

NOTAS

REMECIN

Conceptos básicos



¿Qué cantidad de átomos tiene el número de Avogadro?

$N_A = 6.022 \times 10^{23}$ átomos

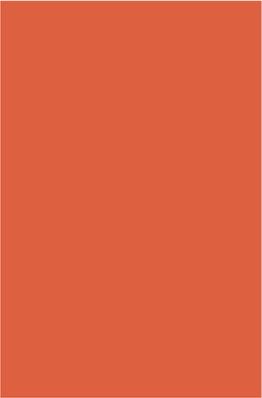


Masa del protón, neutrón y electrón en kilogramos.

$$m_p = 1.672 \times 10^{-27} \text{ kg}$$

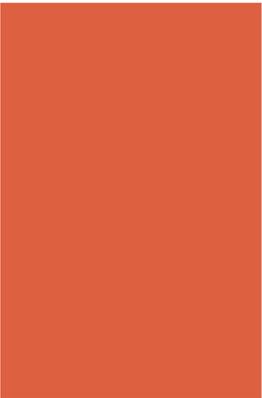
$$m_n = 1.674 \times 10^{-27} \text{ kg}$$

$$m_e = 9.1 \times 10^{-31} \text{ kg}$$

¿Qué es una reacción nuclear?

Es un procedimiento que lleva a modificar los núcleos de los átomos. A través de esto los núcleos pueden fragmentarse absorbiendo o liberando partículas y energía



Definición de electrón-volt

Es la energía que un electrón adquiere a través de una diferencia de potencial de un volt.

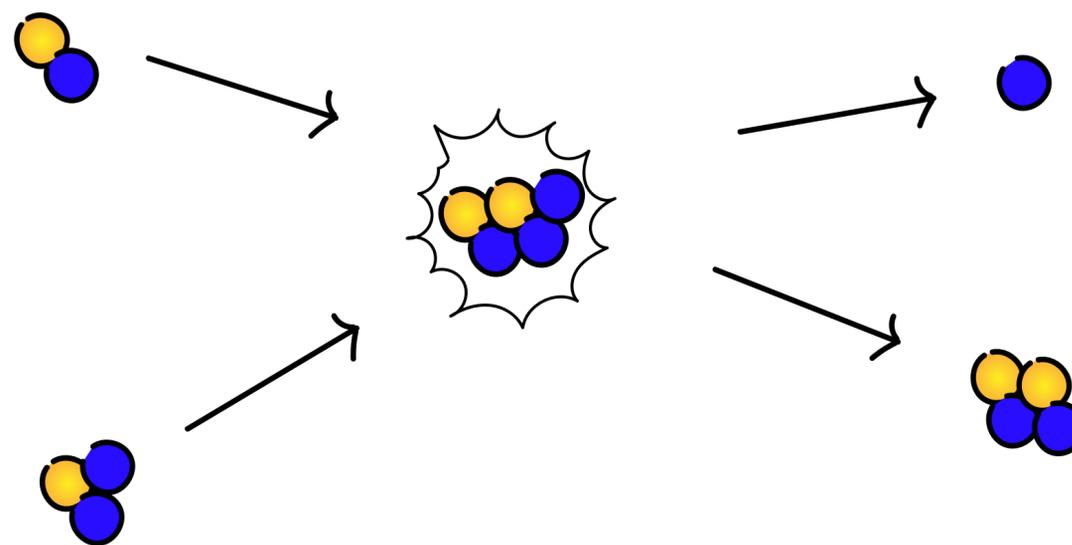
$$1 \text{ uma} = 1.661 \times 10^{-24} \text{ g}$$

$$1 \text{ eV} = 1.6022 \times 10^{-19} \text{ J}$$

$$E(\text{uma}) = 1.493 \times 10^{-10} \text{ J} = 931.884 \text{ MeV}$$

Fusión nuclear

Cuando dos núcleos poco densos se someten a elevadas temperaturas se fusionan y forman un núcleo más pesado



Fisión nuclear

Cuando un núcleo pesado se bombardea con neutrones y se descompone en dos núcleos.

