

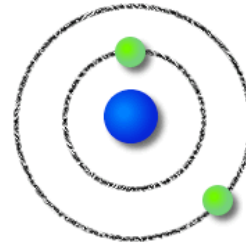
## Práctica 1

### Modelos atómicos.

#### 1 Böhr (solar)

Cambios:

- Niveles de Energía.
- Energía del electrón (distancia Núcleo).
- Salto de electrones.
- Movimiento libre en el espacio (concentricos)



#### 2 Thompson (Piscina)

Masa Positiva llena de electrones.

- que sean 'evenly distributed'
- piscina de barritos

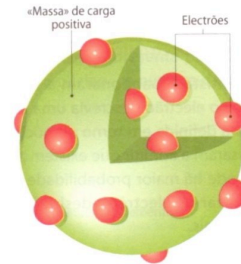
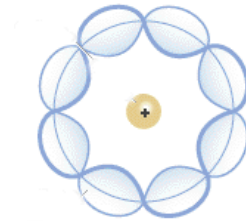


Figura 2 | Modelo atómico de Thomson

#### 3 Schrodinger (Böhr)

- electrones con onda en la órbita (Broglie)
- Cambiar longitud de onda



#### 4 Rutherford (Böhr y solar)

- Órbitas no definidas
- Órbitas en z
- Centro es un conglomerado de 'partículas'

