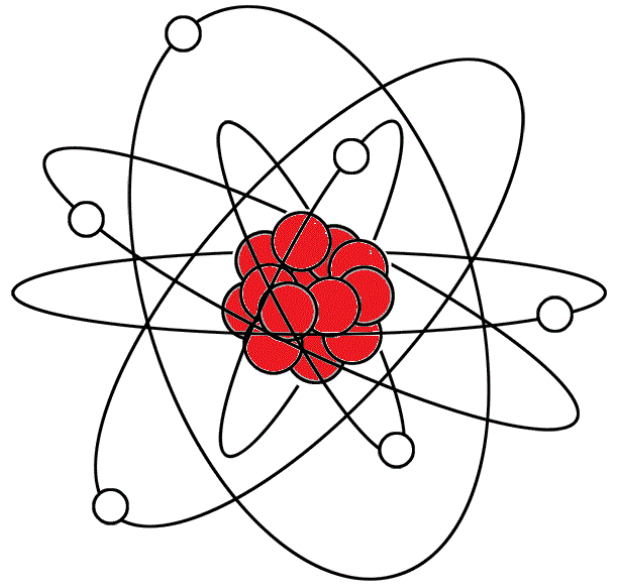
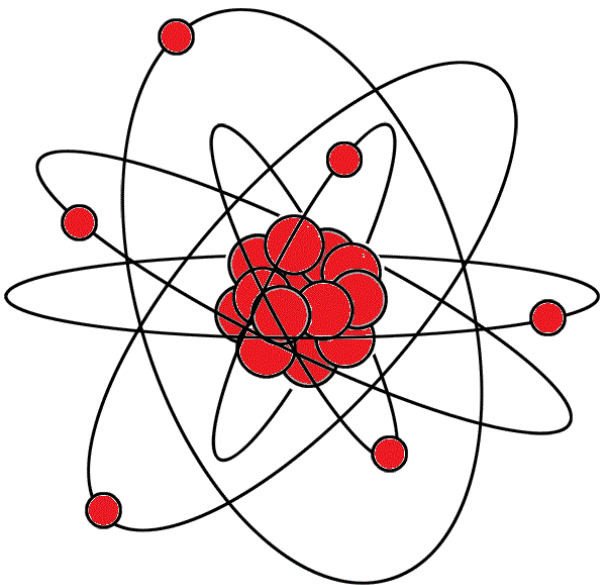


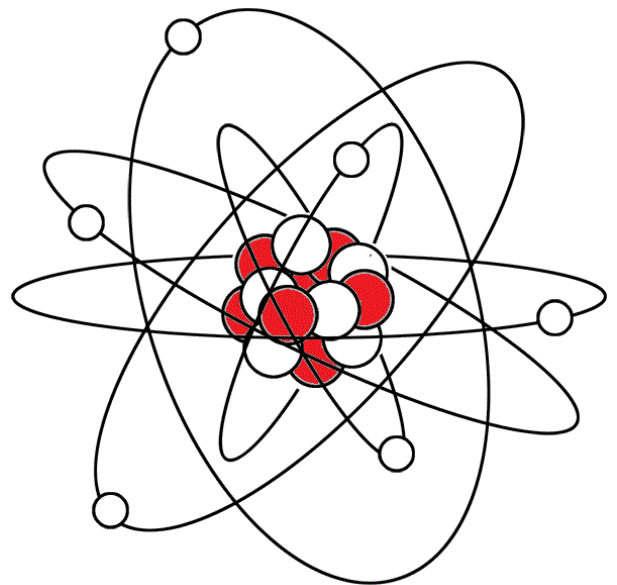
Átomo



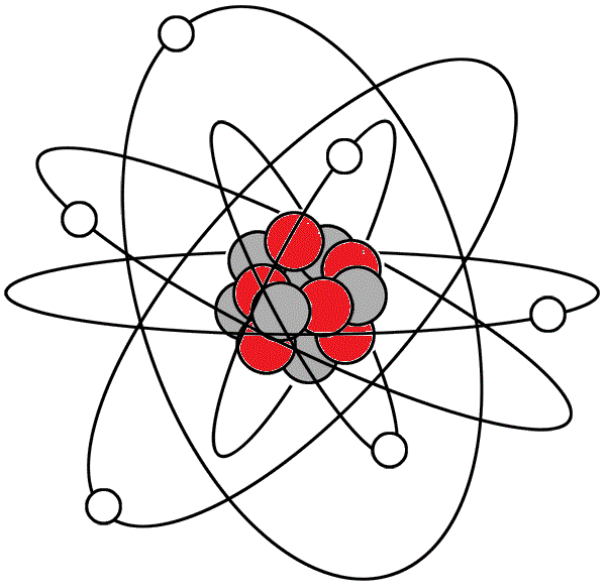
Núcleo



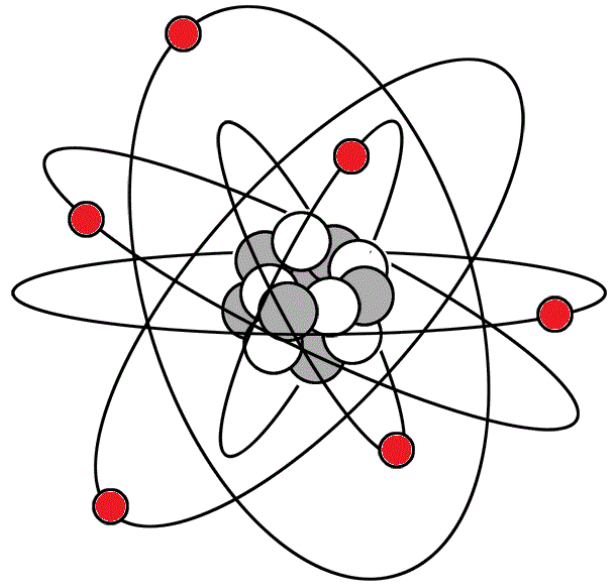
Partículas  
subatómicas



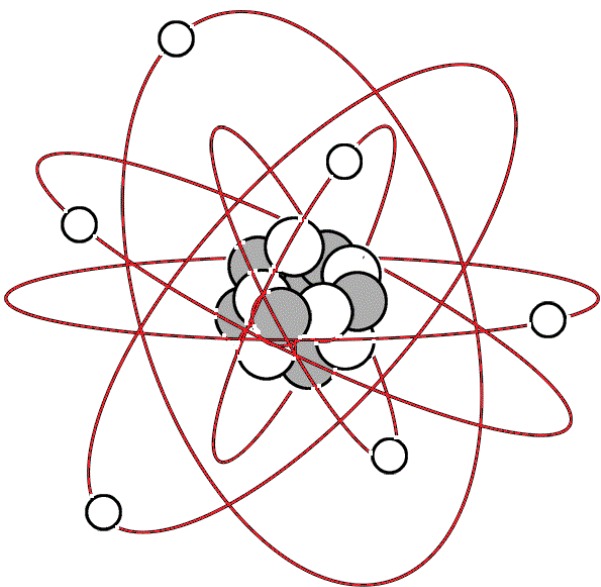
Neutrones



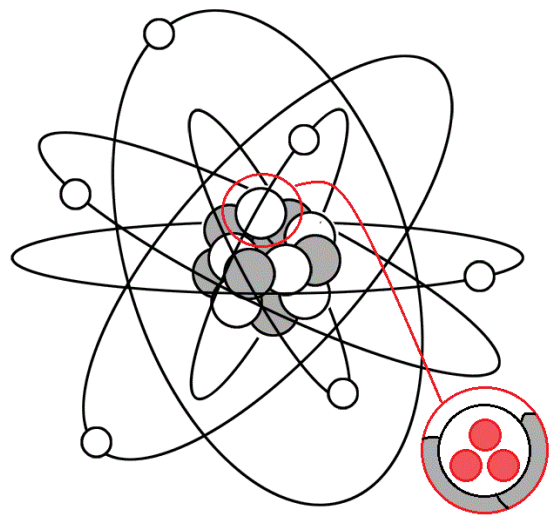
Protones



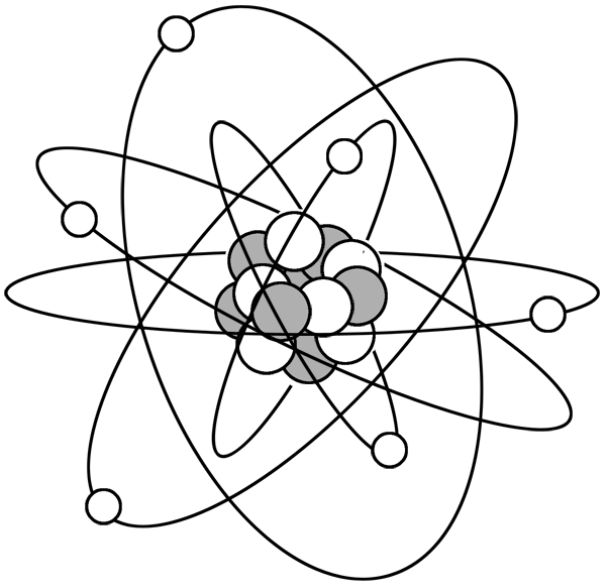
Electrones



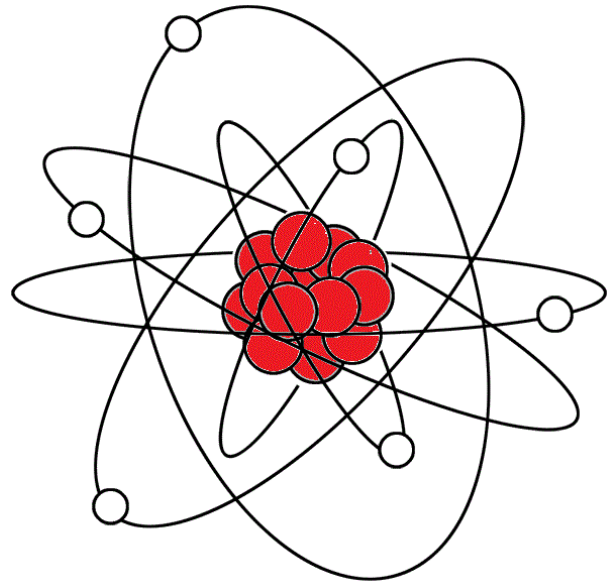
Orbitales



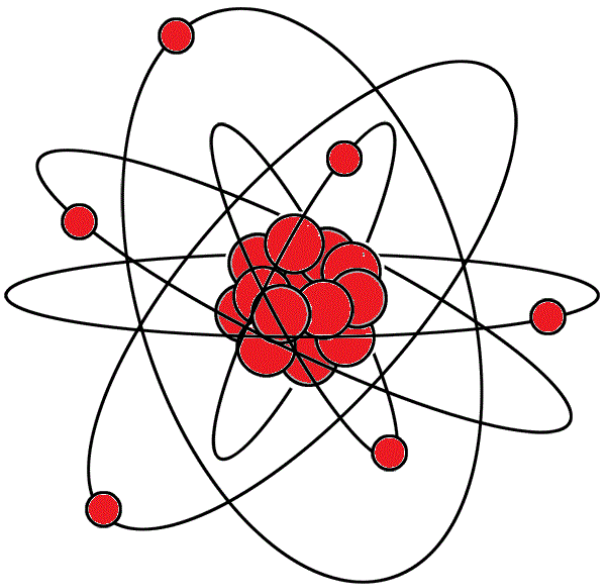
Quarks



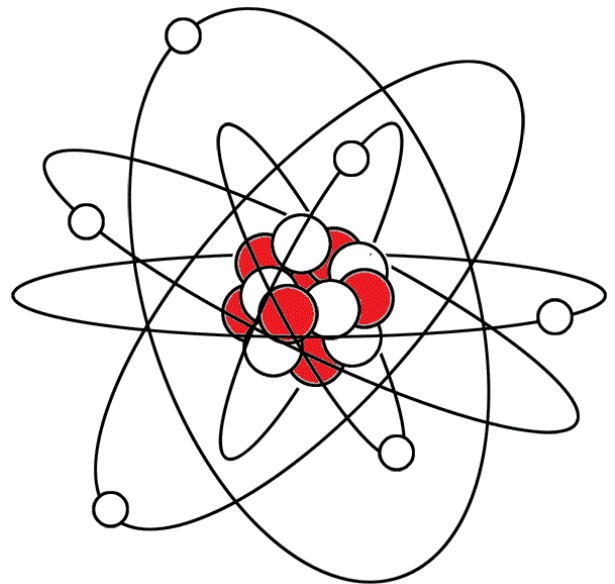
Átomo



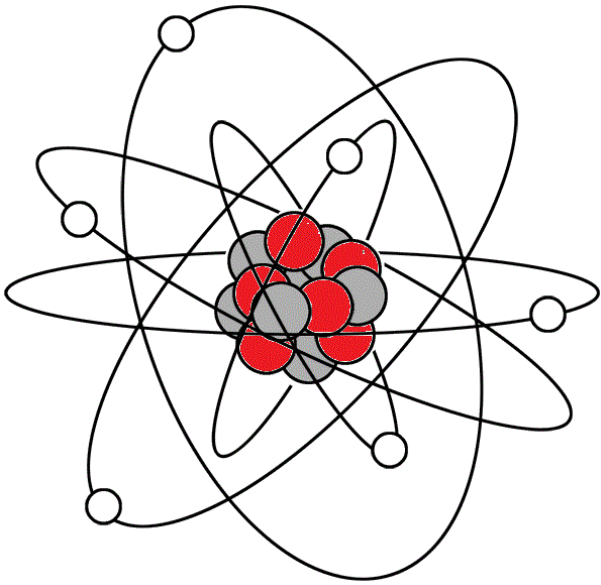
Núcleo



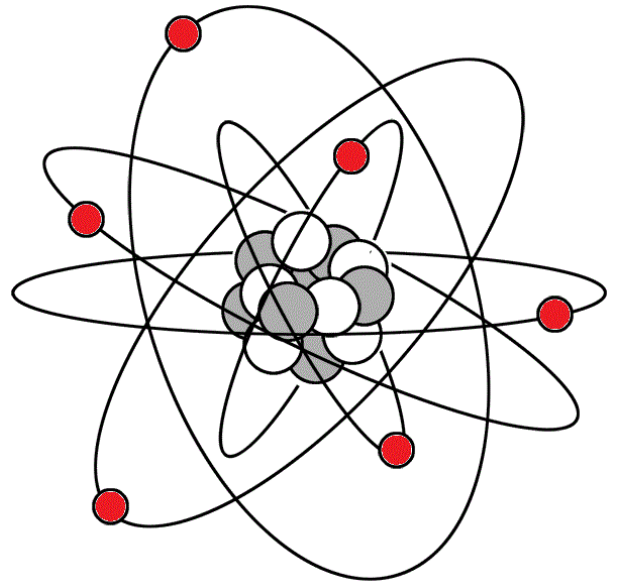
Partículas  
subatómicas



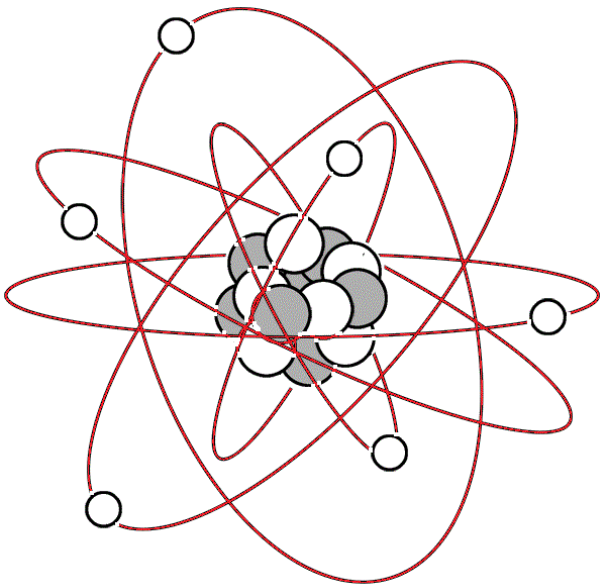
Neutrones



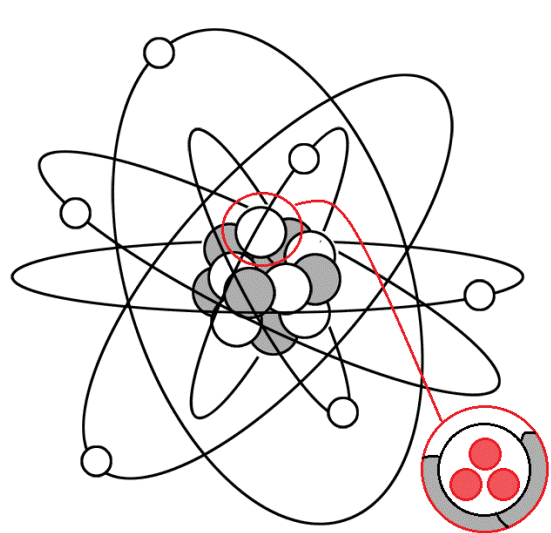
Protones



Electrones



Orbitales



Quarks

La materia está formada por minúsculas partículas indivisibles llamadas Átomos.

Los átomos de un mismo elemento químico son todos iguales entre sí y diferentes a los átomos de los demás elementos.

## Átomo

El núcleo es la parte central del átomo. Tiene carga positiva y concentra más del 99'999% de la masa total del átomo. Está formado por protones y neutrones.

## Núcleo

Una partícula subatómica es una partícula más pequeña que el átomo. Puede ser una partícula elemental o una compuesta, a su vez, por otras partículas subatómicas, como son los quarks, que componen los protones y neutrones.

## Partículas subatómicas

El neutrón es una partícula eléctricamente neutra, de masa 1.838,4 veces mayor que la del electrón, junto a los protones, los neutrones son los constitutivos fundamentales del núcleo atómico.

## Neutrones

Se trata de una partícula subatómica con carga eléctrica positiva que, junto a los neutrones, forma el núcleo de los átomos. El número atómico del protón determina las propiedades químicas de dicho átomo.

## Protones

Se conoce como electrón a la partícula elemental más ligera que constituye a los Átomos y que presenta la mínima carga posible de electricidad negativa. Se trata de una partícula subatómica que rodea al Núcleo del átomo.

## Electrones

Es la zona del espacio que recorre un electrón alrededor del núcleo atómico.

## Orbitales

Son las subpartículas que interactúan fuertemente formando la materia nuclear.

## Quarks