



Trabajo Práctico Evaluativo de Química

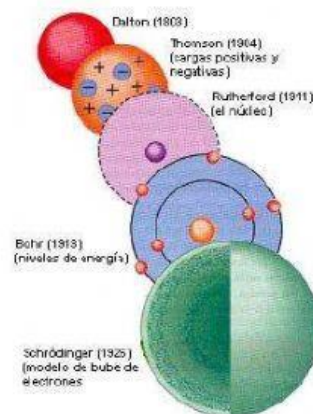
Prof. Beatriz Nieves

1- Completen con las palabras que correspondan:

- La partícula subatómica con carga negativa se denomina.....
- Las especies de igual número atómico y distinto número másico son
- La partícula sin carga neta que se encuentra en el núcleo atómico es el
- La región del átomo con mayor masa es el

2- Establezca las relaciones entre los hechos o principios que se enuncian del lado derecho con los nombres que aparece del lado izquierdo:

- | | |
|-----------------|--|
| a) Dalton | - el electrón gira alrededor del núcleo siguiendo órbitas de radio definido. |
| b) Rutherford | - átomo como sistema planetario. |
| c) Heisenberg | - átomo como esfera cargada positivamente. |
| d) Thompson | - realizó trabajos con la radiactividad. |
| e) Pierre Curie | - átomo como esfera indivisible. |
| f) Bohr | - Principio de Incertidumbre. |



3- Elijan de la siguiente lista los símbolos que representen:

- Grupos de isótopos,
- Átomo con el mismo número de neutrones,
- Conjuntos de átomos diferentes con el mismo número másico.



4- Completá la siguiente tabla:

Elemento	Número másico	Nº de e ⁻	Nº de p ⁺	Nº de nº	Número atómico	Grupo	Periodo
Plomo							
Calcio							
Sodio							
Oxígeno							

