



KHAN GLOBAL STUDIES

The Most Trusted Learning Platform

SSC GD FOUNDATION 2024 -25

Bilingual



GYAN SIR

RADIOACTIVITY

रेडियोसक्रियता

$$\Rightarrow \text{Atomic No.} > \underline{82}$$

$$\Rightarrow \frac{n}{p} \geq 1.5 \left(\frac{3}{2}\right)$$

= इसकी खोज Henry Becquerel ने 1896 में की।

= रेडियोसक्रियता :- हमारी प्रकृति में कुछ तत्व स्वतः विखंडित होकर

ex:- 1) Uranium

2) Thorium

3) Polonium

4) Radium

कुछ किरणों का उत्सर्जन करते हैं इस धरणा को रेडियोसक्रियता तथा ऐसे तत्वों को रेडियोसक्रिय तत्व कहते हैं

Radioactivity के emission के Rate को G. M. Counter से
मापा जाता है
Geiger Muller counter

⇒ unit of Radioactivity
=

$$1 \text{ Rutherford} = 10^6 \text{ Baquerel}$$

1.) $1 \text{ Baquerel} = 1 \text{ emission/sec}$

2.) $1 \text{ Rutherford} = 10^6 \text{ emission/sec.}$

3.) $1 \text{ Curie} = 3.62 \times 10^{10} \text{ emission/sec.}$

* Radioactive element के द्वारा तीन प्रकार के Ray का उत्सर्जन होता है:-

α -Ray

$\Rightarrow$ He^{++} ion

$\Rightarrow$ इसका तरंगदैर्घ्य सबसे ज्यादा होता है

$\Rightarrow$ +ve charge

$\Rightarrow$ Mass (द्रव्यमान) :- ज्यादा

$\Rightarrow$ Speed (चाप) = $\frac{1}{10}$ of speed of light = $3 \times 10^7 \text{ m/sec}$

$\Rightarrow$ इसका भेदन क्षमता सबसे कम होता है

β -Ray (વીલ કિરણ)

$\Rightarrow$ ये electron का प्रवाह होता है

$\Rightarrow$ -ve charge.

$\Rightarrow$ इसका द्रव्यमान α -Ray से कम होता है

$\Rightarrow$ इसका wavelength α -Ray से कम होता है

$\Rightarrow$ Speed = $\frac{9}{10}$ of speed of light = 2.7×10^8 m/sec.

$\Rightarrow$ इसका Penetrating Power α -Ray से ज्यादा होता है

Gamma Ray (γ-Ray) गामा किरण

⇒ Electromagnetic wave { विद्युत-चुंबकीय तरंग }

⇒ No charge { आवेशहीन }

⇒ इसका mass नगण्य होता है

⇒ Speed :- light की speed के बराबर = $3 \times 10^8 \text{ m/sec}$

⇒ इसका wavelength सबसे कम होता है

⇒ इसका पेंदन क्षमता सबसे ज्यादा होता है

⇒ Cancer के इलाज में

गामा किरणों का
use होता है

Half Life અર્થ આયુ

⇒ કોઈ Radioactive substance જિતને સમય અને પૂરે 3/4 સર્જન ક્ષમતા
જા આપ્યા રહો દેતા હો તે તેના અર્થ આયુ કહેતો હો

$$T_{\frac{1}{2}} = \frac{0.693}{\lambda}$$

λ = emission
Constant

“3/4 સર્જન નિપટાંક”

Table Half-life of some radioactive nuclides

Radioactive nuclide	Nuclide notation	Half-life
Lithium-8	${}^8_3\text{Li}$	0.838 s
Krypton-89	${}^{89}_{36}\text{Kr}$	3.16 minutes
Sodium-24	${}^{24}_{11}\text{Na}$	15 hours
Iodine-131	${}^{131}_{53}\text{I}$	8 days
Cobalt-60	${}^{60}_{27}\text{Co}$	5.27 years
Radium-228	${}^{226}_{88}\text{Ra}$	1600 years
Uranium-235	${}^{235}_{92}\text{U}$	703 million years

$$\frac{5}{3} =$$

Radium-228 - 1600 years

U-235 :- 703 Million year

Q. अगर किसी Radioactive element का half life 120 दिन है तो वह अपनी कुल उत्सर्जन क्षमता का तीन चौथाई कितने दिन में खो देगा ?

$$\Rightarrow \left(\frac{1}{2}\right) \quad :- 120 \text{ days}$$

$$\Rightarrow \frac{1}{4} \quad :- 120 \text{ days}$$

240 days

$$\left(\frac{3}{4}\right)$$

$$\frac{1}{2} + \frac{1}{4} = \left(\frac{3}{4}\right)$$

$$\Rightarrow \left(\frac{1}{2}\right)$$



KHAN GLOBAL STUDIES

The Most Trusted Learning Platform

THANKS FOR WATCHING

