

Track 9

Chemical ist jeder Stoff, der aufgeschlüsselt werden können in anderen, einfacheren, ihre physikalischen und chemischen Eigenschaften zu erhalten. **Metallische Elemente** sind Feststoffe bei Außentemperatur haben Helligkeit, leiten die Wärme und Strom und sind formbar und verformbar. **Nicht-Metalle** sind feste, Flüssigkeiten oder Gasen bei Raumtemperatur, in der Regel fehlenden Brillanz, Laufwerk oder Wärme oder Strom und sind brüchig. **Periodensystems** Einstufung des chemischen Elemente in Zeilen oder Zeiten, in absteigender Reihenfolge der Ordnungszahl und Spalten oder Gruppen, die Eigenschaften ähnlich. **NOSISTEMA EINSTUFUNG DER PERIODISCHE** Vertreter der inneren Übergang und darüber hinaus die Wasserstoff **Elemente Vertreter** Erdalkalimetalle, Land, carbonoideos, nitroxenoides, anfíxenos, Halogene und Edelgase. - Atome binden mit transeferencia alle oder einen Teil ihrer äußersten Elektronen, **Ihre Energiekosten zu senken**, und somit **die Stabilität zu erhöhen**, werden **die verschiedenen Arten von Materie**, von einzelnen Atomen, Molekülen und Kristallen

Ionische Bindung erfolgt durch Verbindungselement von metallischen Charakter, mit einem nicht-metallischen, so dass das Metall gibt lectróns die Nicht-Metall, werden sowohl die Ionen, eine positive und eine negative, produziert respectivamente. Entón eine elektrostatische Anziehung zueinander und bilden **Netzwerke Kristall-kovalente Bindung** tritt auf, wenn die Zusammenstellung zwei Elemente eines nicht-metallische und nicht metallische hidróxeno. Fórmase zu teilen mit beiden Atom, um einige seiner electrónsexternos Stabilität zu erreichen, wenn sie sich haben, können diese acht electrobss Bereich externa. Se vereinigen wenigen Atomen Moleküle gebildet, was zu subsancias weich und tief gepolsterten fusión. Se beitreten viele Atome in einem Kristall-Struktur bilden Kristalle, die sich in den sehr harten Stoffen der sehr hohen Schmelzpunkt. **ENLACE METALLIC** produse durch Zusammenfügen der Atome der Elemente metálicos. Os Elektronen Atome nicht zu Personen gehören, die sich jedoch alle Atome enlazados. Forman Strukturen gemeinsam sind wie **Gitter**