

# Qimica 1 º Bach.

Thomson Modell:  $e =$  Nein Nein positive Ladung  $d$  der Kugel. Rutherford Modell: Nucleo mit einem sehr Pequeña im Vergleich zum Volumen des Atoms, die nahezu die gesamte Masse des Atoms und jede Art von Fracht + Kruste gebildet wird und drehte sich um den Kern und weg von ihr. Neutron die Masse der Atome ist stets größer als die Masse von Protonen und Elektronen, ergibt sich  $q$   $q$  muss ein anderes Teilchen ohne elektrische Ladung, das Neutron, und ein Null-Last Masse etwas höher als das Neutron proton. La rechtfertigt die Existenz von stabilen Kerne, weil die Protonen aufeinander ethan Kräften ausgesetzt, der Abscheu. Die Funktion der Neutronen-nuklearen Streitkräfte ist, eine engere  $q$  schaffen die elektrostatische abstoßende  $q$  überwiegen. Landa Noda Länge, Abstand  $ay$  wischen zwei Punkten der  $q$ -Zacke sind in unverändertem Zustand vibratorio. Nanometros. Ni: Frequenz Welle, Anzahl der Zyklen durchgeführt, sind die Wellen in der Zeiteinheit. HzTime: Zeit, einer Welle, ist  $q$  die Zeit nimmt die Welle, eine vollständige  $mov$  zu machen. Planck-Theory: 1900. wenn wir einen Körper, der Wärme ausstrahlt Strahlungsenergie, aber die abgestrahlte Energie nimmt diskrete Werte, Knochenmark wird als Photonen oder Quanten der Energie emittiert. Photoeffekt: Einstein, 1905. gefunden, dass bei Leichtmetallen mit einer bestimmten Lauten (Irland) sie emittieren Elektronen. heißt Photoeffekt. Das Metall absorbiert Energie aus Licht  $q$  kommt, und diese Energie wird benutzt, um Elektronen aus dem Metall. Modelo de Bohr: pull Bohr Rohr  $q$  tutherfor Änderung des Modells, als ob jede Zeile des Elektrons direkt von einer Bahn zur anderen und ist nicht alle freq. erscheint im Spektrum, wird porq nicht alle Bahnen erlaubt sind. Rutherford nicht alle restrncion Ass auf dem  $Q$  kann eine Stellung einnehmen, wenn Ihr modeleo  $ey$  zuträfe, würde das Spektrum des Atoms ein Kontinuum.  $1 / e$  Spin-Bahn um den Kern. Det  $2/Solo$  erlaubt. und Bahnen, und wenn die Tour nicht strahlen Energie in ihnen.  $D$   $q$  soll dieser Bahnen sind stationär.  $3 /$  wann und springt von einer Bahn in eine andere erlaubt erlaubt, emittiert oder absorbiert Energie Menge  $q$  entspricht der dif. Energie zwischen den beiden Bahnen.

Sommerfeld Korrektur: Die Bohr-Modell können die esperctro des H-Atoms zu erklären, aber nicht die vielen-Elektronen-Atome, da gibt es Linien, die die Bohr-Modell kann nicht die Bahn explicar. Sommerfeldsupone  $q$  und um den Kern ist nicht nur runde sondern eine elliptische Umlaufbahn. Zu verteidigen, eine Ellipse Parameter  $q$  acen Bedarf an Umfang, weshalb neue  $q$  Quantenbedingungen erscheinen. Während also Bohr  $q$  erscheint in einem einzigen Quantenzustand  $n_1$  ( $n$ ), der Quanten-Sommerfeld denen scheinen die meisten  $2n$  th: **L** - zeigt die Unterstufe in jedem Level ist, um das Formular in Zusammenhang stehen.  $n = 1 / L = 0$ .  $n = 2 / L = 0,1$  (s, p).  $n = 3 / L = 0,1,2$  (s, p, d) ... **M** - unterschiedliche Orientierungen der Ellipse Zusammenhang im Raum.  $M = -L$  ...  $0$  ...  $+L$ .

Quantenmechanische Modell: Schrödinger und Heisenberg stellte eine Form der Wellengleichung für das Elektron,  $q$  seitdem habe ich aufgenommen wurde der duale Charakter der Materie und wann und mit hoher Geschwindigkeit bewegt, könnte man eine Welle für comportamientoo prüfen. In diesem Gl. 3 Parameter  $q$  kommen überein heizt mit 3 Nr. Quantum. ablaremos oder nicht in der Lage oder Bahn, sondern im Sinne der Wahrscheinlichkeit. Orbital Region des Weltraums, wo es eher die Suche nach  $e$ . vom physikalischen Standpunkt aus betrachtet, eine orbitale Energie ist ein stado durch den Wert von 3 Anzahl Quanten bestimmt. Dif ist die s p und der Rest des Weges, während die s sind kugelförmig  $q$ ,  $q$  die Form der Z. sind 1s, 2s, 2p, 3s, 3p, 4s, 3d, 4p, 5s, 4d, 5p, 6s, 4f, 5d, 6p, 7s ... **S = 2 / P = 6 / D = 10 / F = 14**. periodico System: Organisation der bekannten Elemente in Spalten und Zeilen aora. Tdos die Elemente einer Gruppe haben identische conf. externe Elektronik und ähnliche Eigenschaften. Alle Elemente im gleichen Zeitraum statt und ihre nivle die gleiche, die gleiche Entfernung vom Kern .. Die dif  $q$  ein Element der sig. seiner Amtszeit und ist in der Rinde und p mehr im Kern. Es gibt 18 Gruppen und 7 Perioden. Sie stehen stellvertretend elec conf Elemente, deren aktuellsten Matches direkt im so nur in den Gruppen p 1,2, 13-18 entsprechen.