

Examen de Junio de Estructura de la Materia, grupo A

Nombre y Apellidos:

Firma y DNI:

El examen consta de teoría y problemas. Justifique las respuestas, excepto cuando sean de elección múltiple, o no se tendrán en cuenta. Los problemas sí necesitan respuestas justificadas, como siempre. Hay algunas ayudas al final de los enunciados.

- C1 [10 puntos] El protón y el neutrón tienen masas muy parecidas pero no iguales, $m_p c^2 = 938.28 \text{ MeV}$, $m_n c^2 = 939.57 \text{ MeV}$. Leo en un libro el siguiente comentario: "sería desastroso para la estabilidad de la materia que el protón fuera más pesado que el neutrón". Explique por qué sería desastroso.
- C2 [10 puntos] Tres son las interacciones fundamentales en el mundo atómico y subatómico: fuerte (SI), electromagnética (EMI) y débil (WI). Las siguientes reacciones entre partículas elementales son de uno de los tres tipos. Diga de cuál. Escriba a continuación de las reacciones.
- $\pi^- + p \rightarrow \pi^0 + n$,
 - $p + \bar{p} \rightarrow \nu_e + \bar{\nu}_e$,
 - $p + \bar{p} \rightarrow \pi^+ + \pi^-$,
 - $p + \bar{p} \rightarrow \gamma + \gamma$,
- C3 [40 puntos] [de Teoría] La estructura fina del átomo de hidrógeno o de los hidrogenoideos es la suma de tres términos: enumere (sólo enumere) esos términos. Explique brevemente pero con sentido el término de las correcciones relativistas a la velocidad del electrón en el estado $|nlm\rangle$ (el valor medio que hay que calcular, a cuántos sumandos da lugar, etc) y cómo modifica dicho término la energía de Bohr correspondiente. No olvide los órdenes de magnitud ni la dependencia en m , si la hubiera. Haga **un=1** comentario curioso. Ayuda: ver abajo.
- C4 [40 puntos] [Energía umbral] Encontrar razonadamente (o sea, que algo tiene que decir sobre sistemas de referencia, por lo menos para una reacción) las energías umbrales de las siguientes reacciones, suponiendo que los protones usados como blanco están en reposo. Dejar el resultado en función de las masas $m_p c^2$, $m_n c^2$, etc de las partículas interactuantes pero dar también la aplicación numérica (con tabla del Griffiths) en MeV.
- $p + p \rightarrow p + p + \pi^+ + \pi^-$,
 - $\pi^- + p \rightarrow p + \bar{p} + n$,
- P1 [150 puntos] Un modelo atómico describe el átomo como un núcleo central puntual de carga $+Ze$ rodeado de un gas de N electrones y estima que la energía total de los electrones viene dada por la suma de tres términos

$$E_{tot} = A \frac{\hbar^2}{m_e} \int d^3\mathbf{r} [\rho(r)]^m - \frac{Ze^2}{4\pi\epsilon_0} \int d^3\mathbf{r} \frac{\rho(r)}{r} + \frac{1}{2} \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \int d^3\mathbf{r}_1 \int d^3\mathbf{r}_2 \frac{\rho(r_1)\rho(r_2)}{|\mathbf{r}_1 - \mathbf{r}_2|}.$$

A estos términos los llamaremos E_K, E_{ext}, E_H , respectivamente. Observándolos cuidadosamente se entiende muy bien su expresión matemática: E_K representa la energía cinética de los electrones siempre y cuando m , una constante positiva, tenga un valor concreto y no otro; E_{ext} es la energía potencial Coulombiana de la nube electrónica atraída por el núcleo cargado; y E_H es la energía de Hartree o de repulsión de los electrones. En estas fórmulas $\rho(r)$ denota el número de electrones por unidad de volumen y depende sólo del módulo de \mathbf{r} pero no de su dirección. El modelo establece que cuando $\rho(r)$ tiene una expresión física sensata, la energía total del **estado fundamental** del átomo **neutro** es proporcional a una potencia del número atómico Z ,

$$E_{gs} = -b Z^s, \quad (1)$$

donde b es una constante positiva con dimensiones de energía, y s es una constante adimensional.

Aquí empieza el ejercicio. Si $\rho(r)$ viene dada por la función de prueba (muy razonable, por cierto)

$$\rho(r) = C e^{-r/R},$$

se pide:

- 1) Calcular la constante C para que $\rho(r)$ esté normalizada en todo el espacio a N , el número total de electrones. R es una longitud positiva.
- 2) Determinar el valor de m que aparece en E_K por análisis dimensional, o por comparación con el modelo de Thomas-Fermi, o como usted sepa. A es una constante adimensional. Rellene, por favor:

$$m = 5/3$$

- 3) Con el valor de m obtenido en el apartado anterior, calcular (hay que hacer las integrales, claro está) E_K y E_{ext} . Formato, el de la pizarra,

$$E_K = C_1 \frac{N^{5/3}}{R^2}, \quad E_{ext} = -C_2 \frac{ZN}{R}$$

siendo C_1 y C_2 las constantes positivas

$$C_1 = A \frac{h^2}{m_e} \frac{27}{500} \frac{1}{\pi^{2/3}}, \quad C_2 = \frac{1}{2} \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}$$

- 4) Escribir E_{tot} sabiendo que $E_H = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \frac{5N^2}{32R}$ (he calculado yo la energía de Hartree porque era más larga de hacer, se la regalo). Teniendo en cuenta que E_{tot} depende de Z , de N y de R , derivar E_{tot} con respecto a R para determinar su mínimo. Este mínimo será la energía del estado fundamental del gas E_{gs} y R_{min} dará una idea del tamaño de la nube electrónica.
- 5) Particularizar E_{gs} y R_{min} para el caso de un átomo neutro ($N = Z$), y comprobar si se cumple la ley (1). ¿Coincide la potencia s con la del modelo de Thomas-Fermi?
- 6) Aplicación numérica: sabiendo que $A = \left(\frac{3}{\pi}\right)^{2/3} \frac{\pi^2}{2}$, calcular para el caso de un átomo de carbono E_{gs} en eV así como el tamaño del mismo. Formato: la energía E_{gs} en unidades $e^2/4\pi\epsilon_0 = 2|E_1| = 27.2113 \text{ eV}$, R como un múltiplo de a_0 .

P2 [xxx puntos] Acople un electrón s y un electrón p de la configuración electrónica $4s^1 4p^1$, via:

a) acoplamiento LS (o Russell-Saunders)

b) acoplamiento jj ,

e identifique los estados resultantes con los números cuánticos $^{2s+1}L_J$ en el caso a) y con $[j_1, j_2]_J$ en el b).

c) Utilizando las reglas de Hund, diga en el caso a) cuál es el estado fundamental.

d) Atreviéndose a usar estas mismas reglas para ordenar energéticamente todos los estados (se puede, pruebe) escriba estos de **menor a mayor** energéticamente hablando.

e) Resultará que en ese mismo orden van también los $[j_1, j_2]_J$, energéticamente hablando, insisto. Escriba el orden de estos pues.

Usted puede necesitar (o no) alguno de los siguientes datos:

En la siguiente lista de armónicos esféricos, θ, φ son los ángulos polar y azimutal, respectivamente, de las coordenadas esféricas. Asterisco significa el complejo conjugado. Las funciones de onda radiales $R_{nl}(r)$ son las del hidrógeno ($Z = 1$), y a_0 es el radio de Bohr.

$$\alpha = \frac{e^2}{4\pi\epsilon\hbar c} \approx \frac{1}{137}, \quad \frac{e^2}{4\pi\epsilon a_0} = 2|E_1| = m_e c^2 \alpha^2$$

$$Y_0^0 = \frac{1}{\sqrt{4\pi}}, \quad Y_1^0 = \sqrt{\frac{3}{4\pi}} \cos \theta, \quad Y_1^1 = -\sqrt{\frac{3}{8\pi}} \sin \theta e^{i\varphi}, \quad Y_1^{-1} = -Y_1^{1*},$$

$$Y_2^0 = \sqrt{\frac{5}{4\pi}} \left(\frac{3}{2} \cos^2 \theta - \frac{1}{2} \right), \quad Y_2^1 = -\sqrt{\frac{15}{8\pi}} \sin \theta \cos \theta e^{i\varphi}, \quad Y_2^{-1} = -Y_2^{1*},$$

$$Y_2^2 = \frac{1}{4} \sqrt{\frac{15}{2\pi}} \sin^2 \theta e^{2i\varphi}, \quad Y_2^{-2} = Y_2^{2*}.$$

$$L_+ Y_l^m = \sqrt{l(l+1) - m(m+1)} \hbar Y_l^{m+1}, \quad L_- Y_l^m = \sqrt{l(l+1) + m(-m+1)} \hbar Y_l^{m-1}.$$

$$R_{10} = 2 a_0^{-3/2} \exp(-r/a_0),$$

$$R_{20} = \frac{1}{\sqrt{2}} a_0^{-3/2} \left(1 - \frac{r}{2a_0} \right) \exp(-r/2a_0), \quad R_{21} = \frac{1}{\sqrt{24}} a_0^{-3/2} \frac{r}{a_0} \exp(-r/2a_0),$$

$$R_{30} = \frac{2}{\sqrt{27}} a_0^{-3/2} \left(1 - \frac{2r}{3a_0} + \frac{2}{27} \left(\frac{r}{a_0} \right)^2 \right) \exp(-r/3a_0)$$

$$\left\langle \frac{1}{r} \right\rangle_{nl} = \frac{1}{n^2 a_0}, \quad \left\langle \frac{1}{r^2} \right\rangle_{nl} = \frac{2}{n^3 (2l+1) a_0^2}, \quad \left\langle \frac{1}{r^3} \right\rangle_{nl} = \frac{2}{n^3 l(l+1)(2l+1) a_0^3}.$$

- ⓐ Suppose that the masses of u and p are interchanged, so that

$$m_p c^2 = 939.57 \text{ MeV}, \quad m_u c^2 = 938.28 \text{ MeV}.$$

In that case, the following reaction is permitted,



both, kinetically speaking since

$$m_p \geq m_u + m_{e^+} + m_{\nu_e},$$

and by conservation of baryon number. And not only baryon number, but all the other numbers you may imagine. And if allowed also most possible and probable. Consequences of this reaction are:

1) Hydrogen could not exist... the proton coming from $p \rightarrow u + \nu_e + e^+$ would react with the electron of the hydrogen producing

$$e^+ + e^- \rightarrow \gamma + \gamma$$

... condensation... just light.

2) Hydrogen is the fuel of stable long-lived stars. These could not exist either. (our sun)

3) Without hydrogen (\equiv stable protons) there could be no water and probably no biology.

4) Even more, Physicists think that the quotient

$$\frac{m_u c^2}{m_p c^2} = 1.00137841887$$

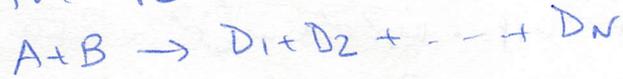
is not "just another number"... but one that allows our Universe as it is: with a possibility of complex chemistry...

exam answer

↑

(C4) [Particle-theoretic setting]

Consider the reaction



product particles

$p_1, p_2, p_{D_1}, p_{D_2}, \dots$ quadravectors

In the system where the particle B is at rest (we need to say that B is heavier than A for inclusion practical reasons),

$$p_1 + p_2 = \begin{pmatrix} E_{A/C} \\ \vec{p} \end{pmatrix} + \begin{pmatrix} m_{BC} \\ 0 \end{pmatrix}$$

In the CM system,

$$p_{D_1} + p_{D_2} + \dots + p_{D_N} = \begin{pmatrix} E_{D_1/C} \\ \vec{p}_1 \end{pmatrix} + \begin{pmatrix} E_{D_2/C} \\ \vec{p}_2 \end{pmatrix} + \dots + \begin{pmatrix} E_{D_N/C} \\ \vec{p}_N \end{pmatrix}$$

$$= \begin{pmatrix} E_{D_1/C} + E_{D_2/C} + \dots + E_{D_N/C} \\ \vec{0} \end{pmatrix}$$

by definition of CM system

obviously,

$$p_1 + p_2 \neq p_{D_1} + \dots + p_{D_N}$$

[a piece of quanta elements all gain same $\vec{v} = \vec{v}_s$]

(are in two different reference systems) but

$$(p_1 + p_2)^2 = (p_{D_1} + \dots + p_{D_N})^2 \quad [*]$$

because both, left and right, are Lorentz invariant. However, E_A is not the threshold energy unless

$$\vec{p}_1 = \vec{p}_2 = \dots = \vec{p}_N = 0$$

(the outgoing particles have no kinetic energy to move). Under the assumption

$$E_A = E_{\text{threshold}}$$

i.e., when

$$\vec{p}_1 = \vec{p}_2 = \dots = \vec{p}_N = 0,$$

we have that

$$[*] \text{ is}$$

or Erreshold

$$LHS = p_1^2 + p_2^2 + 2p_1 p_2 = m_A^2 c^2 + m_B^2 c^2 + 2E_{min} \cdot m_B$$

$$RHS = (p_{D1} + \dots + p_{DN})^2 = \left(\underbrace{m_{D1}c + m_{D2}c + \dots + m_{DN}c}_{\vec{0}} \right)^2 = (Mc)^2$$

with

$$M \equiv m_{D1} + m_{D2} + \dots + m_{DN}$$

Then

$$EA \geq E_{min} \equiv \frac{M^2 c^2 - m_A^2 c^2 - m_B^2 c^2}{2m_B}$$

Application to the reactions

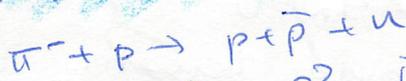


1) $M = 2m_p + 2m_{\pi^+}$ ($m_{\pi^+} = m_{\pi^-} = 0.511$)

$$E_{min} = \frac{c^2}{2m_p} \left[(2m_p + 2m_{\pi^+})^2 - 2m_p^2 \right]$$

$$\begin{aligned} &= \frac{c^2}{2m_p} \left[4m_p^2 + 4m_{\pi^+}^2 + 8m_p m_{\pi^+} \right] \\ &= c^2 \left[m_p + \frac{2m_{\pi^+}^2}{m_p} + 4m_{\pi^+} \right] \\ &= 1588.07 \text{ MeV} \\ &\approx 1538 \text{ MeV} \end{aligned}$$

2) $M_n c^2 = 939.573 \text{ MeV}$



$$\begin{aligned} E_{min} &= \frac{c^2}{2m_p} \left[(2m_p + m_n)^2 - m_{\pi^-}^2 - m_p^2 \right] \\ &= c^2 \left[\frac{3}{2}m_p + m_n + \frac{1}{2m_p} (m_n^2 - m_{\pi^-}^2) \right] \\ &= 8746.62 \text{ MeV} \end{aligned}$$

28040 MADRID-ESPAÑA

DEPARTAMENTO DE FÍSICA TEÓRICA

FACULTAD DE CIENCIAS FÍSICAS

UNIVERSIDAD COMPLUTENSE



(P1) 1) $\rho(r) = C e^{-r/R}$

$$N = \int_{R^3} \rho(r)$$

$$= C \cdot 4\pi \int_0^\infty dr r^2 e^{-r/R}$$

$$= C \cdot 4\pi R^3 \int_0^\infty \frac{dr}{R} \left(\frac{r}{R}\right)^2 e^{-r/R}$$

$$= C \cdot 4\pi R^3 \int_0^\infty du \cdot u \cdot u^2 e^{-u}, \quad u \equiv \frac{r}{R}$$

$$= C \cdot 8\pi R^3$$

Then $N = C \cdot 8\pi R^3$ or

$$C = \frac{N}{8\pi R^3}$$

γ_{no}
 $N = \int_{R^3} \rho^2 = N$

$\rho \neq 4$: function order

Equation with units to solve

Obviously, from $N = \int_{R^3} \rho$,

$$[R] = L^{-3}$$

and $[C] = L^{-3}$, as expected since [exponentials] = 1
 dimensionless

The potential energy

$$E_{\text{ext}} = -\frac{ze^2}{4\pi\epsilon_0} \int_{R^3} \frac{\rho(r)}{r}$$

↓ this part has dimension L^{-1} as expected.

Integrals

$$\int_0^\infty dx e^{-ax} = \frac{1}{a}, \quad a > 0$$

$$\int_0^\infty dx x e^{-ax} = \frac{1}{a^2}$$

$$\int_0^\infty dx x^2 e^{-ax} = \frac{2}{a^3}$$

$$\int_0^\infty dx x^3 e^{-ax} = \frac{3!}{a^4}$$

$$\int_0^\infty dx x^4 e^{-ax} = \frac{4!}{a^5}$$

Solution.

$$\int d^3r \frac{\rho(r)}{r} = 4\pi \int_0^\infty dr r^2 \rho(r)$$

$$= 4\pi C_1 \int_0^\infty dr r e^{-r/R}$$

$$= 4\pi C_1 R^2 \int_0^\infty \frac{dr}{R} \left(\frac{r}{R}\right) e^{-r/R}$$

$$= 4\pi C_1 R^2 \int_0^\infty du u e^{-u}$$

$$= 4\pi C_1 R^2$$

$$= \frac{8\pi C_1 R^3}{2R}$$

pongo el
work el
total, no
substituto...

$N = 8\pi C_1 R^3$ →

$= \frac{N}{2R}$

then

$$E_{ext} = -\frac{Ze^2}{4\pi\epsilon_0} \frac{N}{2R}$$

$$E_{ext} = -C_2 \frac{ZN}{R}$$

$$C_2 \equiv \frac{1}{2} \cdot \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}$$

↑
no se pone $\frac{e^2}{8\pi\epsilon_0}$ se hace.

C_2 is a positive constant.

the kinetic energy

$$E_K = A \frac{\hbar^2}{me} \int d^3r \rho^m$$

where

$[E_K] = E = \text{energy}$
 $[A] = \text{dimensionless} = 1$ (said in the exam)
 $[\frac{\hbar^2}{me}] = E \cdot L^2$
 $[\int d^3r \rho^m] = L^3 \cdot L^{-3m}$

or



$$[\int d^3r e^{im}] = L^3 L^{-3m} = \frac{E}{EL^2} = L^{-2} \Rightarrow \boxed{m = \frac{5}{3}}$$

Calculate m

$$E_k = \frac{At^2}{me} \int d^3r e^{5/3}$$

El que pinge $m = \frac{2}{3}$
 He per a $R_{mi} (72\pi)$
 = h^2 no pinta.
 Lo que le deriva de que
 al pava mel

Solution:

$$\begin{aligned} \int d^3r e^{5/3} &= 4\pi C^{5/3} \int_0^R dr r^2 e^{-\frac{5r}{3R}} \\ &= 4\pi C^{5/3} R^3 \int_0^1 \frac{dr}{R} \left(\frac{r}{R}\right)^2 e^{-\frac{5}{3} \frac{r}{R}} \\ &= 4\pi C^{5/3} R^3 \int_0^1 du u^2 e^{-\frac{5}{3}u} \\ &= 8\pi C^{5/3} R^3 \left(\frac{3}{5}\right)^3 = 2 \left(\frac{3}{5}\right)^3 \\ &= 8\pi \left(\frac{N}{8\pi}\right)^{5/3} \frac{1}{22} \left(\frac{3}{5}\right)^3 \\ &= \frac{27}{500\pi^{2/3}} \frac{N^{5/3}}{R^2} \end{aligned}$$

Use results C
 (por la forma de escritura)

$$C = \frac{N}{8\pi R^3}$$

Then

$$\begin{aligned} E_k &= \frac{At^2}{me} \frac{27}{500\pi^{2/3}} \frac{N^{5/3}}{R^2} \quad \text{or} \\ E_k &= C_1 \frac{N^{5/3}}{R^2} \quad \text{with} \quad C_1 = \frac{At^2}{me} \frac{27}{500\pi^{2/3}} \end{aligned}$$

Finally

$$E_H = \frac{5}{32} \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \frac{N^2}{R}$$

as I have calculate.

The total energy is then

$$\begin{aligned} E &= E_k + E_{ext} + E_H \\ &= C_1 \frac{N^{5/3}}{R^2} + C_2 \frac{ZN}{R} + C_3 \frac{N^2}{R} \quad [x] \end{aligned}$$

with C_1, C_2, C_3 positive constants (with units) defined as

$$C_1 \equiv \frac{\hbar^2}{m_e} A \frac{27}{50 \pi^{2/3}}$$

$$C_2 \equiv \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \cdot \frac{1}{2}$$

$$C_3 \equiv \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \cdot \frac{5}{32}$$

Observe that now, E is now $E(R)$

The ground state energy is the result of minimizing $E(R)$ with respect to R .

$$\frac{dE}{dR} = -2C_1 \frac{N^{5/3}}{R^3} + C_2 \frac{ZN}{R^2} - C_3 \frac{N^2}{R^2}$$

which gives ($\frac{dE}{dR} = 0$ gives R_{min})

$$R_{min} = \frac{2C_1 N^{2/3}}{C_2 Z - C_3 N}$$

$$\left[\frac{dE}{dR} = 0 = \frac{N}{R^2} \left[-2C_1 \frac{N^{2/3}}{R} + C_2 Z - C_3 N \right] \right]$$

↳ substituted $R = R_{min}$ in $E(R)$ is obtained the E_{gs} ,

$$E_{ground\ state} \equiv E\left(\frac{R}{Z}\right) = -\frac{1}{4} \frac{N^{1/3}}{C_1} (C_2 Z - C_3 N)^2$$

Proposition

$$RE = \frac{C_1 N^{5/3}}{R} - C_2 ZN + C_3 N^2$$

as in [x] in ps 7

$$= \frac{C_1 N^{5/3}}{2 \sqrt{N^{2/3}}} (C_2 Z - C_3 N) - C_2 ZN + C_3 N^2$$

$$= \frac{N}{2} (C_2 Z - C_3 N) - C_2 ZN + C_3 N^2$$

$$= -\frac{C_2 ZN}{2} + \frac{C_3 N^2}{2}$$

$$= \frac{1}{2} (C_3 N - C_2 Z) N$$

28040 MADRID-ESPAÑA

DEPARTAMENTO DE FÍSICA

FACULTAD DE CIENCIAS

UNIVERSIDAD COMPLUTENSE DE MADRID



$$E_{gs} = -\frac{1}{2} \frac{(C_3 N - C_2 Z)^2 N}{2 C_1 N^{2/3}}$$

$$= -\frac{1}{4} \frac{N^{1/3}}{C_1} (C_2 Z - C_3 N)^2$$

L

Force neutral about $(Z=N)$,

$$E_{gs} = -\frac{1}{4} \frac{(C_2 - C_3)^2}{C_1} Z^{7/3}$$

$$R_{min} = \frac{2 C_1}{C_2 - C_3} \frac{1}{Z^{1/3}}$$

notice that when $(Z=N)$, $E_{gs} = - [a \text{ positive}] Z^{7/3}$,
with $7/3$ as in a TF model.

Numerical application (see esollos para los alumnos, la creen muy facil y ay! no lo hacen hacer!!!!).

$\frac{(C_2 - C_3)^2}{C_1}$ is a number times

$$\frac{\left(\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}\right)^2}{\frac{\hbar^2}{me}}$$

$\frac{C_1}{C_2 - C_3}$ is a number times

$$\frac{\frac{\hbar^2}{me}}{\left(\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}\right)}$$

From fundamental formulas, such as

$$\alpha = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 \hbar c} \quad a_0 \equiv \frac{\hbar}{me c \alpha}$$

one deduces that

$$\frac{\left(\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}\right)^2}{\frac{\hbar^2}{me}} = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 a_0} = 2 |F_{11}|$$

$$\frac{\frac{\hbar^2}{me}}{\left(\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}\right)} = a_0$$

and then ($Z=N$) and $A = \left(\frac{3}{\pi}\right)^{2/3} \frac{\pi^2}{2}$

$$E_{gs} = - \frac{15125}{41472} \left(\frac{3}{\pi^2}\right)^{1/3} Z^{7/3} \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 a_0} = -6.673 Z^{7/3} \text{ eV}$$

$$R_{min} = \frac{216}{1375} (3\pi)^{2/3} Z^{-1/3} a_0 = 0.7009 Z^{-1/3} a_0$$

that in the case of carbon ($Z=6$) is

$$E_{gs} = -436.500 \text{ eV}$$

$$R_{min} = 0.3857 a_0$$

This is an upper limit to the ground state energy.

(P2) This is not a problem of composition of super momenta but also of coupling of states

$4s^1 4p^1$ is $s^1 p^1$: two non-equivalent electrons.

electron 1 [2 states] \times electron 2 [6 states] = 12 states.

$l_1=0$ $l_2=1$

$L = |l_1+l_2, \dots, |l_1-l_2| = 1$, $M_L = l_1, 0, -1$

$S = 1, 0$

a) LS coupling

$\frac{L}{1}$	$\frac{S}{1}$	$\frac{J}{2, 1, 0}$	$\frac{2J+1}{5, 3, 1}$	<u>sum of 2J+1</u>
1	1	1	3	9
1	0			3
				12 states.

terms of the configuration:

$3P_2, 3P_1, 3P_0$
 $1P_1$

↑
aluminum ions: see chemie estados.
to es who composition "uniones atómicas".

b) JJ coupling

$$j_1 = l_1 + s_1 = 0 + 1/2 = 1/2$$

$$j_2 = (l_2 + s_2), \dots, |l_2 - s_2| = 3/2, 1/2$$

j_1	j_2	J	$2J+1$	Sum of $2J+1$
$1/2$	$3/2$	$2, 1$	<u>5, 3</u>	8
$1/2$	$1/2$	$1, 0$	<u>3, 1</u>	4
				<hr/> 12

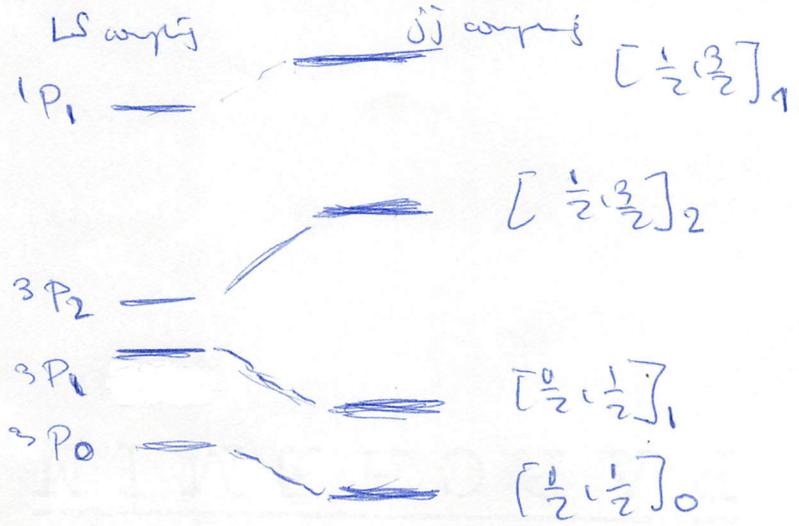
Terms: notation: $[l_1, j_2]_J = [1/2, 1/2]_0, [1/2, 1/2]_1, [1/2, 3/2]_2, [1/2, 3/2]_1$

c) Hund's rules: ground state $3P_0$

d) Same rules say that

- 1st rule $(3P) < 1P$ ↑ without specifying an order yet
- 2nd rule $(P) = (P)$ not effective here
- 3rd rule $3P_0 < 3P_1 < 3P_2 < 1P_1$ ↘ orders these four

e) Same order is $[1/2, 1/2]_0 < [1/2, 1/2]_1 < [1/2, 3/2]_2 < [1/2, 3/2]_1$



~~Handwritten scribbles and crossed-out text at the bottom of the page.~~

