

Práctica 2: Física Nuclear

Problema 1:

partícula $\alpha =$ núcleo de ${}^4_2\text{He}$

Es estable porque en la entrada de la tabla correspondiente se tiene:

Z	El	A	Abundancia	decaimientos	
2	He	4	99 999 863 %	—	→ No decae

El cálculo analítico para decaimiento espontáneo es:

$$M({}^4_2\text{He}) - M_n \cdot 2 - M_p \cdot 2 < 0 \quad \text{lo cual es } -27,24 \text{ MeV}$$

⇒ **es estable**

con $A=5$ todos los elementos considerados ($1 \leq Z \leq 4$) son inestables (altamente inestables): solo figura el ancho del nivel de energía pues su vida media es muy pequeña.

$1p, 4n$

${}^5_1\text{H}$ decae en n

${}^5_2\text{He}$ decae en α, n

${}^5_3\text{Li}$ decae en α, p

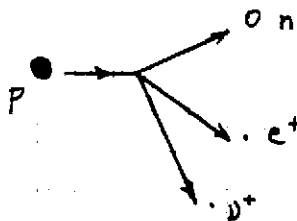
${}^5_4\text{Be}$ decae en p

Problema 2:

El núcleo del átomo de hidrógeno es un protón

${}^1_1\text{H}$ no decae y tiene tabulada una abundancia 99,985 %

Supongamos que el protón decae mediante β^+



$$\text{núcleo} \quad \text{productos}$$

$$E_i^{\text{nr}} = E_f^{\text{nr}} + T_{\nu} \geq 0$$

$$(E_i - E_f)_{\text{nr}} = T \geq 0$$

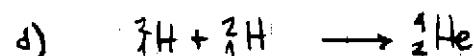
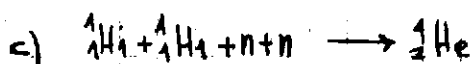
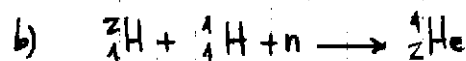
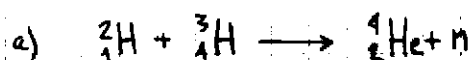
$$(E_i - E_f)_{\text{nr}} \geq 0$$

$$c^2 [m_p - (m_n + m_e)] \not\geq 0 \Rightarrow$$

No es posible β^+

EL ${}^1_1\text{H}$ es estable

Problema 3:



En el caso a)

$$M({}^2_1\text{H}) + M({}^3_1\text{H}) - M({}^4_2\text{He}) - M(n) = \Delta E$$

$$1876,13 + 2809,45 - 3728,42 - 939,57 = 17,59 \text{ MeV}$$

b) $M({}_2^3\text{H}) + M({}_1^1\text{H}) + n - M({}_2^4\text{He}) = \Delta E$
 $1876,43 + 938,79 + 939,57 - 3728,42 = 26,07 \text{ MeV}$

c) $2M({}_1^1\text{H}) + 2n - M({}_2^4\text{He}) = \Delta E$
 $1877,53 + 1879,11 - 3728,42 = 28,3 \text{ MeV}$

d) $2M({}_2^3\text{H}) - M({}_2^4\text{He}) = \Delta E$
 $3752,26 - 3728,42 = 23,84 \text{ MeV}$

Ordenamiento de energías:

$$\Delta E_c < \Delta E_d < \Delta E_b < \Delta E_a$$

n, ${}_1^1\text{H}$, ${}_2^2\text{H}$, ${}_2^3\text{H}$
 neutrón núcleo hidrógeno núcleo deuterio núcleo tritio

Las reacciones con núcleos de mayor masa liberan menor energía.

Energía en reposo n+n+p : 2817,93
 ${}_2^3\text{H}$: 2909,45

→ Las reacciones más energéticas se dan con los núcleos más livianos

∴ el ordenamiento está relacionado con el # A.

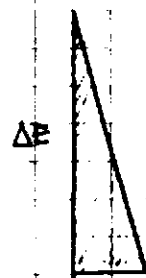
En la reacción A vemos que al fusionarse núcleos de deuterio y tritio no resulta un núcleo con A=5 estable, sino que tenemos A=4 (${}_2^4\text{He}$) y A=1 (un neutrón).

a) $2 + 3 \rightarrow 4 + 1$

d) $2 + 2 \rightarrow 4$

b) $2 + 1 + 1 \rightarrow 4$

c) $1 + 1 + 1 + 1 \rightarrow 4$



A priori todos los procesos son posibles porque $\Delta E > 0$ siempre.

• Problema 4:

$$M(A, Z) = Z \cdot m_p + (A - Z) m_n - B(A, Z)$$

$$B(A, Z) = a_v A - a_s A^{2/3} - a_c \frac{Z^2}{A^{1/3}} - a_e \frac{(2Z - A)^2}{A} + \delta A^{-1/2}$$

Sea A fijo → $M = M(Z)$ →

$$\frac{dM(Z)}{dZ} = m_p - m_n + a_c \frac{2Z}{A^{1/3}} + \frac{a_e}{A} (2Z - A) \cdot 2$$

$$\delta = \begin{cases} \Delta & \text{par-par} \\ 0 & \text{par-impar} \\ -\Delta & \text{impar-impar} \end{cases}$$

(Z, N)

par-par → B mayor

par-impar → B menor

impar-impar → B menor

estable ↑

↓ B mayor

B menor ↓

inestable ↓

$$0 = m_p - m_n + a_c \frac{2Z}{A^{1/3}} + \frac{a_e}{A} (2Z - A) \cdot 2$$

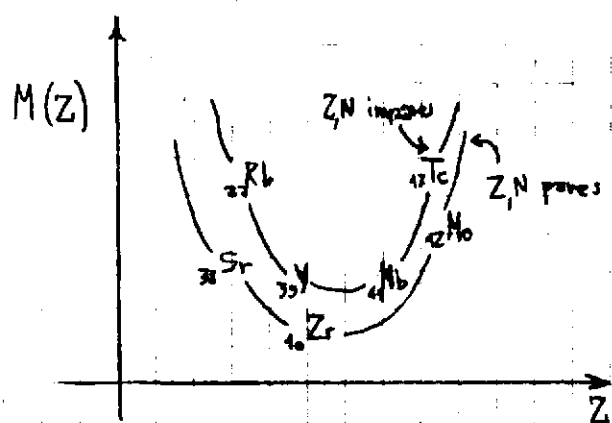
$$0 = m_p - m_n + Z \left(\frac{2a_c}{A^{1/3}} + \frac{2a_e}{A} \right) - a_e A \rightarrow$$

$$Z = \frac{a_e A - m_p - m_n}{\left(\frac{2a_c}{A^{1/3}} + \frac{2a_e}{A} \right)}$$

$$M = Z \cdot m_p + (A - Z) m_n - a_v A + a_s \dots - \delta A^{-1/2}$$

a) Sea $A=92$

$$Z = \frac{4a_0 - m_p + m_n}{2a_0(92)^{-1/3} + 8a_0(92)^{-2/3}} = 40,465 \approx 40$$



Como A es par tenemos dos curvas de Z estables, correspondientes a Z par

Z par es más estable que Z impar lo que se ve por el mayor binding

$Z_{par} \rightarrow \Delta = \delta > 0 \Rightarrow M - \delta$ la parábola cae algo

Núcleos	B [MeV]
$^{40}_{40}\text{Zr}$	8692,6
$^{92}_{39}\text{Y}$	8661,5
$^{41}_{41}\text{Nb}$	8662,3

b) $^{92}_{41}\text{Nb}$

$Q_p = M(^{92}_{41}\text{Nb}) - M(^{92}_{40}\text{Zr}) - m_p - m_e$

$Q_p = 85611 \text{ MeV} - 84678,6 - 938,3 - 0,511$
 $Q_p = -6,4 \text{ MeV}$

$M(A,Z) = N \cdot m_n + Z \cdot m_p - B$

$85611 \text{ MeV} = 51 \cdot 939,56 \text{ MeV} + 41 \cdot 938,27 \text{ MeV} - B$

usando tabla (incluye los e^-) sacando los e^-
 $85590 \text{ MeV} = \text{---} \rightarrow$
 $(85590 + 86786,63) \text{ MeV} = B$
 $796,58 \text{ MeV} = B$

$Q_n = M(^{92}_{41}\text{Nb}) - M(^{92}_{42}\text{Mo}) - m_n$

$Q_n = 85611 - 84680 - 939,5$
 $Q_n = -8,5 \text{ MeV}$

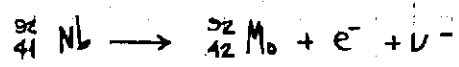
$\frac{B}{A} = 8,658 \text{ MeV}$

$B(92,41) = 15,56 \cdot 92 - 17,23 \cdot 92^{2/3} - 0,697 \cdot 41^2 \cdot 92^{-1/3} - 23,285 \frac{(82-92)^2}{92} - 12 \cdot 92^{-4/2}$

$B = (1431,52 - 351,13 - 259,54 - 29,309 - 1,251) \text{ MeV}$

$B = 791,29 \text{ MeV}$

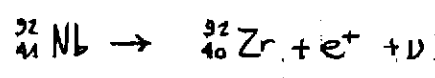
[Hay un 0,2% de diferencia]



$\frac{B}{A} = 8,633 \text{ MeV}$

$Q_p = 85611,5 - 85611,2 - 0,511 = 0,30 \text{ MeV}$

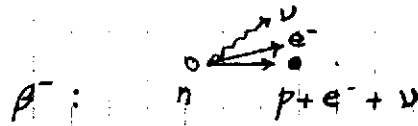
$Q_p = 85611,5 - 85609,5 - 0,511 - 0,511 = 0,98 \text{ MeV}$



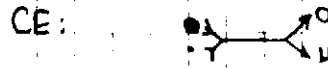
• Problema 5:

	E (keV)	J π
^{236}U	0	0+
^{236}U	45,24	2+
^{236}U	119,47	4+
^{236}U	309,78	6+
^{236}U	522,24	8+
^{236}U	687,60	1-

El 5to estado excitado tiene 0,68 MeV de energía



$^{236}_{92}\text{U}$; por β^- decaerá $^{236}_{91}\text{Pa}$



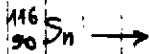
$^{236}_{92}\text{U}$; por CE decaerá $^{236}_{93}\text{Np}$

$$Q(\beta^-) = M(^{236}_{91}) - [M(^{236}_{92})] = 219879,3 - 219876,1 = \boxed{2,9 \text{ MeV}}$$

$$Q(\text{ce}) = M(^{236}_{93}) - [M(^{236}_{92})] = 219897,38 - 219876,1 = \boxed{0,98 \text{ MeV}}$$

$\begin{matrix} 23e^- \\ 93p \\ 142n \end{matrix}$ $\begin{matrix} 92e^- \\ 92p \\ 144n \end{matrix}$

• Problema 6:



$M_N = 107961,78 \text{ MeV}$

$M_N^P = 107936,23 \text{ MeV}$

Corrección por los electrones

$B = 66 \cdot 939,6 \text{ MeV} + 50 \cdot 938,3 \text{ MeV} - 107936,23 \text{ MeV}$

$B = 992,37 \text{ MeV} \rightarrow \frac{B}{A} = 8,55 \text{ MeV}$

$Q_n = M(116,50) - [M(115,50) + m_n] = 107961,78 \text{ MeV} - (107031,77 + 939,6) \text{ MeV} = -39,59 \text{ MeV}$

$Q_p = M(116,50) - [M(115,49) + m_p + m_e] = 107961,78 \text{ MeV} - (107032,27 + 938,3 + 0,511) \text{ MeV} = -39,30 \text{ MeV}$

Acá no hace falta corregir con la masa de los e porque se restan en la cuenta.
Acá sí hace falta porque $M(115,49)$ está dada para el átomo neutro

• Problema 7:

$$E = \hbar\omega \left(N + \frac{3}{2} \right)$$

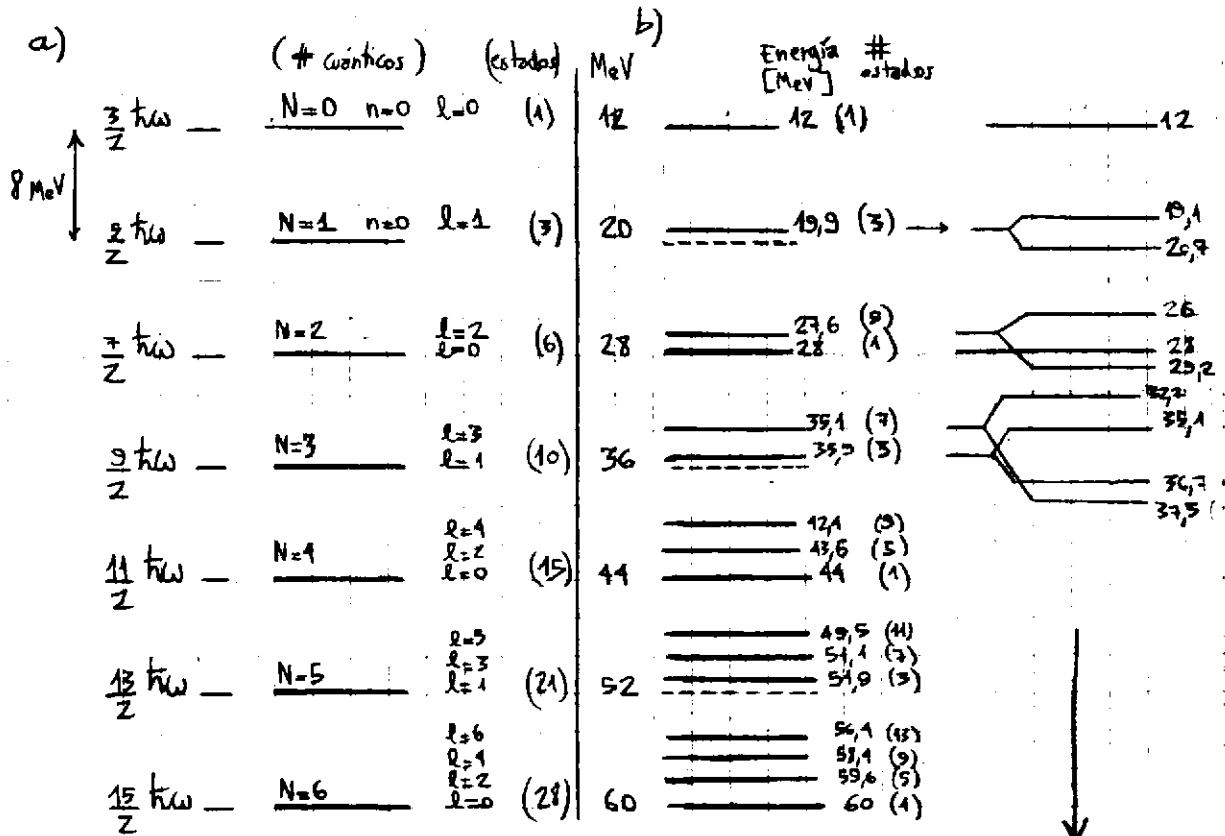
oscilador armónico isotrópico 3D

con $\hbar\omega = 8 \text{ MeV}$

$$N = 2n + l$$

$$l < N$$

n	l	N	E	deg. nivel (E)	deg. (l)	deg. nivel con spin
0	0	0	$\hbar\omega \left(\frac{3}{2} \right)$	1	1	2
0	1	1	$\hbar\omega \left(\frac{5}{2} \right)$	3	3	6
1	0	2	$\hbar\omega \left(\frac{7}{2} \right)$	6	1	12
0	2	2	$\hbar\omega \left(\frac{7}{2} \right)$	6	5	12
1	1	3	$\hbar\omega \left(\frac{9}{2} \right)$	10	3	20
0	3	3	$\hbar\omega \left(\frac{9}{2} \right)$	10	7	20
2	0	4	$\hbar\omega \left(\frac{11}{2} \right)$	15	1	30
1	2	4	$\hbar\omega \left(\frac{11}{2} \right)$	15	5	30
0	4	4	$\hbar\omega \left(\frac{11}{2} \right)$	15	9	30
2	1	5	$\hbar\omega \left(\frac{13}{2} \right)$	21	3	42
1	3	5	$\hbar\omega \left(\frac{13}{2} \right)$	21	7	42
0	5	5	$\hbar\omega \left(\frac{13}{2} \right)$	21	11	42
3	0	6	$\hbar\omega \left(\frac{15}{2} \right)$	28	1	56
2	2	6	$\hbar\omega \left(\frac{15}{2} \right)$	28	5	56
1	4	6	$\hbar\omega \left(\frac{15}{2} \right)$	28	9	56
0	6	6	$\hbar\omega \left(\frac{15}{2} \right)$	28	13	56



b) $\Delta V_1 = (-1/40) \cdot l^2 \text{ MeV}$

c) $\Delta V_2 = -1,6 (l \cdot s) \text{ MeV}$

$$J = l \pm \frac{1}{2}$$

$$J^2 = l^2 + 2l \cdot s + s^2$$

$$\frac{J^2 - l^2 - s^2}{2} = l \cdot s$$

Reharemos todo en página siguiente →

Si incorporamos acoplamiento espín-órbita, entonces hay que pasar

$n, l, s, m_l, m_s \rightarrow n, l, s, j, m$
 (base desacoplada) (base acoplada)

N	n l	2l+1	deg. nivel (con spin)	Capas	j	deg.	
0	0 0	1	2 } 2	1s	1/2	2	2
1	0 1	3	6 } 6	1p	1/2 3/2	2 4	8
2	1 0	1	2 } 12	2s	1/2	2	20
	0 2	5	10 }	1d	3/2 5/2	4 6	
3	1 1	3	6 } 20	2p	1/2 3/2	2 4	40
	0 3	7	14 }	1f	5/2 7/2	6 8	
4	2 0	1	2 } 30	3s	1/2	2	70
	1 2	5	10 }	2d	3/2 5/2	4 6	
	0 4	9	18 }	1g	7/2 9/2	8 10	
5	2 1	3	6 } 42	3p	1/2 3/2	2 4	112
	1 3	7	14 }	2f	5/2 7/2	6 8	
	0 5	11	22 }	1h	9/2 11/2	10 12	
6	3 0	1	2 } 56	4s	1/2	2	
	2 2	5	10 }	3d	3/2 5/2	4 6	
	1 4	9	18 }	2g	7/2 9/2	8 10	
	0 6	13	26 }	1i	11/2 13/2	12 14	

$N = 2n + l$

Capa	l
s	0
p	1
d	2
f	3
g	4
h	5
i	6

$|l - 1/2| \leq j \leq l + 1/2$

deg. subnivel: $2j + 1$

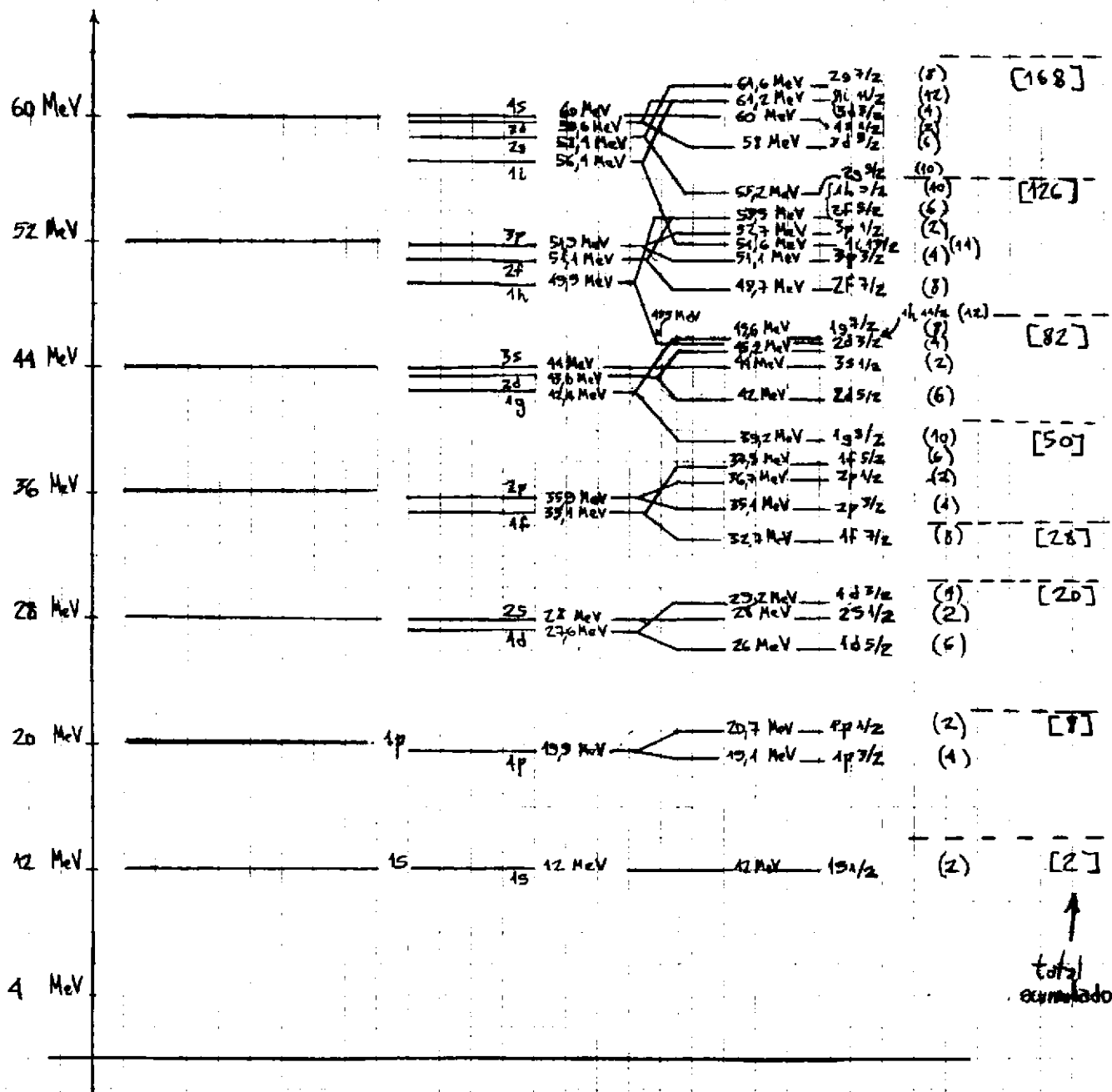
$\Delta V_1 = -0,1 \cdot l^2 \text{ MeV}$

$\Delta V_2 = -1,6 (l \cdot s) \text{ MeV}$

$\Delta V_2 (j = l + 1/2) = -\frac{l^2}{2} (-1,6) \text{ MeV}$

$\Delta V_2 (j = l - 1/2) =$

$j^2 - l^2 - s^2 = l \cdot s$



Comparando con el resultado experimental (tablas en los libros) puede verse una coincidencia casi perfecta hasta el # mágico 50 (salvo el intercambio en el orden de los niveles $1f 5/2$ y $2p 1/2$). Luego del # 50 ocurren algunas desviaciones más y otras cosas raras ($1h 9/2$ y $2f 9/2$ coinciden en la energía, por ejemplo, así como $1i 11/2$ y $3d 3/2$).

• Problema 8:

Sean dos fermiones con igual j (igual valor total de momento angular)

fermión 1 : j_1, m_1
 fermión 2 : j_2, m_2

Se puede escribir:

$$|j_1, j_2, m_1, m_2\rangle = \sum_{J, M} |j_1, j_2; J, M\rangle \langle j_1, j_2; J, M | j_1, j_2; m_1, m_2\rangle$$

con $|j_1 - j_2| < J < j_1 + j_2$ $-J < M < J$
 $M = m_1 + m_2$

y también:

$$|j_1, j_2; J, M\rangle = \sum_{m_1} \sum_{m_2} |j_1, j_2; m_1, m_2\rangle \underbrace{\langle j_1, j_2; m_1, m_2 | j_1, j_2; J, M\rangle}_{C-G}$$

donde m_1, m_2 recorren $-j_1 < m_1 < j_1$
 $-j_2 < m_2 < j_2$

Pero digamos $j_1 = j_2 = j \Rightarrow$

$$|j, j; J, M\rangle = \sum_{m_1} \sum_{m_2} |j, j; m_1, m_2\rangle \underbrace{\langle j, j; m_1, m_2 | j, j; J, M\rangle}_{C-G}$$

El ket y la ψ deben ser antisimétricas $\Rightarrow P_{12}|\psi\rangle = -|\psi\rangle$

$$P_{12}|j, j; J, M\rangle = P_{12} \left(\sum_{m_1} \sum_{m_2} |j, j; m_1, m_2\rangle \langle j, j; m_1, m_2 | j, j; J, M\rangle \right)$$

$$-|j, j; J, M\rangle = (-1)^{2j-J} \underbrace{\sum_{m_1} \sum_{m_2} |j, j; m_2, m_1\rangle \langle j, j; m_2, m_1 | j, j; J, M\rangle}_{=I}$$

en los C-G no hay que switchear los m_1, m_2 porque están sumados y son #
 P_{12} opera sobre kets

$$-|j, j; J, M\rangle = (-1)^{2j-J} |j, j; J, M\rangle$$

\Rightarrow necesito $2j - J$ impar

$$2j - J = 2n - 1$$

$$\frac{2(2k-1)}{2} - J = 2n - 1$$

$$2k - J = 2n$$

$$2(k-n) = J$$

pero j es semientero (por fermion)

\Rightarrow J es par

Si no están en la misma órbita