

Asssas

Die Ordnungszahl (z) ist die Anzahl der Protonen im Kern eines Atoms 11NA : 11protonen + und 11-Elektronen-

Die Masse Zahl um (A): die Anzahl der Protonen und Neutronen im Kern eines Atoms $\text{NA } 23$

AZ: Anzahl der Neutronen

Konzept des Atoms: In Physik und Chemie, Atom ist die kleinste Einheit eines chemischen Elements, die Prozesse behält seine Identität oder deren Eigentum und kann nicht durch chemische geteilt werden.

Konzept des Moleküls: Molecule, das kleinste Teilchen einer Substanz, die Substanz hält die spezifischen chemischen Eigenschaften dieses. Wenn ein Molekül in noch kleinere Teile aufgeteilt ist, haben sie einen anderen Charakter als die ursprüngliche Substanz. Die Moleküle sind Verbindungen von Atomen der Elemente, die sie bilden gebildet.

Konzept der Orbitale:

Es ist die Region der Raum um den Zellkern, wo es höchstwahrscheinlich gegen ein Elektron ... Sie können Orbital s, p, d und f. .. sondern auch in der Theorie existiert g, h, i, j, k, etc..

Durch die Atomorbitale der Atome kommen zusammen, um Verbindungen zu bilden, sind die Links tatsächlich Molekülorbitale sind die Summe von zwei Atomorbitalen.

Pauli-Prinzip: Das Pauli-Prinzip spricht von der Disposition in Bezug auf die Energie-Zustände der Elementarteilchen, die Elektronen so einfach reden Dieses Prinzip besagt, dass für jede Orientierung in einer SPD-Orbital-oder F, die maximale Anzahl Elektron 2 und auch, dass kein Elektron kann den gleichen Wert von Spin Quantum oder andere Nummer haben, dh die Werte n, sind lmys einzigartig jedes Elektron des Elements. Dieser Grundsatz ist wichtig beim Aufbau der elektronischen Konfigurationen von jedem Element, auch das Pauli-Prinzip wird durch den Hund der Regel ergänzt

Hund-Regel: Beim Befüllen Orbitale gleicher Energie (die drei p-Orbitale, fünf d, oder die sieben f) die Elektronen verteilt sind, wenn möglich, mit ihren Spins parallel, dh getrennt.

Das Atom ist stabiler (weniger Energie) hat, wenn es Elektronen (Spins parallel) ungepaarten Elektronen, dass, wenn diese gekoppelt sind (gegenüber oder antiparallele Spins).

Elektronenkonfiguration: ein **Elektron-Konfiguration** ist die Art, wie Elektronen in einem Atom-Molekül-Struktur oder einer anderen physikalischen Struktur, nach der elektronischen Shell-Modell, nach diesem Modell, so können Elektronen das Niveau bewegen von einem Energieniveau Orbital zum anderen entweder emittierenden oder absorbierenden ein Quantum von Energie als ein Photon. Aufgrund des Pauli-Prinzip nicht mehr als zwei Elektronen **besetzen** die gleichen Orbital und somit den Übergang erfolgt am ein Orbital, in denen es eine Vakanz.

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 5p^4 4d^{10} 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^6$