

Electrones

.SUSTANCIA PURA:es un tipo d materia q no puede descomponerse en otras mas simples por metodos fisicos.ELEMENTOS:son un tipo d sustancia pura formada por el mismo elemento quimico,no puede descomponerse en otras sustancias mas simples.COMPUESTOS:son sustancias puras formadas por mas d un elemento quimico distinto.PORQUE UNEN LOS ATOMOS:Los atomos se unen entre si porke d esa forma disminuye su energia y por tanto es mas estable.ESTABILIDAD Y CONFIGURACION ELECTRONICA:Los gases nobles tienen su ultima capa electronica o capa q valencia completa con 8 electrones.PRINCIPIOS TEORIA LEWIS:Los atomos ceden (metales) o comportan (no metales) los electrones d su ultima capa,para asi completarla en general con 8 electrones.Es la denominada regla del octeto.TIPOS ENLACE QUIMICO:Las fuerzas q mantienen unidos a los atomos tienen naturaleza electrostatica,es decir,fuerzas atractivas entre cargas d distinto signo.ENLACE COVALENTE:no metal+no metal,compartir electrones.es el enlace q utilizan los atomos d los elementos quimicos no metalicos al unirse.Cada elemento va a compartir tantos electrones como le queden para ser estables.ENLACE IONICO:metal+no metal,transferencia d electrones.Tiene lugar cuando se unen atomos d elementos metalicos con no metalicos.tranferencia d electrones d la capa d valencia del metal a la capa d valencia d no metal.ENLACE METALICO:metal+metal.Esta basado en la cesion d los electrones d la capa d valencia d cada uno d los atomos del metal.se forma asi una nube electronica q envuelve y atrae a los iones positivos metalicos.RED CRISTALINA:Miles d atomos unidos formando una estructura ordenada.PROPIEDADES SUSTANCIAS SEGUN ENLACE:-Con Covalente:-Sustancias moleculares:- estado d agregacion depende d tamaño d molecula.-no son conductores.-Sustancias reticulares:- Todos ellos son solidos con temperaturas d fusion y d ebullicion muy elevadas.-Son malos conductores electricos y termicos.-Son insolubles en agua y en cualkier otro disolvente.SUTANCIAS ENLACE IONICOS:-Son solidas con temperaturas d fusion y d ebullicion media y altas.-FRAGILidad: al realizar una fuerza se produce un desplazamiento d los planos ionicos del mismo signo.entonces surgen repulsionaes electrostaticas q fracturan el cristal-Solubles ene agua.-No son conductores d corriente electrica en estado solido pero si en fundido.-Son duras pero quebradizas.SUSTANCIAS ENLACE METALICO:conductividad electrica.-Son buenos conductores termicos ademas d electricos.-Son ductiles y maleables.-Son solidos con temperaturas d fusion y d ebullicion.PESO ATOMICO:es la masa d un determinado elemento,es decir,el numero masico del sistema periodico.Unidades son Pat g/mol.PESO MOLECULAR:es la masa d una determinada molecula o compuesto,es decir,la suma d las masas atomicas d los elementos d un determinado compuesto Pm g/mol.CONCEPTO MOL:un mol expresa la cantidad d sustancias q contienen $6,02 \times 10^{23}$ eleva do a 23 particulas.Para este numero se cumple q la masa d todas estas particulas coinciden con su peso atomico o molecular expresado en gramos.COMPOSICION CENTESIMAL:Indica el tanto por ciento en masa con lo q contribuye cada elemento dentro del peso molecular del compuesto.FORMULA EMPIRICA:es aquella formula q nos indica la proporcion q existe entre los elementos d un compuesto o red cristalina.FORMULA MOLECULAR:formula q indica cuantas veces se repite dicha proporcion.TABLA: 7 Abajo,12 D,1 Arriba,6 D, 6 Arriba, 1 Iz, 1 Abajo, 5 Iz, 2 Abajo, 10 Iz, 2 Arriba, 1 Iz, 1 Arriba, 1 Iz. Alcalinos. Alcalinoterreos.Metales De Transicion,Terreos,Carbonoideos,Nitrogenoideos,Anfigenos,Halogenos,Gases Nobles.