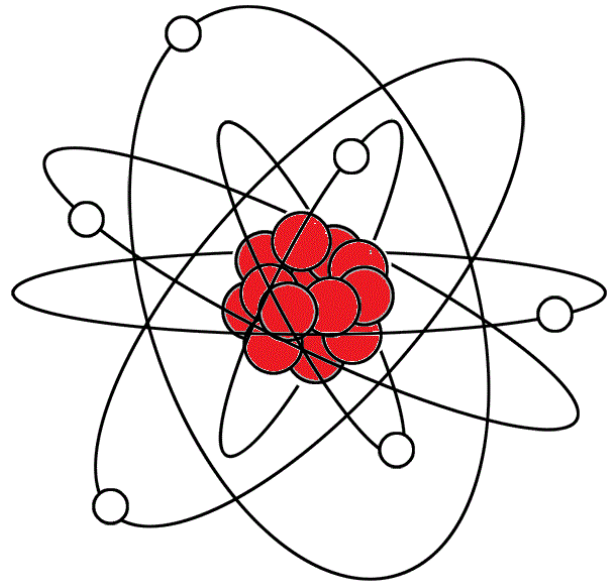
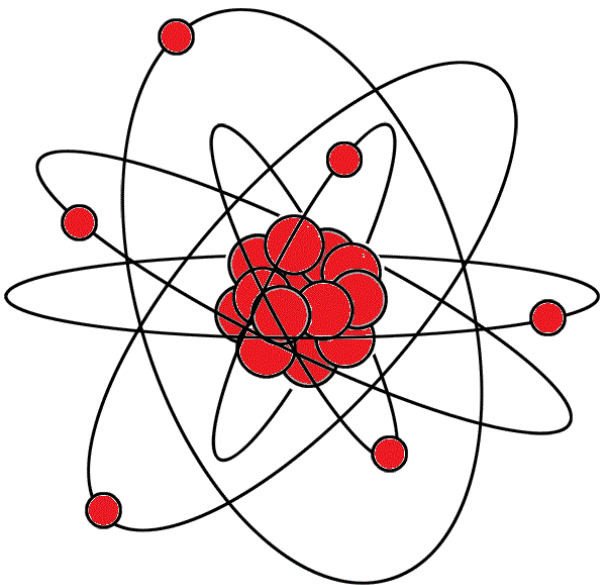


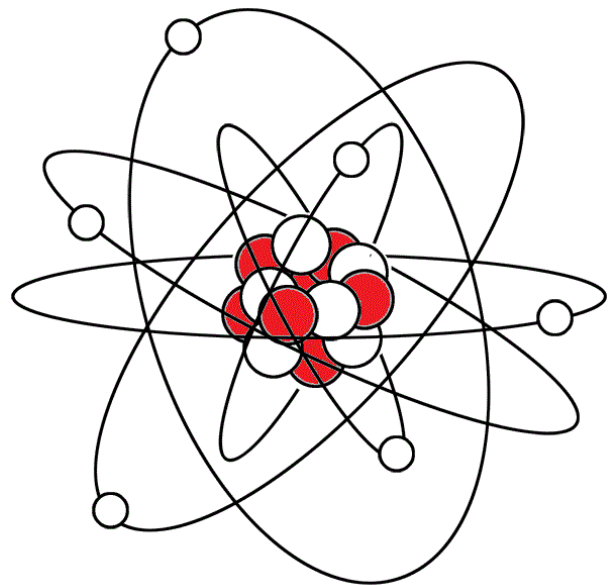
ÁTOMO



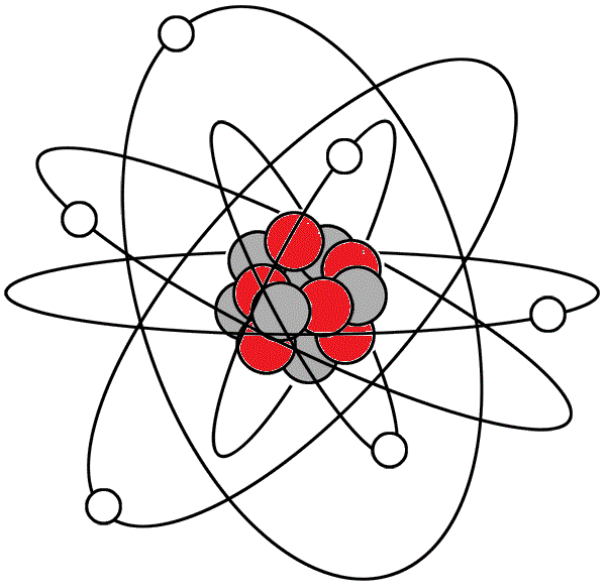
NÚCLEO



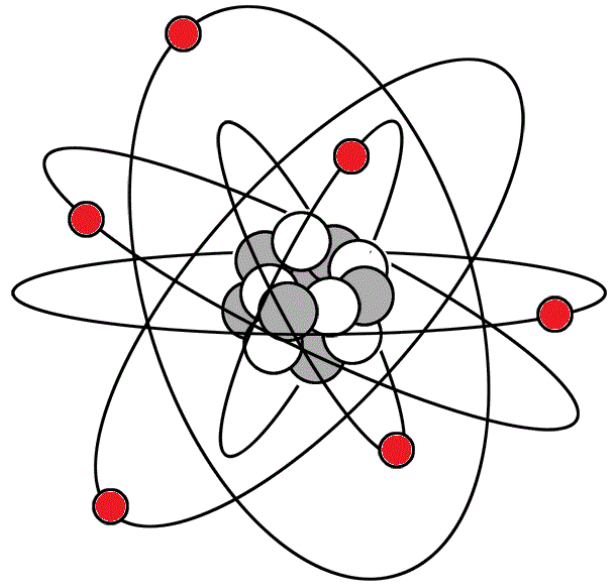
PARTÍCULAS
SUBATÓMICAS



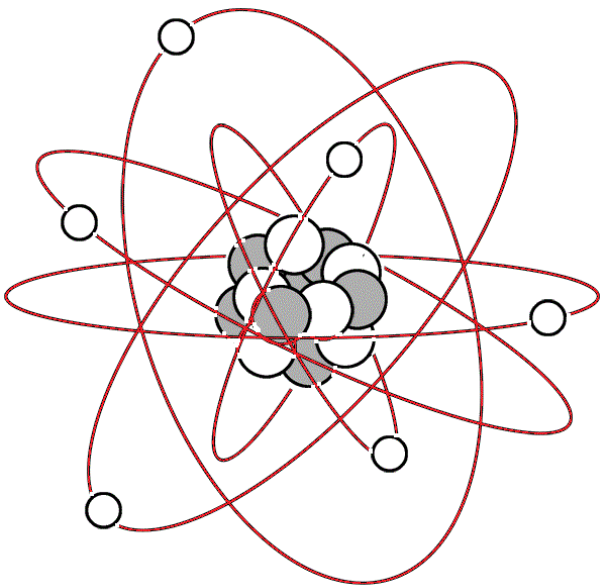
NEUTRONES



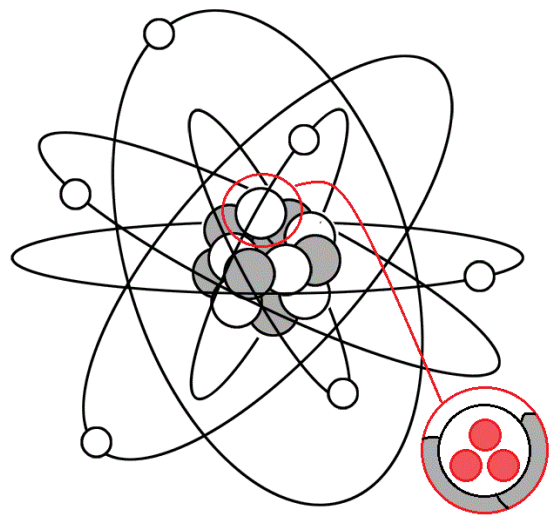
PROTONES



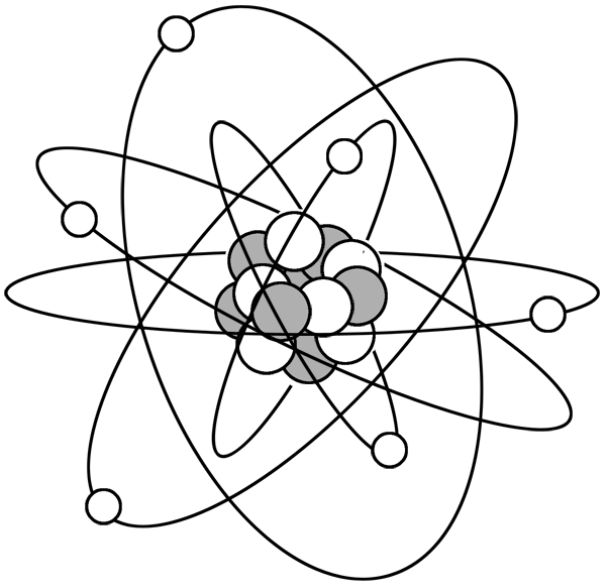
ELECTRONES



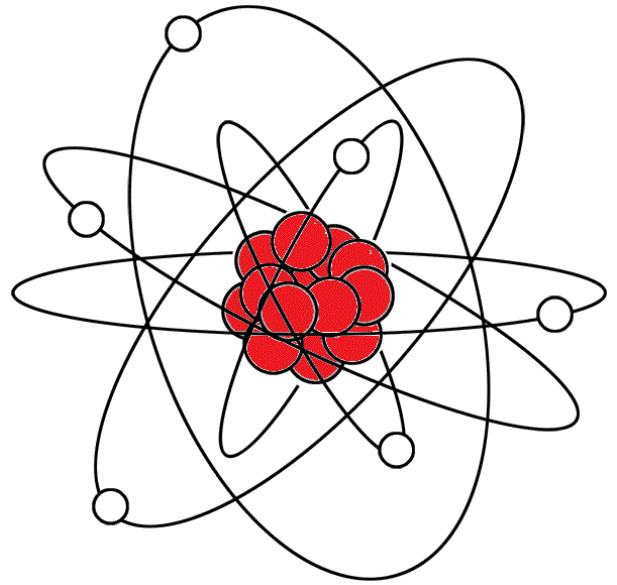
ORBITALES



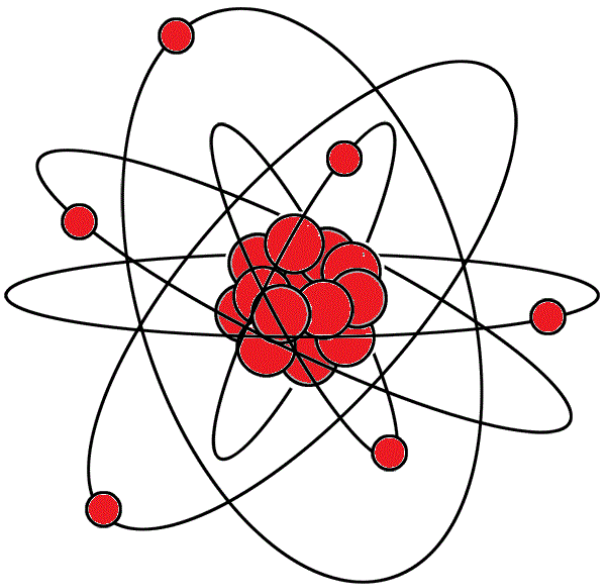
QUARKS



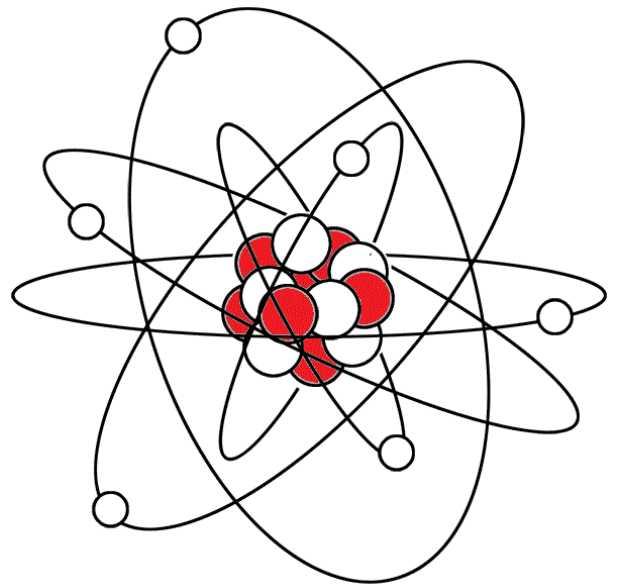
ÁTOMO



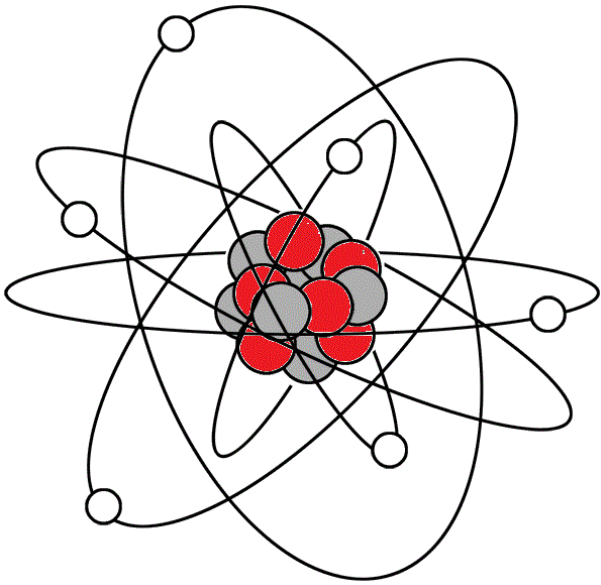
NÚCLEO



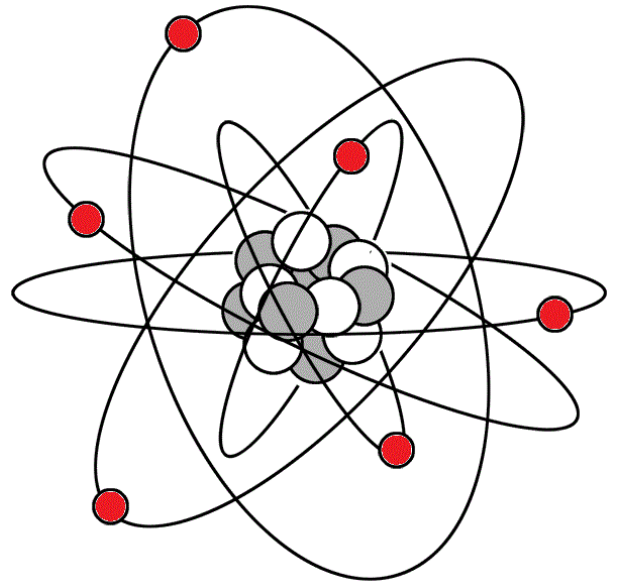
PARTÍCULAS
SUBATÓMICAS



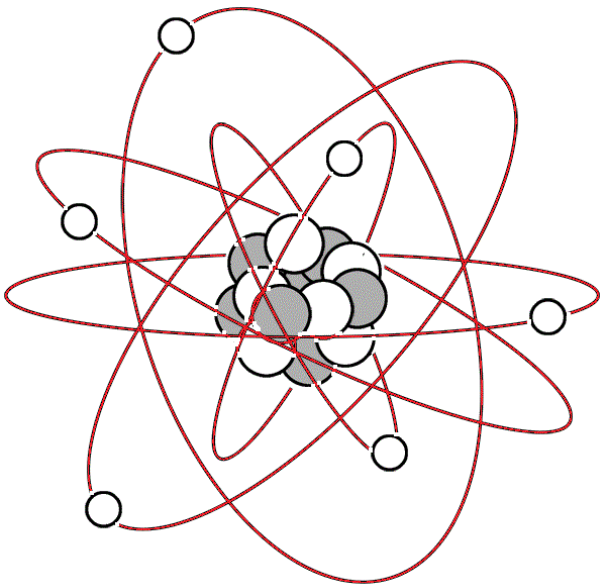
NEUTRONES



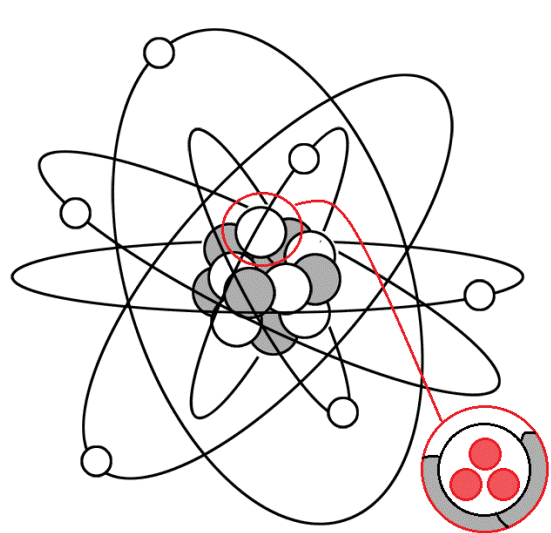
PROTONES



ELECTRONES



ORBITALES



QUARKS

LA MATERIA ESTÁ FORMADA POR
MINÚSCULAS PARTÍCULA
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