

Πηγής παραγέτων

Πυρηνικής παραγέτων (natural radioactivity)

- Αρχιγόνη (primordial)

- Κοσμογονική (cosmogenic) ← Αβιτική
κοσμογονίας αυτού τοποθετίας

Τεκτική (in αρδευτικής)

Αρχιγόνης παραγέτων

^{39}K 93.3% [φυσική]
 ^{40}K 0.012% [περιεντ.]
 ^{41}K 6.7%

$$^{40}_{19}\text{K} : t_{1/2} = 1.28 \cdot 10^9 \text{ yr}$$

$$A = 3.0 \cdot 10^4 \text{ Bq/kg}$$

(0.8 μCi) (φυσικός καλιού)

$^{40}_{19}\text{K}$: εχει χρήση πιάρηση με ανησυχία για Na^+ , αποτελεί μια κύρια πηγή παραγέτων σαν βιολογική σενάριο (50%)

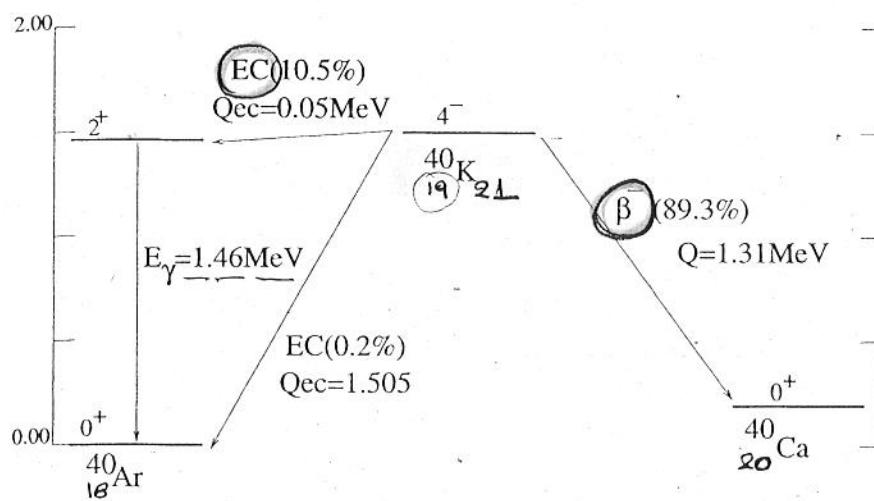


Fig. 5.1. The β -decay of ^{40}K . Being an N -odd, Z -odd nucleus, it has two modes: electron capture to ^{40}Ar and β^- to ^{40}Ca . The long half life (1.28×10^9 yr) is explained by the large angular momentum changes in the decays to the ground states (making the decays highly forbidden) and the small value of Q_{ec} to the 2^+ state of ^{40}Ar .

Παραγέτων σειρές U, Th:

αβιτικής ηλεκτρ.

$$^{238}_{92}\text{U} (t_{1/2} = 4.5 \cdot 10^9 \text{ yr}) (99.3\%)$$

$$^{235}_{92}\text{U} (t_{1/2} = 0.7 \cdot 10^9 \text{ yr}) (0.7\%)$$

$$^{232}_{90}\text{Th} (t_{1/2} = 14.1 \cdot 10^9 \text{ yr})$$

≈ 0.9 μCi/kg

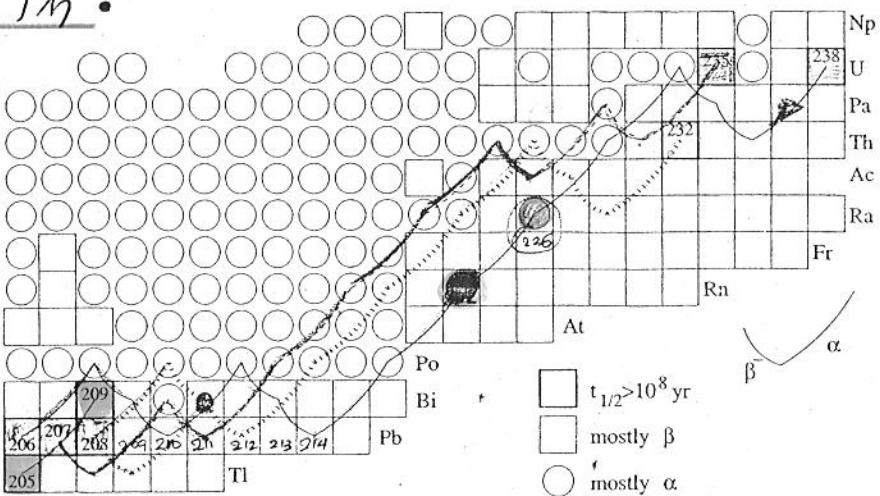


Fig. 5.2. The three chains of natural radioactivity: $^{238}\text{U} \rightarrow ^{206}\text{Pb}$; $^{235}\text{U} \rightarrow ^{207}\text{Pb}$; and $^{232}\text{Th} \rightarrow ^{208}\text{Pb}$. Each chain consists of a series of α - and β^- -decays. In the case of the ^{232}Th chain, a branch occurs at ^{212}Bi that has a 64% branching ratio for β^- -decay and a 36% ratio for α -decay. Similar, though less balanced, branchings occur throughout the chains and only the primary routes are shown. Also shown is the recently discovered $^{209}\text{Bi} \rightarrow ^{205}\text{Tl}$ chain consisting of a single α decay [52].

Ιδιαίτερη προσοχή στην παραγέτων σειρά του $^{238}_{92}\text{U}$:

$$^{226}_{88}\text{Ra} (t_{1/2} = 1600 \text{ yr}) \xrightarrow{\alpha-\text{decay}} ^{222}_{86}\text{Rn} (t_{1/2} = 3.8 \text{ d})$$

στο εύρος / περιοχής
→ αβιτικής παραγέτων

Koopman Autovoltaic

- invitamai oso q̄tegral galaxia
- επιταύρωναι σε υπερ ΕΕΜ field σε supernova in m-stars in AGNs

90% P

99% α

1% e

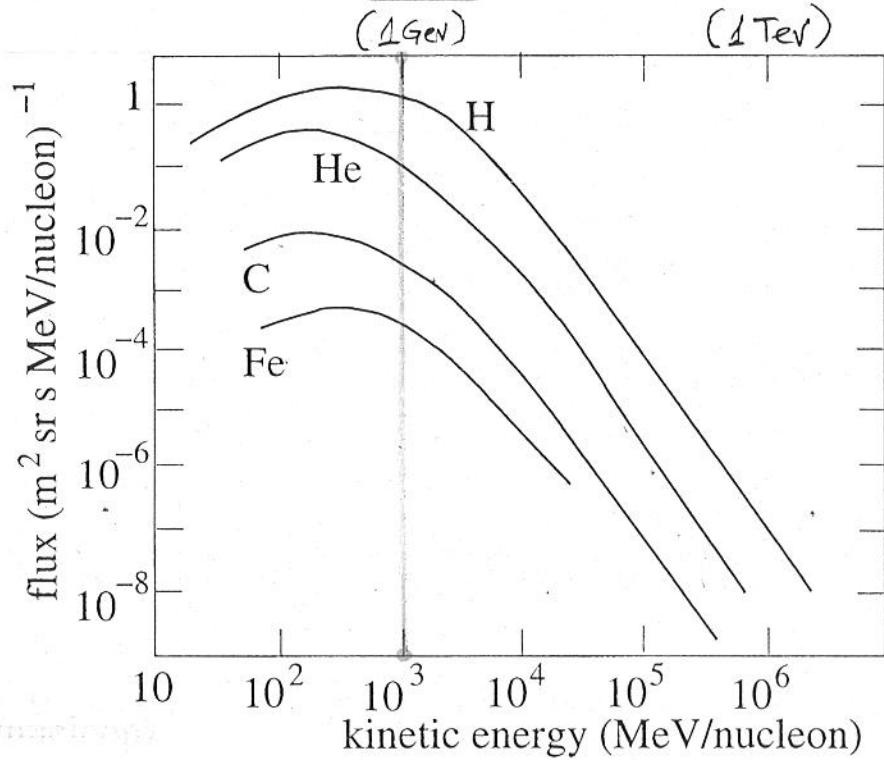


Fig. 5.3. The flux of cosmic radiation outside the Earth's atmosphere [54]. Most particles are protons or ${}^4\text{He}$ nuclei with smaller numbers of heavy nuclei. Carbon and Iron are important examples.

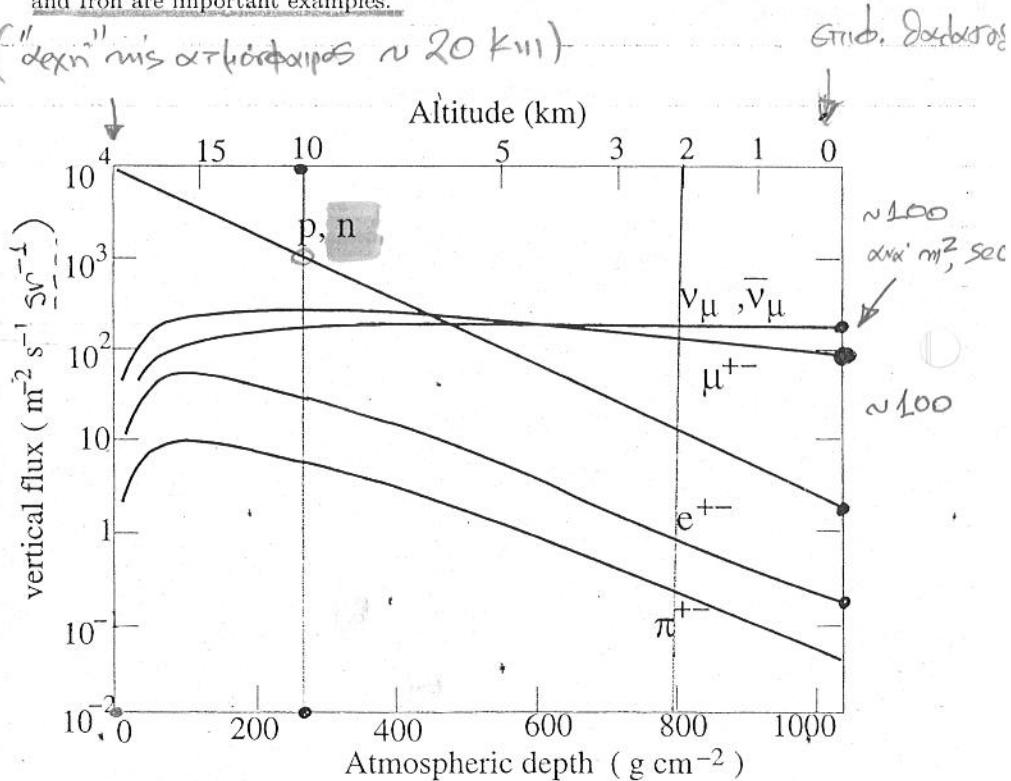
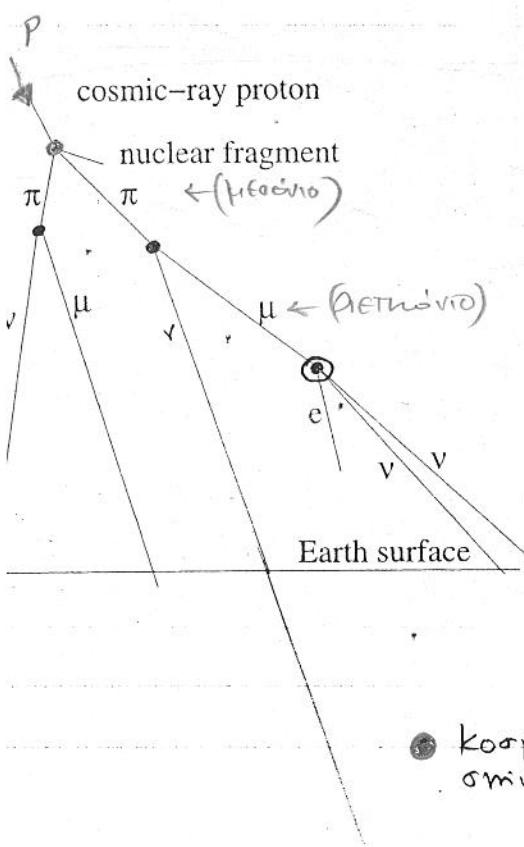


Fig. 5.4. An example of a "shower" induced by a cosmic-ray proton in the upper atmosphere. Two pions and a nuclear fragment are produced when the proton strikes a nucleus. The two pions decay $\pi \rightarrow \mu\nu$, and one of the muons decay $\mu \rightarrow e\nu\bar{\nu}$. The undecayed muon reaches the Earth's surface where it stops because of ionization energy loss. The lower panel shows the fluxes as a function of depth in the atmosphere [54].

Koopman Autovoltaic
σημείωση για την εργασία μας

Doshs Autodoshs

• $1 \text{ mSv} = 100 \text{ mrem}$ (equivalent dose)

(Biblio Lakeland pg 53)
radiation weighting factor
risk factor

$1 \text{ mGy} = 100 \text{ mrad}$ (absorbed dose) (quality factor)

$$w_R \propto \log(LET)$$

$$LET = \frac{\Delta E}{\Delta X} \quad (\text{Linear Energy Transfer})$$

Table 5.7. Risk factors in various radiations

Radiation	w_R
X and γ rays, any energy	1
Electrons and muons, any energy	1
Neutrons, $E < 10$ keV	5
Neutrons, $10 < E < 100$ keV	10
Neutrons, $100 \text{ keV} < E < 2 \text{ MeV}$	20
Neutrons, $2 < E < 20 \text{ MeV}$	10
Neutrons, $E > 20 \text{ MeV}$	5
Protons, $E > 20 \text{ MeV}$	5
α particles, fission fragments, heavy nuclei	20

Risk factors

w_R

• $\text{Total effective dose (Sv)} = \sum_{\text{all radiation}} w_R * \text{dose (Gy)}$

Table 5.8. Typical annual effective doses [57].

source	dose (mSv)
cosmic radiation	
sea level	0.26
2000m	0.40
air travel (per 1600 km) ≈ 1000 mi	0.01
ground γ -rays	0.46
* air (radon)	2.0
Weapons test fallout	0.01
Dwelling (stone/brick/concrete) γ -rays	0.07
Food and drink	0.3
Television	0.01
medical x-rays	0.40
total	3.6

ATHENS \leftrightarrow N.YORK
 $\approx 10,000$ miles
 0.10 mSv / trip

Radioactivity
 $\mu\text{Sv} / \text{kBq}$

radiation dose and
exposure in extratony
plus opisfems πloroimaz
"radiotoxicity" \leftrightarrow ergogenic

Table 5.9. The whole-body effective dose (radiotoxicity) due to selected radionuclides if taken internally [59]. Note the similar doses of the three fission products ^{90}Sr , ^{131}I and ^{137}Cs in spite of their very different lifetimes, indicating that their values of τ_{eff} are similar, due to short biological retention times.

Isotope	$t_{1/2}$	(E) (MeV)	dose ($\mu\text{Sv kBq}^{-1}$)	principal organs affected
^{90}Sr	28.79 yr	1.3 (β^-)	30 (28)	bone marrow, lungs
^{131}I	8.02 day	0.5 (β^-)	11 (22)	thyroid
^{137}Cs	30.07 yr	0.8 (β^- , γ)	6.7 (13)	whole body

Y

$\mu\text{Sv} / \text{kBq}$

Φυσική Ποδορρύπα (Inhalation)

- Μέτιπου To γουνών ποδορρύπα σημ. γνί

(τα τρεπόστερα από αυτά προφερόνται από
μια πληντρυντική λειτουργία στοιχείων)

- ${}^3\text{H}$, ${}^{14}\text{C}$, ${}^{40}\text{K}_{21}$ (ελαφρά ποδορρύπα)

- Άνθρωπος αρκετός (70 kg)

$$\frac{4.4 \text{ kBq} {}^{40}\text{K}}{3.6 \text{ kBq} {}^{14}\text{C}} \xrightarrow{\sim} \frac{0.17 \text{ mSv/y}}{\sim 250 \text{ Bq/kg C} \text{ στοιχ. διεργασία}}$$

- Σιδήτη (μητέριος): 1 pCi ${}^{238}\text{U}$, ${}^{226}\text{Ra}$, ${}^{210}\text{Po}$

διέρρεια: 0.15 pCi / lt ${}^{222}\text{Rn}$

νερό: 10 pCi / lt ${}^3\text{H}$

- Στηρεός εδάφους μής γνής 10 ppm Th
4 ppm U

Εφεύρεση και επωτερισμός

μής γνής: από ανθρ. ποδ. λαστιχον.
των U, Th, K

*η παρατημένη (γουνή) σε τι ωστε ${}^{14}\text{C}$
επρόσεξε από τις διαφέρεται παραγόντες
ωστε από αποχήση σε πλευρικά σταθμούς.

(ότιον αυθιτικόν πονού νερούντων ανή
επρόσεξε ότι από την παραγόντα παραχθήπτωσε
την ευεργόντη)

Χρηματοποίηση δόσης:

- a) Άνθρωπος αρκετός : = 5 mSv/y
- b) Εργαζόμενοι σε πρ. σταθμούς : 20 mSv/y μέσην 24 ώρας για 5 χρόνια
πλευρική λατετική σε αρδενείς (πλαστική)
(μέσην 50 mSv/y)
- c) Μετριστοί opio για μαγνητόρια : 1 Sv \Rightarrow 2% πλαντώνται σε πλατινίνη
εύρισκον σε αυτοκοτήσια
- d) Βασικούρια εύρισκον σε αυτοκοτήσια : 3 Sv \Rightarrow 50% πλαντώνται σε πλατινίνη
σε 30 μέρες

78.084 N_2
Ατμοσφαίρα : 20.946 O_2
 0.934 Ar
 0.035 CO_2

Σημείωση: Τροπόσφαιρα : 6 - 20 km (δερπάδια ~ 10 km)

Στρατόσφαιρα : 20 - 50 km δερπάδια μεγαλούρ.

Μεσοσφαίρα : 50 - 85 km

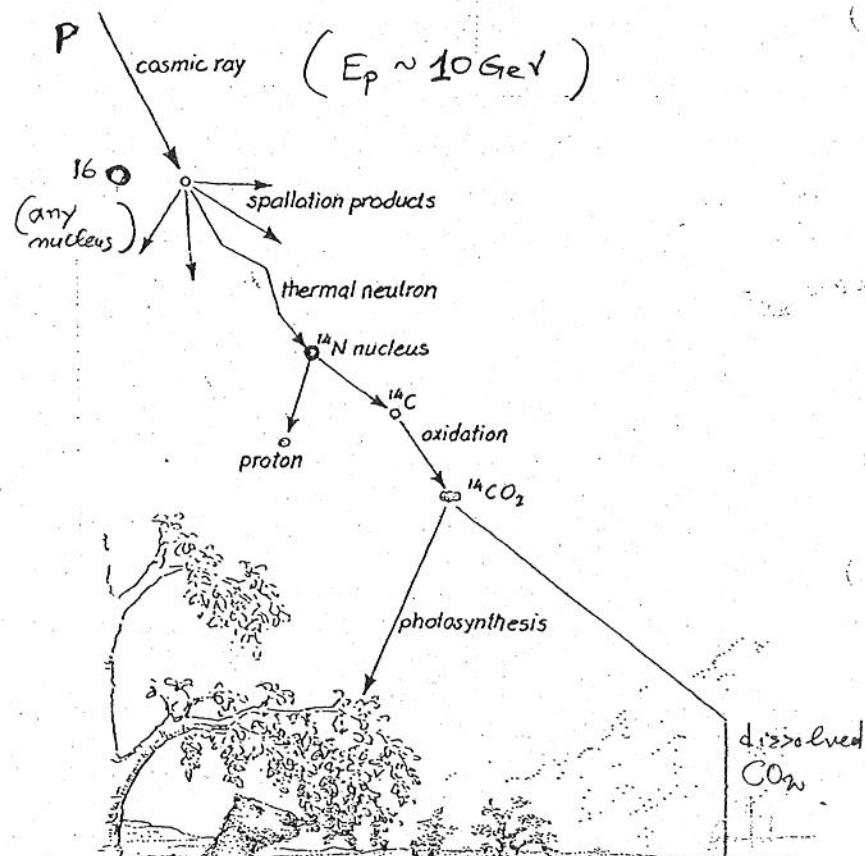
Εξαιρέσφαιρα : 85 - 690 km Space station ~ 200 km

Εξωσφαίρα : 690 - 10,000 km

^{14}C είναι πυρή
ραδιεκπέρασης
στην ατμόσφαιρα

$$^{14}\text{C} / ^{12}\text{C} = 1 : 10^{12}$$

Emissions : ~ 250 Bq/kg
στον αέρα



Καρβονάτη ραδιοακτινίδιο στην ατμόσφαιρα : (πρήγματα
στην στρατόσφαιρα)
 $t \sim 20-50 \text{ km}$

