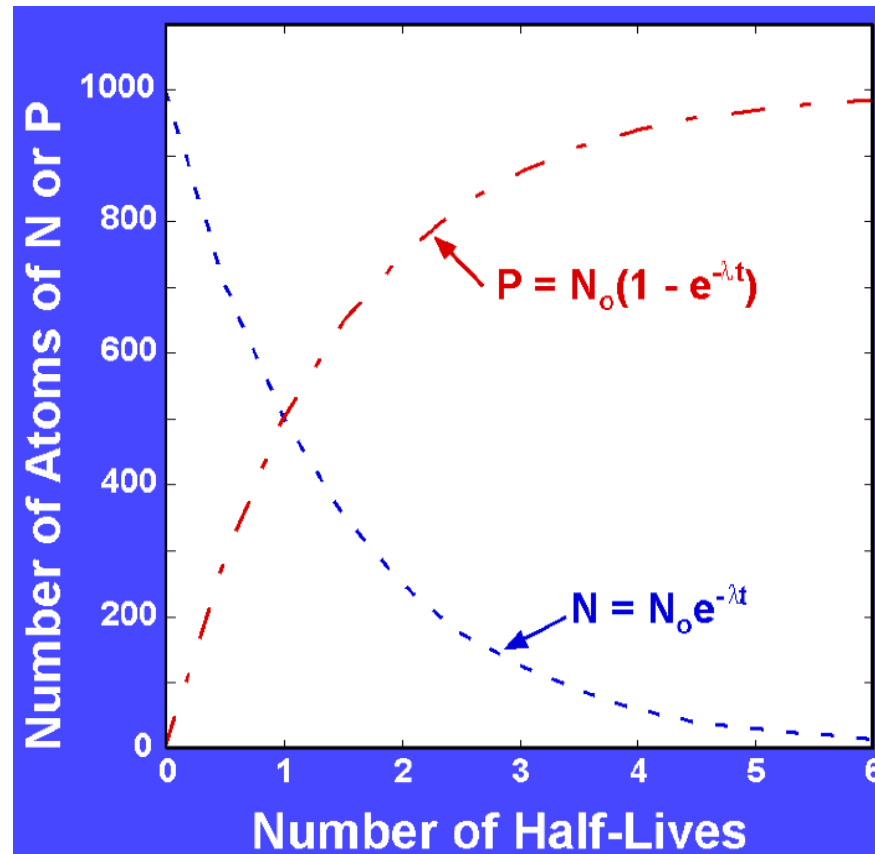
$$t = 1/\lambda \ln[1 + (P/N)]$$



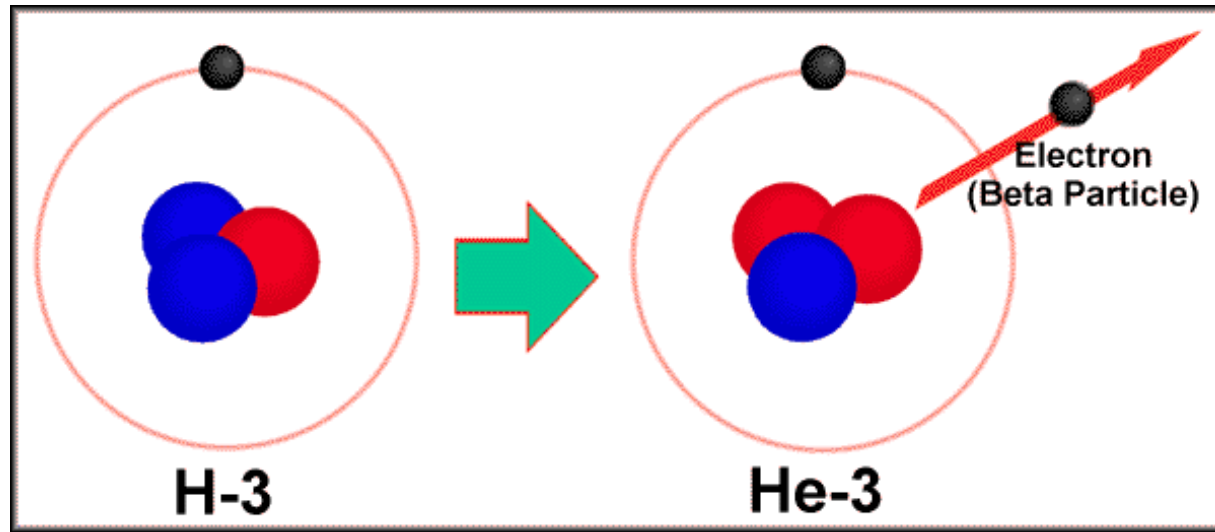
Il numero di atomi del nuclide figlio (P) può essere determinato dalla seguente formula:

$$P = N_0(1 - e^{-\lambda t})$$

Con il passare del tempo, gli atomi del nuclide padre (N) diminuiranno, viceversa, quelli del nuclide figlio (P) aumenteranno.



Esempio



Dato $\lambda_T = 5.575 \times 10^{-2} \text{ y}^{-1}$, se dal campionamento ed analisi delle acque di falda ottengo $^3\text{H} = 25 \text{ TU}$ e $^3\text{He} = 0.8 \text{ TU}$, quanto tempo è passato dalla ricarica delle acque di falda attraverso le precipitazioni?

Richiamando l'espressione $t = 1/\lambda \cdot \ln[1 + (P/N)]$

$$t = 17.937 \cdot \ln[1 + (0.8/25)] = 0.6 \text{ y}$$

La produzione di Trizio *nucleare*

1952 inizio dei test nucleari in atmosfera

1963 picchi di migliaia TU sono stati registrati nelle piogge dell'emisfero boreale

1980 fine esperimenti in atmosfera

Il contenuto di Trizio nelle precipitazioni era probabilmente fra 5 e 15 TU prima dei test nucleari.



Event dating: descrive il *tracciamento* di un periodo specifico in cui l'abbondanza di un isotopo è stata insolitamente elevata o scarsa.

Le acque sotterranee che sono state ricaricate tra il 1952 e il 1963 avranno una firma distintiva che indica un aumento della produzione ^3H

Esempio

Assumiamo che nel 1951, prima del primo test nucleare, la concentrazione di ^3H nell'acqua piovana era 8 TU.

Calcolare la massima attività in pCi L^{-1} del ^3H pre-test nucleare in un'acqua di falda prelevata nel 2003.

$$3.25 \text{ pCi L}^{-1} \times 8 \text{ TU} = 26 \text{ pCi L}^{-1}$$

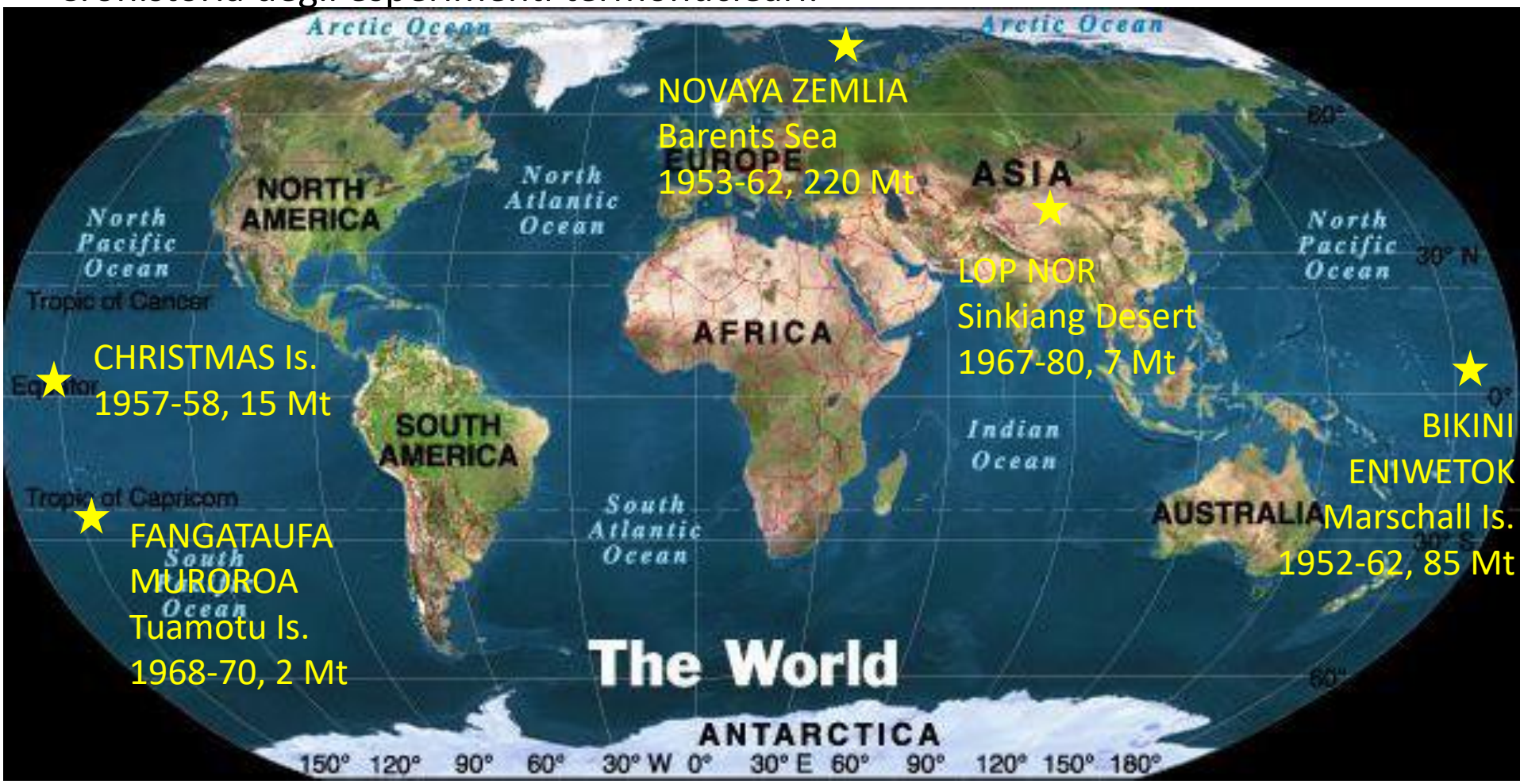
Ci sono 52 anni tra 1951 and 2003, $\lambda_{\text{Tritio}} = 5.575 \times 10^{-2} \text{ anni}^{-1}$.

$$A = A_0 e^{-\lambda t} = 26 e^{-(0.05575)(52)} = 1.4 \text{ pCi L}^{-1}$$

Per qualsiasi acqua di falda che presenta attività Trizio maggiore di 1.4 pCi L^{-1} , concludiamo che almeno una parte d'acqua tritiata è stata apportata all'acquifero a partire dal 1951.

Il TRIZIO assunse rilevante importanza come tracciante idrologico agli inizi degli anni 50, quando i numerosi esperimenti termonucleari eseguiti in atmosfera, causarono un elevato aumento della concentrazione di questo isotopo nelle precipitazioni.

Cronistoria degli esperimenti termonucleari:



UNSCEAR, 2000:
- 543 atmospheric
bomb tests
between 1945 and
1980;

~ 530 kg of ^3H
produced,
more than 95 %
decayed
or deposited in the
ocean

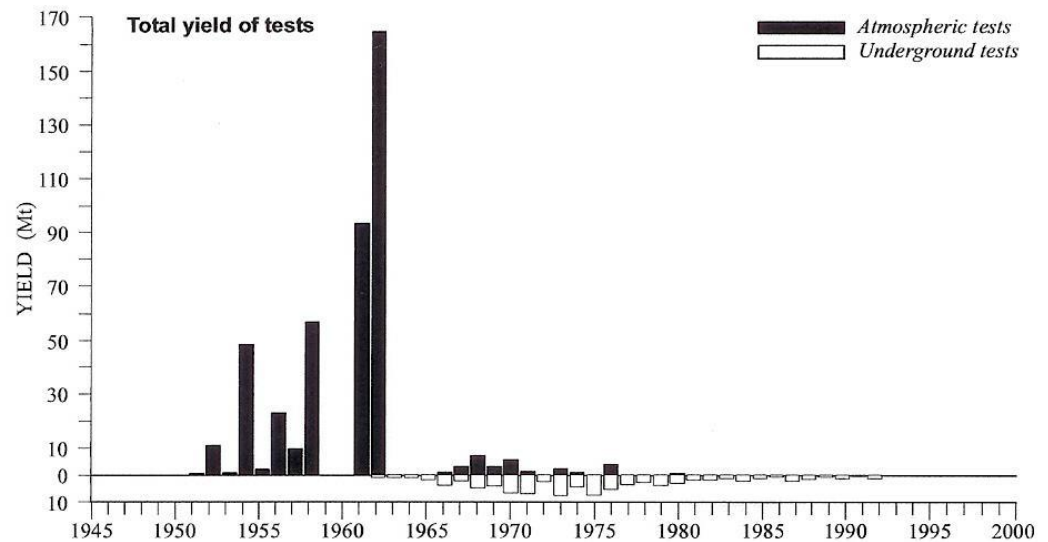
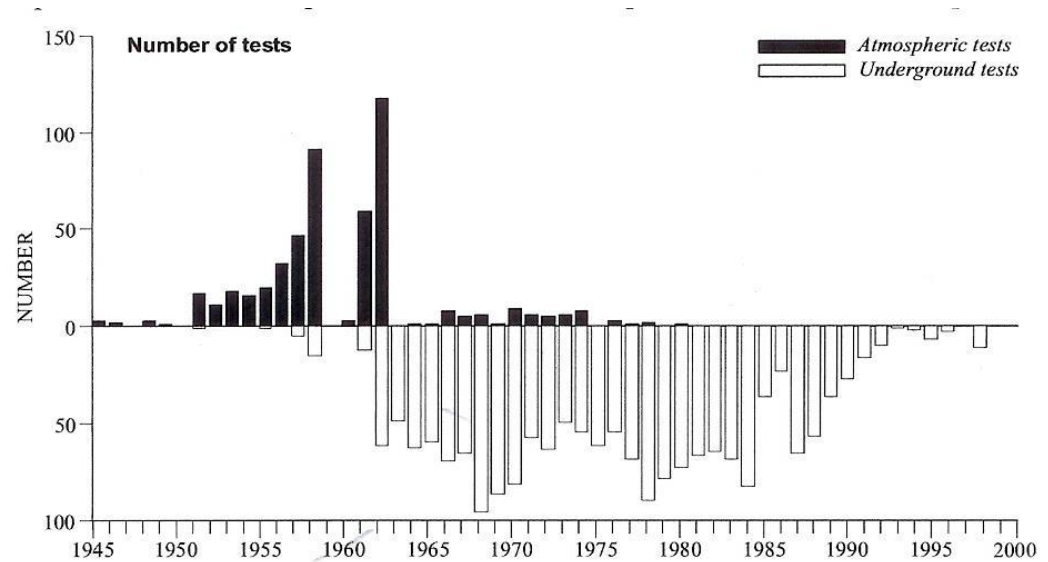


Figure I. Tests of nuclear weapons in the atmosphere and underground.

L'andamento del **Trizio** nelle **precipitazioni** delle zone equatoriali e dell'**emisfero australe** si differenzia soprattutto per i valori massimi raggiunti che furono anche di **due ordini di grandezza inferiori** alle quantità presenti nell'**emisfero boreale** e per un ritardo di circa due anni nel picco massimo raggiunto.

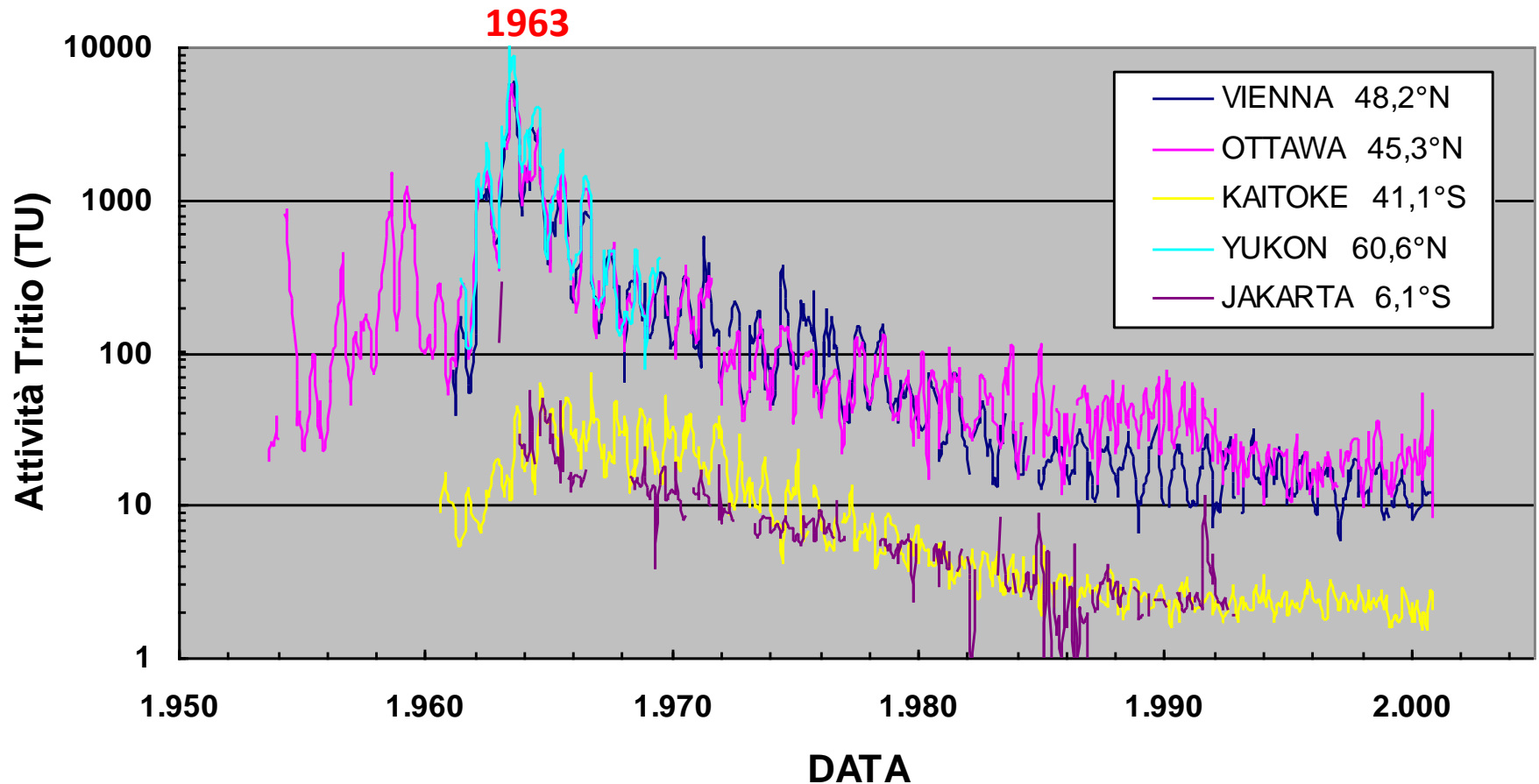


Maggior numero di **esperimenti termonucleari** realizzati nell'**emisfero Nord**

Circolazione generale dell'atmosfera che non agevola la redistribuzione delle emissioni

Effetto di diluizione provocato dagli oceani che coprono aree molto più vaste nell'emisfero meridionale.

Attività Tritio (TU) nelle precipitazioni



Si passò rapidamente da 5-15 TU (pre 1952) a:

10.000	TU	Whitehorse (Yukon)	lat 60.6° N
5950		Vienna	lat 48.2° N
5817		Ottawa	lat 45.3° N
4573		Genova	lat 44.4° N
75		Kaitoke (Nuova Zelanda)	lat 41.1° S

A partire dal 1963, il contenuto di Trizio nelle precipitazioni cominciò a decrescere con andamento pressoché esponenziale e raggiunse i valori pre-termonucleari nel corso degli anni '90.

I fattori principali del ritorno in tempi relativamente brevi a condizioni paragonabili ai periodi anteriori ai test termonucleari:

- effetto di diluizione delle acque oceaniche**
- effetto serbatoio delle acque sotterranee**
- effetto del decadimento radioattivo che ha ridotto a 1/8 il tritio prodotto nel periodo dei test termonucleari**

Altre sorgenti di Trizio legate alle attività antropiche attuali:

- Reattori termonucleari per la produzione di energia elettrica
- Impianti per la rigenerazione del combustibile nucleare
- Produzione di materiale bellico
- Industrie che producono e usano prodotti triziati (es. vernici luminose)

Le quantità prodotte ed immesse in atmosfera a causa di queste attività non sono tali da incidere sulla concentrazione del Trizio a livello globale, ma **possono** comunque **arricchire** anche significativamente le **precipitazioni e le acque** delle località prossime a questi siti produttivi.

Il Trizio è usato come fonte di energia per prodotti luminescenti, incorporato nelle vernici luminescenti o in strumenti luminosi

1 GBq = 850 TU in 1000 m³ di acqua

FLASHLAMP



WATCHES



MAP READER



LCD ILLUMINATOR



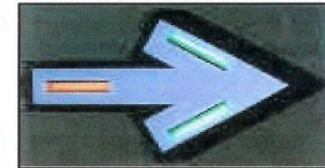
LEVEL BUBBLE



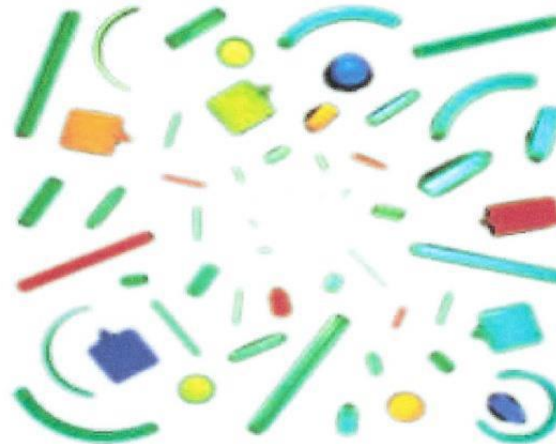
SIGN



ROUTE MARKER

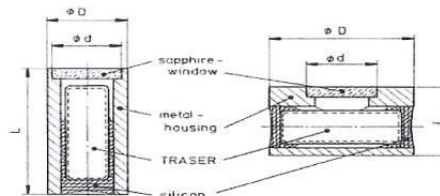
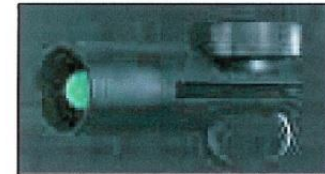


WEAPON INSERTS



OEM PARTS ANY SHAPE ANY COLOR

AIMING POST LAMP



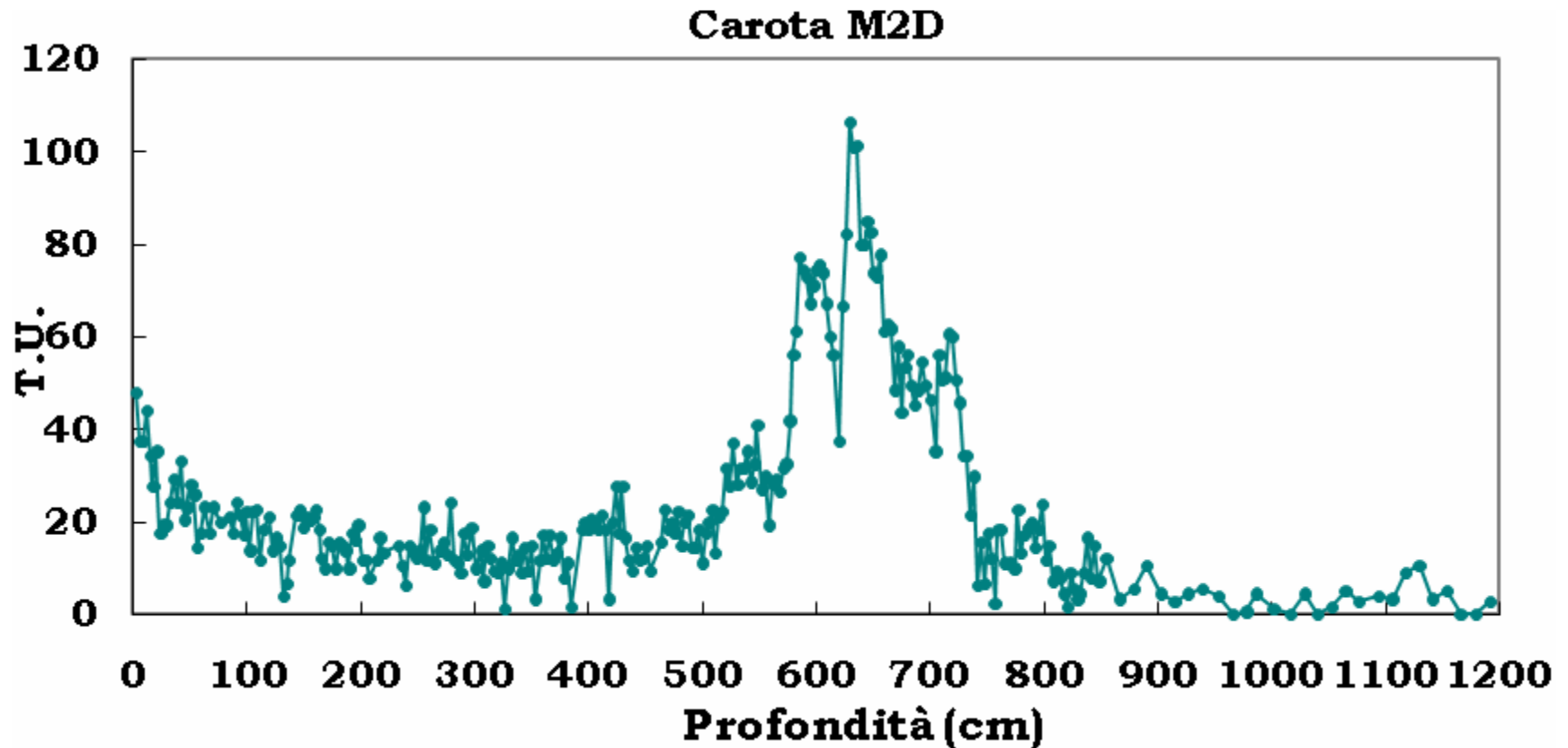
Le **precipitazioni meteoriche** in fase liquida e solida sono, in genere, la maggior **fonte di alimentazione delle acque superficiali e di falda e dei ghiacciai** presenti nelle aree fredde della Terra.

La conoscenza dell'attività Trizio può fornire informazioni per definire:

- **Mescolamenti e tempi di deflusso delle acque superficiali**
- **Tempi di residenza delle acque sotterranee e dinamica dei circuiti idrologici**
- **Datazione di carote di ghiaccio e accumuli nevosi per la valutazione del bilancio di massa**
- **Datazione di ghiacci in cavità ipogee (speleotemi)**

Oltre a queste applicazioni bisogna ricordare che con un monitoraggio costante delle precipitazioni viene fornito un **controllo** di tipo ambientale sulle **emissioni in atmosfera**.

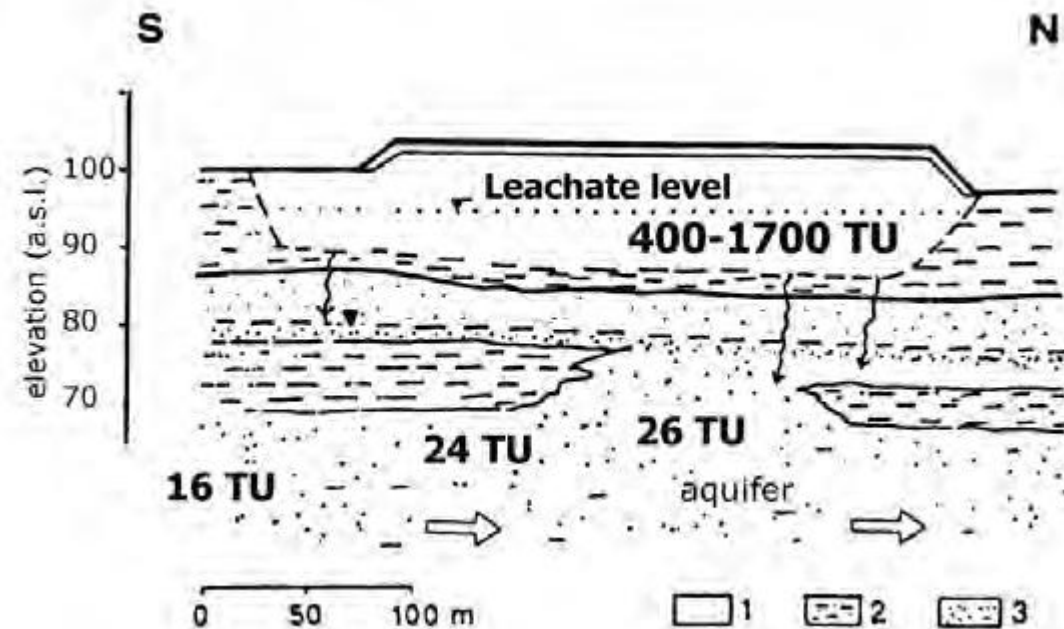
Carote di ghiaccio dell'Antartide) databile in relazione al picco massimo di attività del 1966



Acque sotterranee

Nelle acque sotterranee **la concentrazione del Tritio** è un parametro che dipende dal mescolamento delle varie tipologie idriche che contribuiscono all'alimentazione delle falde acquifere, quindi si possono ottenere **informazioni sul tempo di residenza medio** e sulle **condizioni dinamiche del sistema idrologico**.

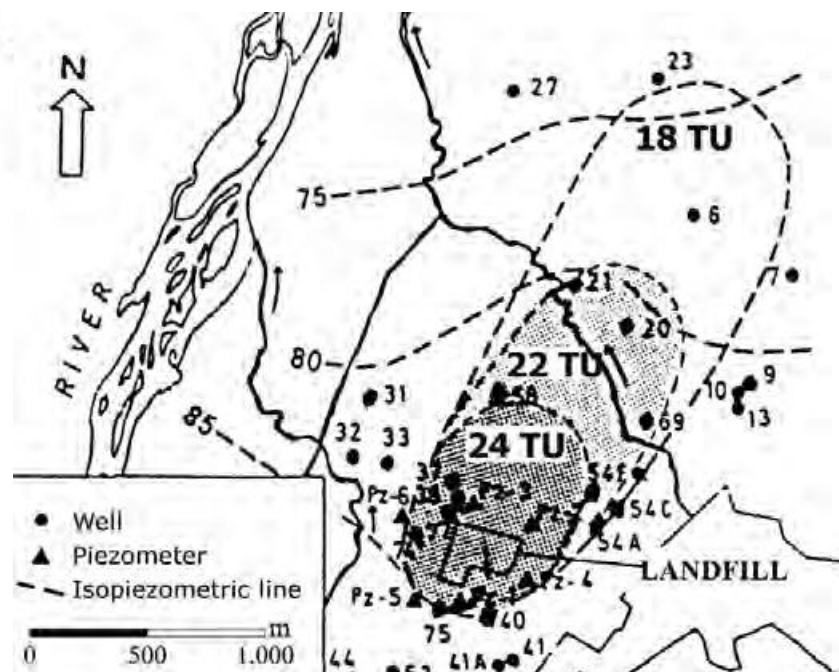
I **sistemi** che **meglio** possono essere **studiati** con il metodo del Tritio sono quelli **con tempo medio di residenza dell'acqua non superiori ai cinquanta-sessanta anni**, che risentono ancora dell'origine del tritio del periodo di test termonucleari.



Hydrogeological cross section of the landfill 1. 1: wastes. 2: silty and sandy-clayey layer. 3: gravel and sandy sediments. Values of tritium activities in TU are reported for leachate and phreatic groundwater (after Calestani et al., 1999).

Il Trizio, facendo parte della molecola d'acqua, ne segue il flusso e non risente né di rallentamenti o assorbimenti, né dei processi fisico-chimici e quindi dà informazioni molto più certe e utili dei soli dati idrochimici delle acque

Il Trizio, può essere impiegato come **tracciante** caratteristico di **inquinamento da percolato**, dato che il suo contenuto in questo liquido è centinaia di volte superiore a quello presente nelle acque naturali (3-5 TU).



Leachate migration downgradient from the landfill 1. Grey zones indicate the pollutant plume discovered by means of tritium content (after Calestani et al., 1999).

Procedure di arricchimento e analisi del trizio in campioni d'acqua

PRIMA DISTILLAZIONE

- Lo scopo di questa distillazione è quello di eliminare i sali ed altre sostanze, organiche ed inorganiche, presenti nel campione



FASE D'ARRICCHIMENTO ELETTROLITICO

Il processo elettrolitico è necessario per concentrare le molecole di acqua triziata; 250 grammi di campione d'acqua, vengono ridotti, per elettrolisi, a 20 grammi.



Laboratorio di Geochimica Isotopica MIGe UNITS

PREPARAZIONE DEL CAMPIONE PER LA FASE DEL CONTEGGIO

- Il campione distillato viene versato nei appositi contenitori chiamati *vial*
- In ogni *vial* viene versato del liquido scintillante un composto organico che ha la proprietà di emettere fotoni quando colpito da una particella β .

FASE DI CONTEGGIO

- Lo strumento permette di rilevare i fotoni emessi dal campione sotto forma di energia luminosa
- Il metodo prevede 8 cicli di conteggio, ognuno della durata di 40 minuti, alla fine dei quali i risultati vengono riportati sullo schermo dell'elaboratore collegato al contatore.
- Il «fondo» delle analisi, lo zero, è determinato dal conteggio di un campione standard denominato “acqua morta”, cioè un campione d'acqua che non contiene tritio.
- Il risultato delle analisi con il contatore è espresso in conteggi per minuto (CPM), pertanto va trasformato in unità tritio (UT).

L.K.B QUANTALUS, scintillatore a liquido o contatore multicanale



Laboratorio di Geochimica
Isotopica MIGe UNITS

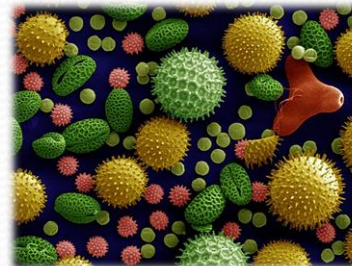
TECNICHE DI DATAZIONE ASSOLUTA

- il radiocarbonio (utilizzato per datare materiale organico, originatosi da esseri viventi)
- la dendrocronologia (utilizzata per datare palificazioni o travature lignee)
- la termoluminescenza (utilizzata soprattutto per datare ceramiche e laterizi).

Datazioni con ^{14}C (radiocarbonio)

- La tecnica del radiocarbonio o (carbonio-14) permette di datare qualsiasi materiale di origine organica, cioè che derivi da qualcosa che sia stato vivo:

ossa, legno, stoffa, carta, semi, polline, pergamene e pellame, tessuti e fluidi biologici



SCOPO: risalire all'epoca della morte dell'individuo da cui proviene il campione, purché non siano passati più di 60.000 anni!

Datazioni con ^{14}C (radiocarbonio): il principio

- Lento decadimento del ^{14}C (isotopo radioattivo del carbonio)

Il metodo fu messo a punto, e pubblicato, tra il 1947 ed il 1949 da un team di chimici dell'Università di Chicago diretti da **Willard Libby** (premio Nobel nel 1960).

1950: le prime datazioni con radiocarbonio !

Si definisce come “**Conventional Radiocarbon Age, CRA**, chiamata spesso più propriamente “**Uncalibrated Radiocarbon Age**”, una datazione non calibrata (ma corretta ^{13}C).

Datazione convenzionale e datazione calibrata

Conventional (uncalibrated) Radiocarbon Age

È espressa in anni **B.P. (Before Present = 1950)**



Calibrazione*



Data calibrata

Def: La miglior stima della data «vera» !!!

(espressa come età calendario

*in anni **BC, Before Christ, o AD, Anno Domini**)*

*La calibrazione può essere effettuata dal laboratorio oppure dal cliente stesso, mediante software specializzati

Il decadimento radioattivo

carbonio - 12 <i>stabile</i> 98.9% ^{12}C 6 protoni 6 neutroni	carbonio - 13 <i>stabile</i> 1.1% ^{13}C 6 protoni 7 neutroni	carbonio - 14 radioattivo $1.2 \cdot 10^{-12}$ ^{14}C 6 protoni 8 neutroni
---	--	--

Il ^{14}C decade secondo la modalità β^- e senza emissione di raggi gamma: **un neutrone si trasforma in un protone ed un elettrone**, che viene espulso dal nucleo sotto forma di **radiazione β^-** . Il nucleo si trova così con un neutrone in meno ed un protone in più, cioè con 7 protoni e 7 neutroni.



Di quale elemento parliamo?

^{14}N (azoto-14, stabile e non radioattivo)

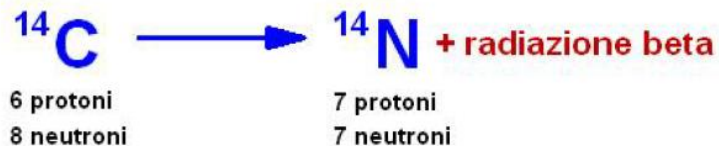
Il decadimento radioattivo

Il ^{14}C ha un tempo di dimezzamento* di 5730 anni
(detto “ $T_{1/2}$ di Cambridge”)

Il valore “errato” di Libby (5568 anni) viene ancora utilizzato nel calcolo della “datazione ^{14}C convenzionale”, per omogeneità con le prime datazioni, in quanto comunque anche questo errore sistematico viene poi automaticamente corretto in fase di calibrazione.

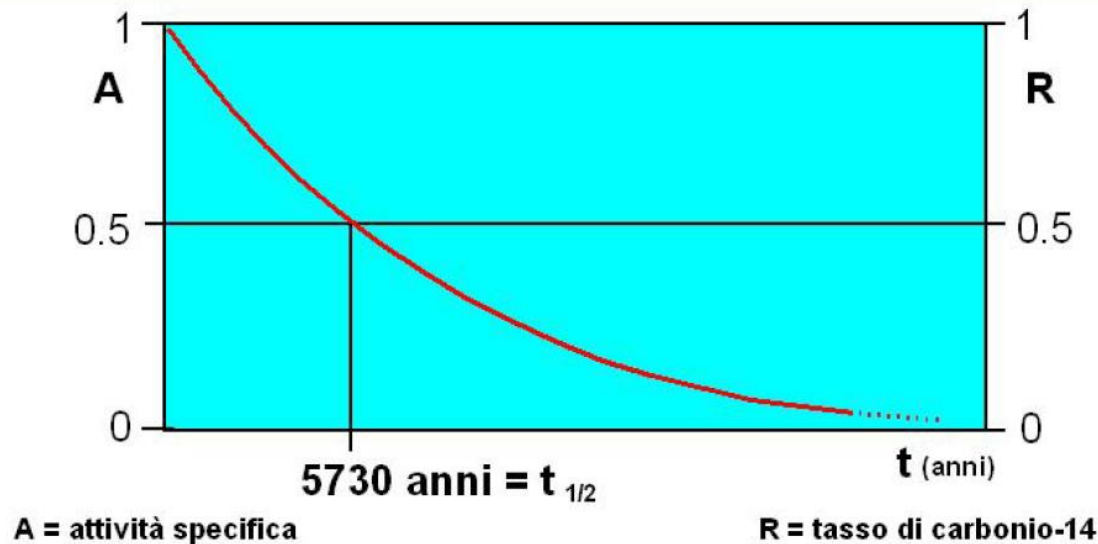
*rappresenta il tempo necessario perché decada la metà dei nuclei radioattivi presenti

DECADIMENTO DEL CARBONIO-14



$$A_t = A_0 e^{-\ln(2) \frac{t}{t_{1/2}}}$$

$$R_t = R_0 e^{-\ln(2) \frac{t}{t_{1/2}}}$$



Andamento esponenziale nel tempo della radioattività specifica (A) e della frazione (R) di ^{14}C in seguito al decadimento radioattivo

Ciclo radiochimico del ^{14}C

La frazione di ^{14}C nell'atmosfera terrestre è più o meno costante (1.2×10^{-12})

Perché ? Qual è la “fonte” di “nuovo” ^{14}C ?

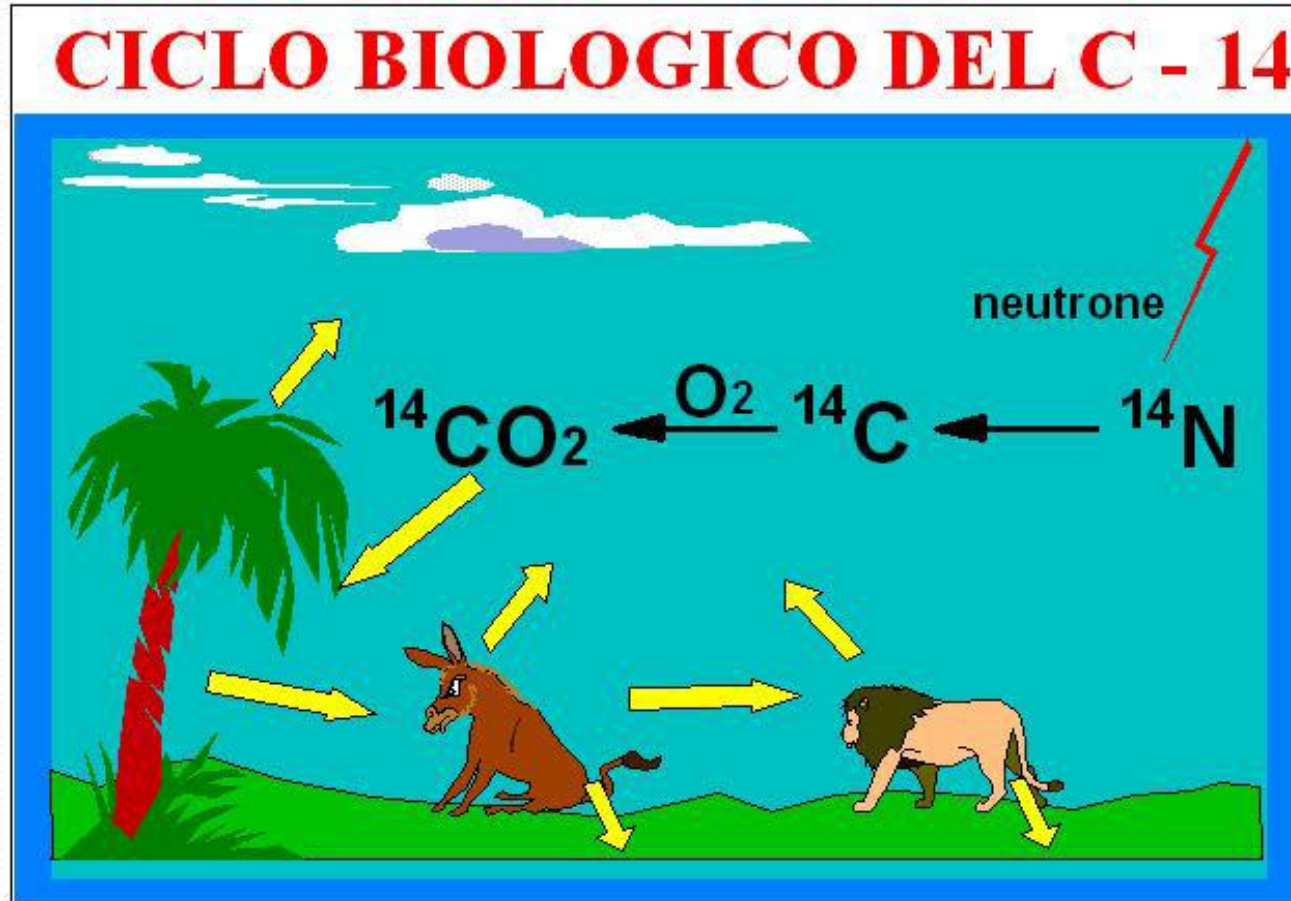
Il bombardamento subito nell'atmosfera terrestre ad opera dei raggi cosmici (neutroni) dell'azoto:



In realtà, il flusso di radiazione cosmica ha avuto nel passato forti fluttuazioni che (insieme ad altri fenomeni di minore entità) hanno comportato una sensibile variazione della frazione di ^{14}C nell'atmosfera durante i millenni: questo è il principale (ma non unico) motivo per cui si devono calibrare le datazioni ^{14}C convenzionali.

Ciclo biochimico del ^{14}C

La frazione di ^{14}C negli esseri viventi è pressoché la stessa di quella atmosferica



Quando un individuo muore, se non ci sono contaminazioni, non scambia più carbonio con l'ambiente, per cui il suo ^{14}C comincia a diminuire (con un ritmo noto) a causa del decadimento radioattivo, non venendo più reintegrato dall'esterno.

Frazionamento isotopico e “correzione ^{13}C ”

Se non si tiene conto del frazionamento isotopico, cioè una variazione della frazione di ^{14}C negli esseri viventi tra di loro e rispetto all'atmosfera, la datazione risulta falsata, poiché, nel campione da analizzare, la frazione di ^{14}C residuo non è determinata solo dal tempo trascorso dopo la morte (decadimento radioattivo), ma anche dall'entità del frazionamento isotopico.

E' stato verificato sperimentalmente che l'entità del **frazionamento isotopico del ^{14}C è il doppio di quella relativa al ^{13}C .**

E' possibile correggere questo errore misurando la frazione $^{13}\text{C}/^{12}\text{C}$ nel campione da datare oppure fare riferimento a valori tabellari.

Il $\delta^{13}\text{C}$ (-25 ‰ per il legno) viene così usato per “normalizzare” le misure di attività specifica o della frazione $^{14}\text{C}/^{12}\text{C}$ ed ottenere quindi datazioni convenzionali corrette per il frazionamento isotopico (“corrette ^{13}C ”).

Calcolo della datazione ^{14}C convenzionale - 1

I presupposti di Libby:

- 1) la frazione di ^{14}C nell'atmosfera è costante ed è rimasta inalterata durante i passati millenni.
- 2) la frazione di ^{14}C nelle riserve acquatiche è la stessa di quella atmosferica
- 3) la frazione di ^{14}C negli esseri viventi è la stessa di quella atmosferica a causa dello scambio di carbonio attraverso la fotosintesi, la respirazione e la catena alimentare.

Calcolo della datazione ^{14}C convenzionale - 2

Quindi...secondo Libby:

a) la frazione di ^{14}C di un essere vivente del passato doveva perciò essere identica a quella di uno attuale (“**standard moderno**”)

ma...

b) quando un individuo muore, non scambia più C con l'esterno e quindi il suo ^{14}C comincia a diminuire per decadimento radioattivo, secondo un ritmo noto ($t_{1/2}$ “errato” di Libby = 5568 anni)

Calcolo della datazione ^{14}C convenzionale - 3

Confrontando la frazione di ^{14}C di un campione da datare con quella di materiale organico recente (“standard moderno”), si può calcolare il tempo trascorso dalla morte dell’individuo da cui il campione deriva.

$$t_{\text{(anni)}} = k \ln\left(\frac{A_{\text{ns}}}{A_{\text{nc}}}\right) = k \ln\left(\frac{R_{\text{ns}}}{R_{\text{nc}}}\right)$$

$t_{\text{(anni)}}$	tempo trascorso espresso in anni, contato a ritroso a partire dal 1950
A_{ns}	attività specifica “normalizzata” dello “standard moderno”
A_{nc}	attività specifica “normalizzata” del campione da datare
R_{ns}	frazione (<i>ratio</i>) $^{14}\text{C}/^{12}\text{C}$ “normalizzata” nello “standard moderno”
R_{nc}	frazione (<i>ratio</i>) $^{14}\text{C}/^{12}\text{C}$ “normalizzata” nel campione da datare
k	costante ricavata da un $t_{1/2}$ “convenzionale” di 5568 anni (detto “ $t_{1/2}$ di Libby”)

“Datazione ^{14}C non calibrata ma corretta C-13” = Conventional Radiocarbon Age (CRA) =
Uncalibrated Radiocarbon Age

Calcolo della datazione ^{14}C convenzionale - 4

Esempio:

2950 \pm 30 BP (1σ , confidenza del 68,3 %)

Indica una data ^{14}C convenzionale (corretta C-13 ma non calibrata) compresa tra il 1030 a.C. ed il 970 a.C., con un grado di incertezza di circa il 68%.

La datazione convenzionale deve essere sempre pubblicata nelle relazioni scientifiche, in quanto, pur essendo affetta da gravi errori sistematici correggibili mediante la calibrazione, è comunque un dato sperimentale non ancora manipolato da procedure statistiche quali la calibrazione stessa.

Effetto «reservoir»

Ogni essere vivente è in equilibrio con il suo “serbatoio” (reservoir) ambientale, che normalmente è costituita dall’atmosfera, dove il ^{14}C è distribuito in maniera omogenea a causa dei continui rimescolamenti meteorologici.

Per la sostanza organica proveniente dall’ambiente marino o lacustre, la “riserva” di Carbonio può avere una composizione isotopica assai diversa da quella atmosferica: è l’«**effetto serbatoio**» dato dalla **sostanza organica più vecchia**.

Ciò comporta **errori nelle datazioni dell’ordine di 100/1000 anni**, per cui sono stati approntati dei **database sull’effetto “reservoir”** per correggere le datazioni (attraverso i software di calibrazione).

La calibrazione – 1/3

E' noto che:

- La frazione di ^{14}C nell'atmosfera ha subito notevoli fluttuazioni durante i passati millenni.
- La frazione di ^{14}C nell'ambiente acquatico si discosta da quella terrestre ("effetto serbatoio").
- Il ritmo con cui il ^{14}C decade ($t_{1/2} = 5730$ anni) è leggermente diverso da quello calcolato da Libby ($t_{1/2} = 5568$ anni) ed usato per il calcolo della datazione radiocarbonica convenzionale.

Si confronta la datazione ^{14}C convenzionale con curve di calibrazione, ottenute datando col metodo del radiocarbonio reperti di epoca nota: utilizzando legno ricavato da tronchi datati mediante la dendrocronologia, sono state costruite curve di calibrazione per gli ultimi 11.000 anni.

Basandosi invece sulla crescita annuale dei coralli, ci si è potuti spingere fino a circa 24.000 anni fa; ancora più in là (circa 45.000 anni) si può arrivare grazie ai depositi lacustri (varve).

La calibrazione – 2/3

La calibrazione si effettua mediante software specializzati (alcuni disponibili online), che spesso correggono anche l'eventuale “effetto serbatoio” se si indica il bacino acquatico da cui proviene il reperto.

Mediante la calibrazione, partendo dalla *Conventional Radiocarbon Age*, si ottiene la data reale di calendario, *Calendar Age*, espressa normalmente come intervallo di anni BC o AD.

Mentre la *Conventional Radiocarbon Age* viene di solito pubblicata con un range di errore espresso in “ \pm anni”, con confidenza del 68,3% (1σ), la datazione calibrata *Calendar Age* viene fornita come intervallo di date di calendario entro il quale la data “vera” ha il 95,4% di probabilità di cadere (limite di confidenza del 95,4% = 2σ).

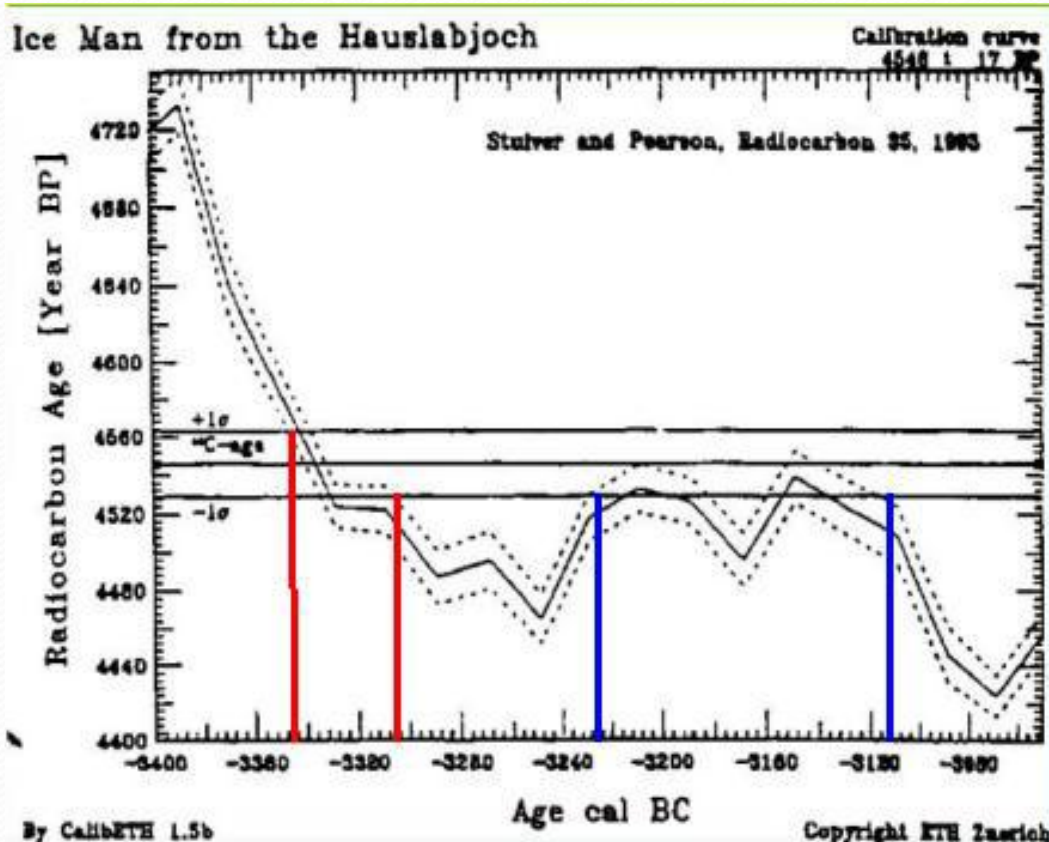
La calibrazione – 3/3



Esempio: la “mummia” del Similaun:

Data radiocarbonio convenzionale: 4550 ± 19 BP (1 σ , confidenza del 68,3%)

Data calibrata: **3370 - 3320 BC** (primo range, 2 σ , confidenza del 95,4%) **3230 - 3100 BC** (secondo range, 2 σ , confidenza del 95,4%).



La presenza di due range è dovuta all'andamento seghettato della curva di calibrazione. **Possiamo perciò dire che l'uomo del Similaun è vissuto, con 95 probabilità su 100, tra il 3370 ed il 3100 a.C.**

La misurazione del ^{14}C

Ci sono dunque due possibilità:

1) contare la radioattività residua dovuta al ^{14}C (metodo radiometrico) o mediante un contatore proporzionale a gas o mediante scintillazione liquida (LSC) > tempi di conteggio lunghi (giorni)!

2) ricavare il rapporto $^{14}\text{C}/^{12}\text{C}$ mediante spettrometria di massa con acceleratore (AMS)

Materiale da datare	Quantità minima per metodo radiometrico	Quantità minima per AMS
Carbone	2-3 grammi	3-5 milligrammi
Conchiglie	7-10 grammi	15-30 milligrammi
Legno	7-10 grammi	7-10 milligrammi
Ossa	200 grammi	1-10 grammi

La misurazione del ^{14}C : metodi a confronto

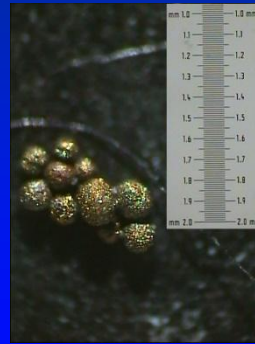
Caratteristica	Metodo radiometrico	AMS
Sensibilità	medio-bassa	altissima
Precisione con poca sostanza	scarsa	buona
Precisione con molta sostanza	ottima	buona
Dosaggio (*) di campione e standard	deve essere preciso	non serve
Costo analisi	minore	maggiore
Costo apparecchiature	medio-basso	altissimo
Manutenzione sistema	minima	molto impegnativa
Ingombro apparecchiature	piccolo	grande
Tempi di conteggio	lunghissimi	brevi

Con l'AMS si ottiene facilmente anche il $\delta^{13}\text{C}$. Al contrario, utilizzando il metodo radiometrico, per valutare il $\delta^{13}\text{C}$ occorre disporre anche di uno spettrometro di massa (se pur senza acceleratore); altrimenti si dovrebbe ricorrere ai valori stimati di $\delta^{13}\text{C}$, meno attendibili di quelli ottenuti da una misura diretta del $^{13}\text{C}/^{12}\text{C}$ fatta sul campione.

* Esatte quantità di campione

Caso studio: il Golfo di Trieste

Covelli et al. (2006) Marine Geology



UNIT A (bottom): lenti di torba irregolari all'interno di una matrice di sabbia siltosa; detrito vegetale e minerali autigeni; ambiente deposizionale di acqua dolce-salmastra (palude, barene)

UNIT B: sabbia siltosa progressivamente più fine verso il top; lenti di torba; l'analisi dei Foraminiferi suggerisce l'evoluzione da ambiente palustre in ambiente paralico o sistema lagunare.

UNIT C (top): sedimenti pelitici (fanghi marini recenti) molto idrati al top; associazioni di Foraminiferi d'acqua salata.

