

Esd

NATURAL Teile: Wir können 90 natürliches Element notwendige Ausrüstung zu finden, hat die von den Labors der Physik geschaffen und nutzen Sie die Anzahl der Elemente artificiales.podemos finden einige in der freien Zustand in der Natur vor allem in erster Linie werden con otros formando Compuestos. **Teile D DAS LAND:** Die k elemanto das Eisen ist reichlich vorhanden, aber in der nuklearen terrestre.la encuantra Escorza Erde gefunden wird Sauerstoff und Silizium.

Teile D LOS SERES VIVO: 99% zusammengesetzt ist um 6 Elemente: Sauerstoff, Kohlenstoff, Wasserstoffatome, Stickstoff, Phosphor und Calcium, 1%, entsprechend einer großen Vielfalt von Elementen llamados oligoelementos. **Teile im Universum:** das meiste Licht schlafen :

Wasserstoffatomen und Helium. **TABLA Zeitung:** XIX Jahrhundert und versucht clasificarlos.Mendeliev meyer ordenaron diese beiden Teile in Auftrag Creciente Masse von Atom- und die in Spalten gruppiert werden k tengan propiedades parecidas.**Gruppen und Perioden:**

alcalinos: Elektronen werden in Gruppe 1 extraídos Metales d d hidrogeno.son Stock Densidad einige weniger dicht k blandos Wasser und reaccionan ENERGETICAMENTE mit Wasser auffüllen.

HALOGENOS: Teile der Gruppe sind 17 und sind sehr corrosivos mit dem Metall reaccionan formando Zimmer. **NOBLE NON:** Sind die Elemente der Gruppe 18 sind stabil und raramente mit anderen elemnetos kombiniert. **METALES:** "pectos relucientes sind gute Leiter von Wärme und Strom aus Silber haben, ist der beste Fahrer und maleables. **NICHT Metal** muxo Gase wie Sauerstoff und Stickstoff haben den Punkt aus der Fusion ist sehr hoch, als C agrupan auf der rechten Seite.

Semi-Metall: selementos SCHWER klassifizieren Merkmale der Vermittler zwischen den Metales y los componentes metales.algunos nicht wie Silizium oder Germanier utilizan ist für die Herstellung von elektronischen Bauelementen.

Chemische Link: die Vereinigung von zwei oder mehr der gleichen Elemente oder verschiedene atomos elemento.se zusammen zu sein estable.2maneras d agruparse 1 in agrupaciones dicretas Anrufe oder Cluster von Molekülen atomos fordert millones Kristalle oder kristallines Netze. **SUST MOLECULAR und Atomic:** Der Artikel ist nicht METALICOS sollten miteinander zu vereinen beide von der gleichen Shuttle covalente.pueden Unirse atomos Elemento und verschwitzt moleculares.ej: Sauerstoff = O₂, CL₂ = Chlor; Ozono = O₃; Nnitrogeno = N₂ .. Unirse atomos werden kann und Sust ATOMIC k Netzwerke sind creistalinas oder Kristalle. Bsp.: Kohlenstoff-Kohlenstoff-und Diamant-grafito.pueden Unirse atomos der verschiedenen Elemente und molekularer Form Sust ex: H₂O = WATER; Metán = CH₄, NH₃ = Ammoniak.

Unirse atomos verschiedener Elemente gebildet werden können und Sut ATOMIC k erstreckt formados durch Kristalle ex: Kieselsäure SiO₂. **SUST Molecules:** Metall und Metall-Ion sollte verbinden, sowohl mit dem Shuttle. der Metall-d-Elektronen tienepocos Valencia und die CEDE ist nicht das gut ausgebildete Leute mit dem Metall Last erhält die Anzahl der positiven Ionen-positiv oder nicht cation.el Metall-d-Elektronen haben muxo Valencia begrüßt die Anzahl der negativen oder Ionen-KAT.**SUST METALICAS:** atomos des Metalls sind jeweils Unidos mediante enlace atomos teilen alle das Geld alle Elektronen sind die k d k valencia Forman den Link.