

Chemie

Gesetze der chemischen Verbindung GEWICHT: Gesetz von der Erhaltung der Masse (Lavoisier): Alle chemischen Prozess, der Masse der Reaktanden muss das Produkt der Reaktion gleich. **Gesetz der konstanten Proportionen (Proust):** Wenn 2 Elemente kommen zusammen, um eine Verbindung zu bilden, sie tun es in einer festen Masse-Verhältnis. **Gesetz der multiplen Proportionen (Dalton):** Wenn 2 Elemente verbinden sich zu mehr als eine Verbindung, die Höhe einer von ihnen, die mit einem Betrag kombiniert werden der zweite trägt eine feste Beziehung zueinander keine einfache Ganzes. **Gesetz der Kombination von Volumina (Homosexuell-Lussac):** Die Mengen von Gasen in einem chemischen Prozess zwischen ihnen eine Beziehung gerettet **Atomic** einfachen Nr. **Dalton's Theory:** Wenn 2 beteiligten Elemente können nur eine einzige Verbindung, sie immer einen einfachen numerischen Beziehung möglich. (1:1) **Gas-Gesetz: Boyle's Law (t = konstant)** Druck steigt, Lautstärke ab. Druck nimmt ab, die Lautstärke erhöht. $PV = \text{konstant}$. Der Druck durch eine gasförmige Masse ausgeübt wird, umgekehrt proportional zum Volumen einnimmt. **Charles-Gesetz (p = konstant):** erhöhte Temperatur, die Lautstärke erhöht. Wir Temperatur verringern, Lautstärke ab. $T / V = \text{konstant}$. Das Volumen von Gas besetzt ist direkt proportional zur Temperatur. **Homosexuell-Lussac-Gesetz (v = konstant):** erhöhte Temperatur, der Druck steigt. Sinkt die Temperatur, Druck abnimmt. $p / t = \text{konstant}$. Der Druck durch eine gasförmige Masse ausgeübt wird, ist direkt proportional zu denen Weinsäure. **Grundgleichung der Gase:** $PV = n \cdot RT$, $PM = DRT$ **Auflösung:** Eine Lösung ist eine homogene Mischung (die Komponenten zu unterscheiden sind mit dem bloßen Auge) oder zwei oder mehreren Stoffen. **Konzentration g / l gelösten Gramm / Liter Lösung. Molarität (M): Mol gelösten / Liter Lösung. % = Gramm soluto/100g Lösung. Chemische Bindungen:** **ionische Link:** Dieser Link findet zwischen den Atomen sehr unterschiedlicher Elektronegativität zwischen Metall und Metall nehmen metales. Un nicht den Verlust von Elektronen wird als Kation und wann ein Metall befestigt ist als Anion. Eigenschaften; sind kristalline Feststoffe, Schmelz- und Siedepunkt höher, sie sind hart, sind in der Regel in Wasser löslich, wird LoQUo Zustand keine elektrische Leitfähigkeit besitzt, geschmolzen oder in wässriger Lösung sind gute Leiter des Stromes. **Kovalente Bindung:** zwischen nicht festgelegt-Metallen durch die gemeinsame Nutzung Paare von Elektronen. **Dotblot. Eigenschaften:** Sie bestehen aus Molekülen sind in der Regel Gase oder Flüssigkeiten, die Schmelz- und Siedepunkt niedriger, sind häufig schlecht in Wasser löslich sind schlechte Leiter der Strom. **Metallische Bindung:** Es ist eine sehr ordentliche und kompakte Anordnung der positive Metall-Ionen, die zu den Elektronen durch jedes Atom zu einem Modus der "Elektronenwolke". **Eigenschaften:** bei Raumtemperatur fest, außer Quecksilber, Schmelzpunkt verloren und Siedetemperaturen verteilt sind hoch, guter Leiter von Wärme und Strom, Duktilität und mabealidad. **Regular Features:** **Ionisation Energie:** Die Energie, die zu einem neutralen Atom in einem gasförmigen Zustand mitgeteilt muss, um eine E entfernen von der äußeren Ebene. **Electron Affinity:** Die Energie, die von einem neutralen Atom in einem gasförmigen Zustand abgegeben, wenn es ein Elektron einfängt und mononegativo wird ein Anion. (diejenigen, die mehr Affinität tenen Halogene sind), **Elektronegativität:** Es ist der Betrag spiegelt die Tendenz der Atome, Elektronen an sich zu ziehen einen Link, wo die Atome zu anderen verbunden sind.