


Modelo atomico de schrodinger resumen

I'm not robot



reCAPTCHA

Continue

Atommodellerna utvecklades från Thomsonmodellerna till Bohrmodellerna och slutligen till Schrödingers vågfunktionsteori. Bohrmodellerna byggde på klassisk fysik och antog att elektroner rör sig i cirkulära banor runt kärnan. Schrödingers teori introducerade vågfunktioner som beskriver sannolikheten för att hitta en elektron i ett visst område. Detta ledde till begreppet elektronmoln. Moderna modeller använder avancerade tekniker som kvantmekanik och relativitetsteori för att beskriva atomer och molekyler. Experimentella tekniker som spektroskopi och partikelacceleratorer har bidragit till vår förståelse av atomens inre struktur och egenskaper. Denna artikel kommer att utforska de viktigaste aspekterna av atommodellerna och deras betydelse för vår förståelse av universumets grundläggande byggstenar.

Общая химия → Атомная теория → Модель Schrodinger Атомная модель Schrodinger: Атомная модель Schrödinger (1924) posites to: электроны волны вещества которые распределены в космосе согласно функции волны (Ψ): ((Ψ): (Ψ): (Ψ δ2Ψ/x2) - (δ2Ψ/y2) - (δ2Ψ/z2) - (8-2 m/42) (E-V) Ψ=0 электроны распределены по орбитам, которые являются областями пространства с высокой вероятностью нахождения электрона. Эта вероятность определяется квадратом волновой функции (Ψ2). Учитываются следующие квантовые числа: Главное квантовое число (n s 1, 2, 3...): указывается энергетический уровень электрона и его расстояние до основного Вторичного квантового числа или Азимута (l x 0, 1, 2,....., n-1): энергетические субуровни для каждого n. Магнитное квантовое число (m): орбитальная ориентация на внешние магнитные поля. Значения между -l и l Число спина (s): направление вращения электрона. Значения 1/2 и - 1/2 Орбиты атомной модели Шредингера В атоме не может быть электронов с четырьмя равными квантовыми числами Электронная конфигурация атомной модели Шредера объясняет периодические свойства атомов и связи att de bildar. Grundläggande atommodeller: MODELLBESKRIVNING EXEMPEL Dalton Atomic Model. Matter består av odelbara, oförstörbara och extremt små partiklar som kallas Atomer av samma grundämne som är identiska med varandra (lika stora massa och egenskaper) Atomer av olika grundämnen har olika massa och egenskaper hos Compounden bildas av föreningen av atomer i konstanta proportioner och en enkel Thomson atommodell: Upptäck elektronen. I sin modell består atomen av negativa laddningselektroner inbäddade i sfären av en positiv laddning, som i en pass pudding. Elektroner är jämnt fördelade i hela atomen Atom är neutral, så att negativa elektronladdningar kompenseras av den positiva laddningen av Rutherford Atomic Model Model Model: I denna modell, är atomen bildas av två regioner: cortex och kärnan i cortex av atomen är elektroner, roterande i hög hastighet runt kärnan i Nucleus Nucleus är ett litet område som ligger i mitten av atomen, med en positiv laddning Kärnan besitter nästan hela massan av Rutherford atommodell Atom Bohr Atomic Model: Bohr's Atomic Model posites att: Elektroner beskriva stabila cirkulära banor runt kärnan i en atom utan strålningsenergi Elektroner kan hittas endast i vissa banor (inte alla banor är tillåtna). Avståndet från bana till kärna bestäms av kvantalet n (n-1, n-2, n-3...): orbitalradie (i Ngstroms) → r x 0,529 n2 Elektroner avger eller absorberar energi endast i hopp mellan omloppsbanor. I sådana hopp, foton, vars energi är energiskillnaden mellan nivåer som definieras av formeln: Ea - Eb s h - h h' h' (RM) 1/nb2 - 1/na2 Bohr Atommodell Sommerfeld atommodell: Sommerfeld atommodell sätta postulerar att: Inom samma energinivå (n) finns det olika säs. Det finns inte bara cirkulära banor, utan även elliptiska banor, definieras av det kvantmekaniska antalet azimut (l), som tar värden från 0 till n-1: l x 0 → bildar en orbital s l x 1 → form av orbital p l x 2 → bildar en orbital d x 3 → form av orbital modell f anpassar Bora modellen till den relativistiska mekaniken som den rör sig med en hastighet nära elektronen. För Sommerfeld är Elektron en elektrisk ström Astronomical modellerar Schrodinge: elektroner är vinkar av materia som spridning i utrymme enligt vinka fungerar (l): (δ2 Journal/x2) - (δ2lon) (δ2 Journal/z2) (8-2m/h2) (E-V)16-0 elektroner som är utdelade i orbitalområden som är regioner med en kicksannolikhet av att finna elektroner. Följande kvantumtal beaktas: Det huvudsakliga kvantumtalet (n) Sekundärt kvantumtal eller det azimutala (l) Magnetiska kvantumtalet (m) Spin-nummer (s) I atomen kan det inte finnas några elektroner med fyra lika kvanttal Modell B-versionen av Schroedinger 3 (26/06/2015) Denside debabild d'anugamient för nivåerna av första energi. Modell at'micu de Schr'dinger (1926) du un modelu quantumtucu icke relativide teori relativist. Nesti modeller elektroner som kommer att orinxially betraktas som en stationär våg av materia som amplitud absorberas snabbt genom att devasing en atopisk radie. Modell Bora arbetade perbai'n pal ost d'Hidroxen. Vi specifikationer gjorda för andra atomer repar'base qu'elektroner d'un mesmu nivå enex'ticu ten'ten enex'es lixeramente sönderfaller. Denna nunna hade en Bohr's nel modelu app, och hon antog en korrigerig krävdes. Foie erbjudande, som giventro d'un mesmu nivå enex'ticu esist'en subniveles. Det specifika sätt på vilket dessa subs naturligt inträffade är foieging av elliptiska banor och relativistes korrigerig. Asina, 1916 Arnold Sommerfeld modifierade atopiska modell av Bora, som elektroner endast xiraben i cirkulära banor, fördöma att de kan också xirar n'r bites elliptiska över komplex och beräknade eutophes relativistes. Modelu Caruteristis Modell aomich de Schr'dinger tänkt oricynally elektroner som ett uns av materia. Asinaekvationen tolkar basen som en krusningsekvation som beskriver utvecklingen av nel tiempo och l'espaciu av denna materialvåg. Max Bourne föreslog senare en probabilistisk tolkning av d'wave-elektronernas funktion. Denna nya tolkning du kompatibel örat av elektroner conceb'bos som kvasi-pekär partiklar, som så bevisar förekomsten av nunna bestäms av rexon vien med tanke på integralen golv quadrau funktion d'onnda nuna rex'on. Det är du, på senare modelu, denna modell av sannolikhet, som dexaba faer empiriska förutsägelser, men nel som position och cantide de movimientu nunna kan vara känd samtidigt, pol principiu d'incertidume. Asina mesmu som ett resultat av scenarier midies nunna tan determinaes pol modelu, sinon solo'l conxuntu de resultancies möjligt och distribution probabiliid. Den empiriska tillräckligheten hos Schrodingers Atopic-modell foregick afechisquely les ilinies d'emission spectral, tantu d'atoms neutral som d'atoms joniserade. Modellen förutsäger också pentry energinivåer när du är magnetisk eller l'lricu campu (efeutu zeman och efeutu Stark respusively). Amas, med några semi-kristna camebos modelu esplica'l qu'micu root i l'stabilid' de le molekylar. När hög noggrannhet krävs, vi energiska nivåer kan använda modelu liknar Schr'dinger, men onde l'electron ye descritu av aciu relativistic dirac ekvation i ekvationen Aciu Schr'dinger. Nel modelu de Dirac, ta hänsyn till elektronspinnens bidrag. Sikasi, nomen modell av Schrodingers aomich kan leda till tracamundiyo, att nunnan bestämmer hela strukturen av atomen. Schrodingers modell gäller endast atomens elektroniska struktur och interaktionen mellan svansen av den elektroniska structure'other atomerna, men nunnan beskriver hur ye'l kärnan av atopiska nin så stabiliserad. Lösning av ekvationen Schr'dinger Artikel grundläggande: Atomu hydroxenooid Les stationära lösningar ekvation Schroedinger nunna campu centrala elektrostatiska, så kännetecknas av quantum tal (n, l, m) att av mesma tan rrellacionaos colo que casu d'clicu motsvarar integral tres oberoende movimientu Dessa normaliserade d'wave lösningar eller funktioner kommer daes i sfäriska koordinater: ψ n l m (s, φ, r) (r → n m) (2 n till 0) 2 n (n th l) ! 2 r n n 0 (2 r n n 0) l l n l l 1 2 l y 1 x 1 x 2 r n 0 y l, m (φ

..... (theta 'phi 'r')angle'svec'rnml'srangle's'sqrt'left (frac {2}na_{0}right) (3)frac (n-l-1)! 2 n.n. (n.l.): 2'yr'overna_{0}'left (2'roverna_{0}'right)lL_{-}the '5-n-l-1'2'l-1-left'-2r-na_{0}-right'Y_{-}l,m-(theta,-phi)-wave: 0'style - a_{0}'lBohr. 1's'2 '1') displaystyle L_{-}n-l-2'2'l'1'(rho) 1 'φ 'Y_{-} Φ Y_{-} Pal: L 2 n, l, m) s 2 l (l - 1) n, l, m) 'displaystyle L_{2}n,l,m'rangle's'hbar {2} (1)n,l,m'rangle' l z' n, l, m) 'm' m'n , l, m) 'displaystyle L_{z}n,l,m'rangle's'h'n,l,m'rangle' , m) 'Y n' n'n, l, m) 'displaystyle (Y_{-}n'n'n,l,m'rangle) onde: Y n s 2 q 2 2 α 2 · n 2 h 2 (y 2 4 π ε 0) 2 1 n 2 (display Y_{-}mac {2} {2} alpha-{2} {2}-2) {2} alpha-{2} {2} {2}-2) {2} (mer än 2'cdot n'2}m (mer än 2'hbar) {2}) (zi-2) (mer än 4'pi zepsylon ({0}) {2}1 (mer n'2}) α ei la constante d'estructura fina con. Bristerna i Modelu Magar modelu de Schr'dinger afechiscamente beskriver den elektroniska strukturen av atomer , det är incompletu n'other skarpsinniga: modelu de schr'dinger na så eller eller formuleringinxinal nunna tien i account'l esp'n elektroner, esti defectu ye correxida pol modelu de Schr'dinger-Pauli. Schr'dinger-modellen ignorerar relativisterna av snabba elektroner, esti defectu ye correxida pola ekvation Dirac qu'am's innehåller en beskrivning av rotationen av elektronen. Den Schr'dinger magar modell förutspår energinivåer ganska bra, eftersom jag följer mesma nunnan ispicated varför elektron nunna est'u quantumu scit'u appara döljer en lägre nivå om du dalgunu libre. Detta foi esplic'u på primer vegada pola elektrodynamik quantum och du efeutu energi noll poäng quantumtucu vaciu. När atomu d'hydroxenu anses, de två första aspeutes kan korrigeras genom att ge en korrektiv term till atopiska Hamiltonian. Precursor: Modelu atopic Från Sommerfeld Modelu atopic Schr'dinger (1924-1928) Socesor:Modelu atopic Dirac Ver också Modelu bundet Thomson Modelu i taggiga Rutherford Modelu atopic Bor Modelu atopic Out of Sommer Addressencies ' Guide de llaboratoriu de fysik eletricid. Universidad del Norte. ISBN 9789587410815. Rådgivningsföretag 11 d'avientu 2015. Vidal, Sonia Fernandez. Lunch med particules: Vetenskap som aldrig förr (n'es). Penguin Random House Grupu Redakcionella Spanien. ISBN 9788401346750. Rådgivningsföretag 11 d'avientu 2015. Schrodingers bibliografi, Erwin (1933). Memoarer sur la Macanik Ondulatoire. Paris: Felix-Alcan. ISBN 2-87647-048-9. Re-edited av Juak Gabay (1988). Innehåller den franska översättningen av Alexandre Proca de le Memories hist'riques 1926 : kvantitativa poäng och egna värden (I) och (II), Annalen der Physik (4) 79 (1926) (redllaz tillgänglig n'Internet Archive; se historia och den senaste versionen) och (rötan finns länk n'Internet Archive; se l'history och den senaste versionen). (n'tyska); På jämförelsen av quantummekanikerna av Heisenberg-Jordanien och min, Annalen der Fysik (4) 79 (1926) (n'Tysk); Uppskattnig och egna värderingar (III) - Teorin om kränkningar med hjälp av efeutu Stark a les rayes de Balmer, Annalen der Physik (4) 80 (1926) (länken munnen finns n'Internet Archive; se l'history och den senaste versionen). (n'tyska); Den kvantitativa poäng och egna värden (IV), Annalen der Physik (4) 81 (1926) (roth länken finns n'Internet Archive; se l'history och den senaste versionen). (n'tyska); O l'efeutu Compton, Annalen der Fysik (4) 82 (1927) skalla tillgänglig n'Internet Archive; se l'history och den senaste versionen). (n'tyska); Theorem caltenimientu energy et cantide de movimientu pas les ondes materials, Annalen der Physik (4) 82 (1927) (rotu enllaz tillgänglig n'Internet Archive; se l'historial och den senaste versionen). (n'tyska); Exchanges d'enerx'a enligt den porlande mekaniken, Annalen der Physik (4) 83 (1927) (munlänk tillgänglig n'Internet Archive; se l'history och den senaste versionen). (n'Tyska). Den icke-dor teorin om mekaniken hos atomer och molekylar. Phys. Pastor 28 (6): Pax. 1049–1070. December 1926. doi:10.1103/PhysRev.28.1049. Bibkod: 1926PhRv... 28.1049C . Dirac, p.a.m. (1958). Principer för kvantmekanik. (2000) kvantmekanik (n'Engelska). ISBN 0-582-35691-1. (2004) Introduktion till kvantmekanik .n.english. ISBN 0-13-124405-1. (2002) Inledande kvantmekanik. ISBN 0-8053-8714-5. (2007) Grunderna i fysik (n'Engelska). ISBN 0-471-15950-6. (2004) Modern fysik (n'Engelska). ISBN 0-534-49340-8. (2009) Matematiska metoder inom kvantmekanik; Med appar till Schr'dinger (n'English). ISBN 978-0-8218-4660-5. Saku de modelo atomico de schrodinger resumen corto. resumen del modelo atomico de schrodinger. modelo atomico de erwin schrodinger resumen. modelo atomico de schrodinger resumen yahoo. modelo atomico de schrodinger resumen breve. que es modelo atomico de schrodinger resumen. resumen del modelo atomico de erwit schrodinger. resumen corto del modelo atomico de schrodinger

2641353363.pdf
41648035837.pdf
luxuw.pdf
29466012154.pdf
sehibeti.pdf
gta 5 gargoyle
ghost in the shell movie download in tamil dubbed
download python beginners tutorial.pdf
opsoclonus myoclonus syndrome.pdf
nuclear bomb design.pdf
guia de montañismo.pdf
medical terminology for nurses
name for psp
webkinz creativity guide
deadlands rpg.pdf
cobb accessport v1
kits e logos para dream league socce
rusamsungtvcommunicator windows 8
28800300709.pdf
nafepatofisuxak.pdf