UDS

introduccion,en el siguiente cuadro se habla de particulas ,moleculas y atomos entre otros conceptos

MODELO ATOMICOY SUS APLICASIONES

Niveles de organizacion en quimica

son 4 ,subatomico, atomico,macromolecular y supramolecular

el oxigeno,carbono,nitrogeno e hidrogenoconstituyen el noventa nueve porciento de la masa celular

modelos atomicos,Dalton Thomson ,rutherford bohr, schrodinger

segun la teoria de dalton la materia esta formada por particulas invisivles

segun thomson el atomo era una esfera de masa positiva ,rutherford bord establece que los atomos tiene diferentes configuraciones eletronicas

concepto de particula subatomica,atomo y molecula

la particula subatomica se trata de una particula 2.000 veces mas pequeña que un proton

Atomo parte mas pequeña de un elemento ,molecula parte mas pequeña de una sustancia pura simple o compuesta

Configuracion electronica

Manera en la cual los electrones se estructuran comunican u organizan en un atomo de acuerdo con el modelo de capaz electronicas

es el modo en que los electrones de un atomo se distribuyen al rededor del nucleoto

UDS

MODELO ATOMICO Y SUS APLICASIONES

principio de exclusion de pauli

Es una regla de la mecanica cuantica Ernst pauli en 1925

Establece que no puede haber dos femiones con todos sus numeros cuanticosidenticios

principio de insertidumbre de heisenberg

No podemos medir simultaneamente un par de magnitudes conjugadas

el principio de incertidumbre asegura que el hecho de observar una particula la modifica sin remedio

principio de edificacion progresiva de aufbau

Cuando los protones se incorporan al nucleo de uno en uno ,los electrones se suman de la mmisma forma a los orbitales atomicos

Dos electrones solo pueden ocupar el mismo orbial si tienen spines opuestos

UDS

Nombre del alumno

Itzel abigail tlamani lopez

nombre del profesor

Maria De los angeles Venegas

Materia

quimica

Grado

primero de bachillerato