

# Radiactividad

NOMBRES:FEDERICO CUELLO Y CAMILA MARTINEZ

Radiactividad

Actividad 1

1. ¿Qué es la radiactividad? ¿Por quién fue descubierta?

La radiactividad es un fenómeno natural por el cual algunos núcleos atómicos inestables se desintegran espontáneamente, emitiendo radiación en forma de partículas o energía para volverse más estables.

Fue descubierta en 1896 por Henri Becquerel, y posteriormente estudiada en profundidad por Marie Curie y Pierre Curie.

2. ¿Cuáles son los tipos de radiaciones y qué características presentan cada una?

Existen tres tipos principales de radiación:

## **Radiación alfa ( $\alpha$ ):**

Está formada por partículas pesadas compuestas por 2 protones y 2 neutrones. Tiene baja penetración y puede ser detenida por una hoja de papel o la piel.

## **Radiación beta ( $\beta$ ):**

Está formada por electrones (o positrones) que se mueven a gran velocidad. Tiene una penetración media y puede atravesar papel, pero es detenida por láminas delgadas de metal como el aluminio.

## **Radiación gamma ( $\gamma$ ):**

Es una radiación electromagnética (energía pura, sin masa). Tiene altísimo poder de penetración y solo puede ser detenida por materiales densos como el plomo o el hormigón.

3)-

Radiaciones	Alfa	Beta	Gamma
Carga eléctrica	Positiva (+2 )	Negativa (-1) o positiva (+1)	Neutra(0)
Velocidad	Baja	Alta	Muy alta (velocidad de la luz)
Poder de penetración	Bajo	Media	Muy alto
Masa	Alta	Muy baja	Nula
Partículas	Núcleo de helio (2p + 2n)	Electrones o positrones	Ondas electromagnéticas

