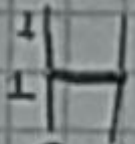
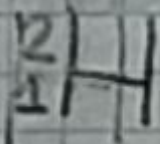


# Isótopos

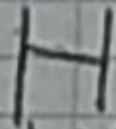
Átomos cuyos núcleos atómicos tienen el mismo número de protones pero diferentes neutrones



Protio



Deuterio



tritio

$$A =$$

$$Z =$$

$$P =$$

$$e =$$

$$v = 0$$



Átomo	Z	A	N Prot	N Neu	N e
${}^{63}_{29}\text{Cu}$	29	63	29	34	29
${}^{40}_{19}\text{K}$	19	40	19	21	19
${}^{40}_{26}\text{Co}$	26	40	26	14	26
${}^{40}_{19}\text{K}$	19	40	19	21	19

### Configuración electrónica

Es la distribución de los electrones de un átomo en los diferentes estados energéticos determinados por las orbitales

