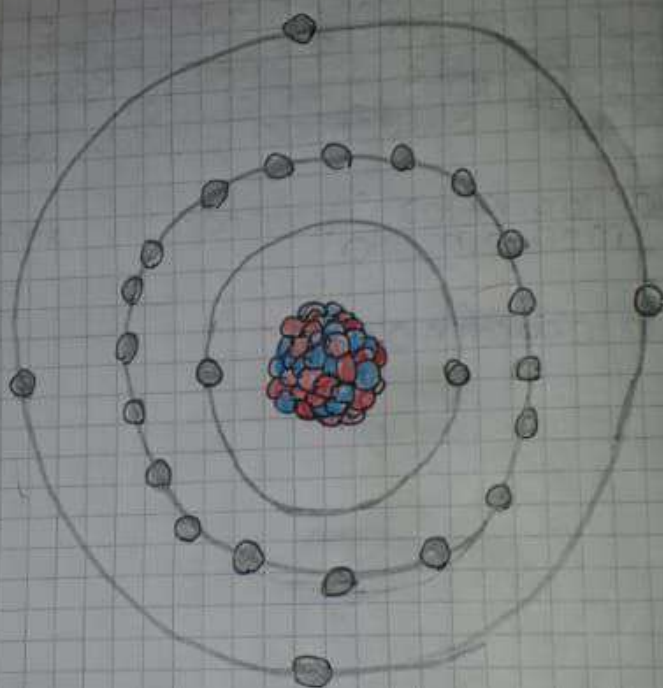


1.



- electrón
- protones
- neutrones

2. Niveles de energía

Son estados energéticos en donde se pueden encontrar los electrones en estado estable o no, según el subnivel en que se encuentran ya sea cerca del núcleo o en los últimos orbitales.

son:
ser un total de 4: s, p, d, f, >
o uno hay un numero determinado
total que pueden contener, como
2 electrones cada uno. Asi, hay 1
tipo s, 3 orbitales p, 5 orbitales
del tipo p

les se representan:
signan por las letras: s, p, d, f, g, h, e, i
Estos 3 ultimos ausentes en el
no convencional, porque aunque existen
no hay atomos que tenga espacio
para electrones y entonces es
raro el uso de estos subniveles

Forma en que los electrones se
distribuyen en los niveles electronicos, distribucion
molecula o el atomo. Estos subniveles
se llaman orbitales.

es: 2 en el s; 6 en el p (2 electrones x 3
orbitales) y 10 en el d (2 x 5); 14 en el f (2 x 7)