

EJERCICIOS Y CUESTIONES RESUELTAS SOBRE ESTRUCTURA ATÓMICA

Ya conocéis, por otras colecciones de ejercicios resueltos, cual es el *planteamiento* que hago y los *consejos* que doy sobre las mismas. En Química el campo es algo más *teórico* que en Física pero podéis seguir los mismos *pasos especificados*.

Ubicación de ejercicios por página:

Nº EJE	Nº PÁG	Nº EJE	Nº PÁG	Nº EJE	Nº PÁG	Nº EJE	Nº PÁG
1	1	11	6	21	11	31	16
2	2	12	6	22	12	32	17
3	2	13	6	23	12	33	19
4	3	14	8	24	13	34	19
5	3	15	9	25	13	35	19
6	3	16	10	26	13	36	20
7	4	17	10	27	14	37	20
8	5	18	10	28	14	38	20
9	5	19	11	29	15	39	21
10	6	20	11	30	15	40	21
						41	22

Ejercicio resuelto Nº 1

Un láser remite una radiación cuya longitud de onda vale $\lambda = 7800 \text{ \AA}$
Calcular la frecuencia de esta radiación

a) Calcular la energía de un fotón de la misma frecuencia anterior

Datos: $1 \text{ \AA} = 10^{-10} \text{ m}$; $c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$; $h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ J.s}$

Resolución:

a) Aplicando la expresión :

$$\lambda = 7800 \text{ \AA} \cdot \frac{10^{-10} \text{ m}}{1 \text{ \AA}} = 7800 \cdot 10^{-10} \text{ m}$$

$$\nu = \frac{c}{\lambda} = \frac{3 \cdot 10^8 \text{ m/s}}{7800 \cdot 10^{-10} \text{ m}} = 3,85 \cdot 10^{14} \text{ s}^{-1} \text{ (Hz)}$$

b) Aplicando la ecuación :

$$E = h \cdot \nu$$

$$E = 6,67 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s} \cdot 3,85 \times 10^{14} \text{ s}^{-1} = 2,55 \times 10^{-19} \text{ J}$$

Problema resuelto N° 2 (Autor: Manuel Díaz Escalera. Resolución: A. Zaragoza)

Calcula la frecuencia que emite un electrón en el átomo de hidrógeno cuando pasa de una órbita $n = 4$ hasta la órbita $n = 1$.

DATOS: $R_H = 2,18 \cdot 10^{-18} \text{ J}$, $h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$; $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m}\cdot\text{s}^{-1}$

Resolución:

Energía para el nivel $n = 4$:

$$E_4 = - R_H / n_4^2 ; E_4 = - 2,18 \cdot 10^{-18} \text{ J} / 4^2 ; E_4 = - 0,136 \cdot 10^{-18} \text{ J}$$

Energía para el nivel $n = 1$:

$$E_1 = - R_H / n_1^2 ; E_1 = - 2,18 \cdot 10^{-18} \text{ J} / 1^2 ; E_1 = - 2,18 \cdot 10^{-18} \text{ J}$$

$$\Delta E = E_4 - E_1 = h \cdot \nu ; - 0,136 \cdot 10^{-18} \text{ J} - (- 2,18 \cdot 10^{-18}) \text{ J} = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s} \cdot \nu$$

$$2,04 \cdot 10^{-18} \text{ J} = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s} \cdot \nu ; \nu = 2,04 \cdot 10^{-18} \text{ J} / 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$$

$$\nu = 0,307 \cdot 10^{16} \text{ s}^{-1} = 3,07 \cdot 10^{15} \text{ s}^{-1}$$

Problema resuelto N° 3 (Autor: Manuel Díaz Escalera. Resolución: A. Zaragoza)

Calcula la longitud de onda que emite un electrón en el átomo de hidrógeno cuando pasa de una órbita $n = 5$ hasta la órbita $n = 2$.

DATOS: $R = 1,096 \cdot 10^7 \text{ m}^{-1}$, $h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$; $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m}\cdot\text{s}^{-1}$

Resolución:

Según la ecuación de Rydberg:

$$1 / \lambda = R \cdot (1/n_2^2 - 1/n_1^2)$$

$$1 / \lambda = 1,096 \cdot 10^7 \text{ m}^{-1} (1/2^2 - 1/5^2) ; 1 / \lambda = 1,096 \cdot 10^7 \text{ m}^{-1} (1/4 - 1/25)$$

$$1 / \lambda = 1,096 \cdot 10^7 \text{ m}^{-1} (0,25 - 0,04) ; 1 / \lambda = 0,230 \cdot 10^7 \text{ m}^{-1}$$

32 EJERCICIOS RESUELTOS SOBRE ESTRUCTURA ATÓMICA
1º BACHILLERATO

$$\lambda = 1 / 0,230 \cdot 10^7 \text{ m}^{-1} ; \lambda = 4,34 \cdot 10^{-7} \text{ m}$$

Problema resuelto N° 4 (Autor: Manuel Díaz Escalera. Resolución: A. Zaragoza)

Calcula la energía emitida por un fotón al realizar un salto entre dos órbitas sabiendo que la longitud de onda emitida es de cien nanómetros.

DATOS: $h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$; $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$; $1 \text{ nm} = 10^{-9} \text{ m}$

Resolución:

$$\lambda = 100 \text{ nm} \cdot \frac{10^{-9} \text{ m}}{1 \text{ nm}} = 10^{-7} \text{ m}$$

$$E = h \cdot \nu ; E = h \cdot c / \lambda ; E = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s} \cdot 3 \cdot 10^8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1} / 10^{-7} \text{ m} =$$
$$= 19,89 \cdot 10^{-19} \text{ J} = 1,98 \cdot 10^{-18} \text{ J}$$

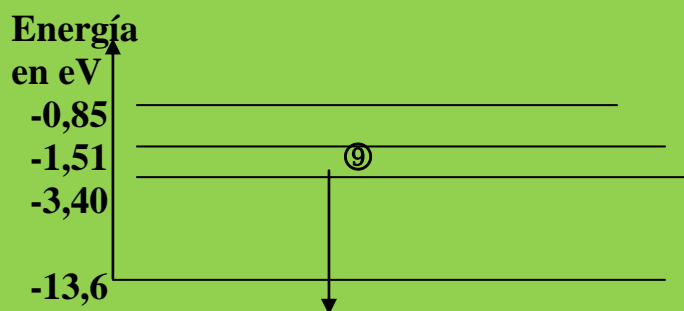
Problema propuesto N° 5 (Autor enunciado: Manuel Díaz Escalera)

Calcula la energía de transición de un electrón del átomo de hidrógeno cuando salta de una órbita $n = 8$ a $n = 1$ expresándola en electrón voltio.

DATOS: $R_H = 2,18 \cdot 10^{-18} \text{ J}$; $1 \text{ eV} = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ J}$

Ejercicio resuelto N° 6

Un electrón efectúa un salto entre los niveles energéticos que se muestran en la figura:



Calcular la frecuencia y la longitud de onda de la radiación electromagnética desprendida.

Datos : $h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$; $1 \text{ eV} = 1,6 \times 10^{-19} \text{ J}$; $c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$

Resolución:

Aplicando la expresión : $\Delta E = h \cdot \nu$

Para calcular ΔE debemos convertir la energía en eV a Julios (J)

$$1 \text{ eV} = 1,6 \times 10^{-19} \text{ J}$$

$$\Delta E = (13,6 - 1,51) \text{ eV} \cdot 1,6 \times 10^{-19} \text{ (J/eV)} = 1,934 \cdot 10^{-18} \text{ J}$$

Por consiguiente :

$$1,934 \times 10^{-18} = h \cdot \nu = 6,63 \times 10^{-34} \cdot \nu$$

$$\nu = \frac{1,934 \cdot 10^{-18} \text{ J}}{6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}} = 2,917 \times 10^{15} \text{ s}^{-1}$$

La longitud de onda λ se calcula a partir de :

$$\lambda = \frac{c}{\nu} = \frac{3 \cdot 10^8 \text{ m/s}}{2,917 \cdot 10^{15} \text{ s}^{-1}} = 1,028 \cdot 10^{-7} \text{ m}$$

Ejercicio resuelto N° 7

Calcula en eV la energía de los fotones de una onda de radio de 5 MHz de frecuencia.

(DATO: carga del electrón: $1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$.)

Resolución:

La energía de un fotón es igual:

$$E = h \cdot \nu = (6,62 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}) (5 \cdot 10^6 \text{ s}^{-1}) = 3,31 \cdot 10^{-27} \text{ J}$$

Como $1 \text{ eV} = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ J}$

$$E = 3,31 \cdot 10^{-27} \text{ J} \cdot \frac{1 \text{ eV}}{1,6 \cdot 10^{-19} \text{ J}} = 2,07 \cdot 10^{-8} \text{ eV}$$



Ejercicio resuelto N° 8

Halla el valor de la energía que se libera cuando el electrón de un átomo de hidrógeno excitado pasa del nivel $n = 4$ al $n = 3$.

(DATOS: $R_H = 1,1 \cdot 10^7 \text{ m}^{-1}$; $h = 6,62 \cdot 10^{-34} \text{ J s}$.)

Resolución:

Sabemos que la energía que se libera será:

$$E = h \cdot \nu ; \nu = c / \lambda ; E = h \cdot c / \lambda ; E = h \cdot c \cdot 1/\lambda$$

$$1/\lambda = R_H (1/n_2^2 - 1/n_1^2)$$

$$E = h \cdot c \cdot R_H (1/3^2 - 1/4^2) =$$

$$= (6,62 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}) \cdot (3 \cdot 10^8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}) \cdot (1,1 \cdot 10^7 \text{ m}^{-1}) (1/9 - 1/16) =$$

$$= 1,06 \cdot 10^{-19} \text{ J}$$

Ejercicio resuelto N° 9

Un electrón excitado de un átomo de hidrógeno vuelve a su estado fundamental y emite radiación electromagnética de 180 nm. Calcula:

- La frecuencia de la radiación.
- La diferencia de energía interna entre los dos niveles electrónicos expresada en julios.

Resolución:

a)

La frecuencia de una radiación es igual:

$$180 \text{ nm} \cdot \frac{10^{-9} \text{ m}}{1 \text{ nm}} = 1,8 \cdot 10^{-7} \text{ m}$$

$$\nu = c/\lambda = (3 \cdot 10^8 \text{ m} \cdot \text{s}) / (1,8 \cdot 10^{-7} \text{ m}) = 1,66 \cdot 10^{15} \text{ s}^{-1}$$

32 EJERCICIOS RESUELTOS SOBRE ESTRUCTURA ATÓMICA
1º BACHILLERATO

b)

$$E = h \cdot \nu = (6,62 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}) \cdot (1,66 \cdot 10^{15} \text{ s}^{-1}) = 1,1 \cdot 10^{-18} \text{ J}$$

Ejercicio resuelto N° 10 (Fuente Enunciado: Colegio Virgen de Atocha. Resolución: A. Zaragoza)

La energía de un fotón de luz roja es $6,5 \cdot 10^{-7} \text{ J}$. Calcula su frecuencia y número de ondas. ¿Qué energía tendrían 3 moles de fotones de luz roja?

DATOS: $h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$

Resolución:

$$E = 6,5 \cdot 10^{-7} \text{ J}$$

Según Planck: $E = h \cdot \nu$

$$6,5 \cdot 10^{-7} \text{ J} = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s} \cdot \nu ;$$

$$\nu = 6,5 \cdot 10^{-7} \text{ J} / 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s} ; \nu = 0,98 \cdot 10^{27} \text{ 1/s} = 9,8 \cdot 10^{26} \text{ s}^{-1} \text{ (Hz)}$$

Tenemos tres moles de fotones, lo que implica un número de fotones:

$$3 \text{ moles fotones} \cdot \frac{6,023 \cdot 10^{23} \text{ fotones}}{1 \text{ mol fotones}} = 18,07 \cdot 10^{23} \text{ fotones}$$

Sabemos que: 1 fotón = $6,5 \cdot 10^{-7} \text{ J}$

La energía asociada a $18,07 \cdot 10^{23}$ fotones será:

$$18,07 \cdot 10^{23} \text{ fotones} \cdot \frac{6,5 \cdot 10^{-7} \text{ J}}{1 \text{ fotón}} = 117,45 \cdot 10^{16} \text{ J} = 1,17 \cdot 10^{18} \text{ J}$$

Ejercicio resuelto N° 11 (Fuente Enunciado: Colegio Virgen de Atocha. Resolución: A. Zaragoza)

Un elemento emite una energía de 20 eV tras ser calentado. ¿Cuál es la frecuencia, la longitud de onda y la zona del espectro a la que corresponde dicha radiación? Datos: $e = 1,602 \cdot 10^{-19} \text{ C}$; $h = 6,62 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$.

DATOS: $1 \text{ eV} = 1,602 \cdot 10^{-19} \text{ J}$; $h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$; $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m/s}$

32 EJERCICIOS RESUELTOS SOBRE ESTRUCTURA ATÓMICA
1º BACHILLERATO

Resolución:

$$20 \text{ eV} \cdot \frac{1,602 \cdot 10^{-19} \text{ J}}{1 \text{ eV}} = 32,04 \cdot 10^{-19} \text{ J}$$

Planck establece que: $E = h \cdot \nu$

$$32,04 \cdot 10^{-19} \text{ J} = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J.s} \cdot \nu ; \nu = 32,04 \cdot 10^{-19} \text{ J} / 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J.s}$$

$$\nu = 4,83 \cdot 10^{15} \text{ s}^{-1} \text{ (Hz)}$$

Por otra parte sabemos que: $\nu = c / \lambda$

$$\lambda = c / \nu ; \lambda = 3 \cdot 10^8 \text{ m.s}^{-1} / 4,83 \cdot 10^{15} \text{ s}^{-1} = 0,62 \cdot 10^{-7} \text{ m} = 6,2 \cdot 10^{-8} \text{ m}$$

$$6,2 \cdot 10^{-8} \text{ m} \cdot \frac{1 \text{ nm}}{10^{-9} \text{ m}} = 62 \text{ nm}$$

La zona del espectro es la **ULTRAVIOLETA**.

Ejercicio resuelto N° 12 (Fuente Enunciado: Colegio Virgen de Atocha. Resolución: A. Zaragoza)

Calcula la energía de ionización del átomo de hidrógeno siguiendo la teoría de Bohr. Datos: $R_H = 2'18 \cdot 10^{-18} \text{ J}$.

Resolución:

El dato que nos da el problema no nos permite realizar el ejercicio. Diría más **NOS CONFUNDE**. Con R_H podríamos conocer la energía de una órbita pero nunca una energía de ionización.

Cuando el átomo de hidrógeno se ioniza:



el electrón se pierde, es decir, pasa de $n_2 = 1$ a $n_1 = \infty$ (Espectro de absorción)

32 EJERCICIOS RESUELTOS SOBRE ESTRUCTURA ATÓMICA
1º BACHILLERATO

Según Rydberg:

$$1/\lambda = R \cdot (1/n_1^2 - 1/n_2^2) ; 1/\lambda = 1,097 \cdot 10^7 \text{ m}^{-1} (1/1^2 - 1/\infty)$$

$$1/\lambda = 1,097 \cdot 10^7 \text{ m}^{-1} (1 - 0) ; 1/\lambda = 1,07 \cdot 10^7 \text{ m}^{-1}$$

$$\lambda = 1 / 1,07 \cdot 10^7 \text{ m}^{-1} = 0,93 \cdot 10^{-7} \text{ m} = 9,3 \cdot 10^{-8} \text{ m}$$

Por otro lado sabemos que:

$$v = c / \lambda$$

$$v = 3 \cdot 10^8 \text{ m}\cdot\text{s}^{-1} / 9,3 \cdot 10^{-8} \text{ m} = 0,32 \cdot 10^{16} \text{ s}^{-1} (\text{Hz}) = 3,2 \cdot 10^{15} \text{ Hz}$$

Planck nos dice que: $E = h \cdot v$

$$E = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s} \cdot 3,2 \cdot 10^{15} \text{ s}^{-1} = 21,22 \cdot 10^{-19} \text{ J} = 2,12 \cdot 10^{-18} \text{ J}$$

Ejercicio resuelto N° 13 (Fuente Enunciado: Colegio Virgen de Atocha. Resolución: A. Zaragoza)

Calcula la variación de energía que experimenta el electrón del átomo de hidrógeno cuando pasa del primer al cuarto nivel. ¿Esta energía es desprendida o absorbida? Datos: $R_H = 2,18 \cdot 10^{-18} \text{ J}$.

Resolución:

Energía de un nivel energético: $E = - R_H / n^2$

En los niveles que el problema os exige, las energías son:

$$E_1 = - 2,18 \cdot 10^{-18} \text{ J} / 1^2 = - 2,18 \cdot 10^{-18} \text{ J}$$

$$E_4 = - 2,18 \cdot 10^{-18} / 4^2 = - 0,136 \cdot 10^{-18} \text{ J}$$

La variación de energía será:

$$\Delta E = E_4 - E_1 = - 0,136 \cdot 10^{-18} \text{ J} - (- 2,18 \cdot 10^{-18} \text{ J}) = 2,04 \cdot 10^{-18} \text{ J}$$

Ejercicio resuelto N° 14 (Fuente Enunciado: Colegio Virgen de Atocha. Resolución: A. Zaragoza)

Un electrón de un átomo de hidrógeno salta desde el estado excitado de un nivel de energía de número cuántico principal $n = 3$ a otro de $n = 1$. Calcula la energía y la frecuencia de la radiación emitida, expresadas en $\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ y en Hz respectivamente.

32 EJERCICIOS RESUELTOS SOBRE ESTRUCTURA ATÓMICA
1º BACHILLERATO

Datos: $R_H = 2,18 \cdot 10^{-18} \text{ J}$; $N_A = 6,023 \cdot 10^{23} \text{ átomos} \cdot \text{mol}^{-1}$; $h = 6,62 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$; $m_e = 9,11 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$.

Resolución:

Energía en un nivel energético: $E = -R_H / n^2$

$$E_3 = -2,18 \cdot 10^{-18} \text{ J} / 3^2 = -0,24 \cdot 10^{-18} \text{ J/e-}$$

$$E_1 = -2,18 \cdot 10^{-18} \text{ J} / 1^2 = -2,18 \cdot 10^{-18} \text{ J/e-}$$

Energía de la radiación = $\Delta E = E_3 - E_1$

$$\Delta E = -0,24 \cdot 10^{-18} \text{ J/e-} - (-2,18 \cdot 10^{-18} \text{ J/e-}) = 1,94 \cdot 10^{-18} \text{ J/e-}$$

$$1,94 \cdot 10^{-18} \frac{\text{J}}{\text{e-}} \cdot \frac{1 \text{ KJ}}{1000 \text{ J}} \cdot \frac{6,023 \cdot 10^{23} \text{ e-}}{1 \text{ mol}} = 22,67 \cdot 10^2 \text{ KJ/mol} =$$
$$= 2,267 \cdot 10^3 \text{ KJ} \cdot \text{mol}^{-1}$$

En lo referente a la frecuencia, la misma frecuencia tiene la radiación de un e- que de un mol de e-. Planck nos dice:

$$E = h \cdot \nu ; \nu = E/h = 1,94 \cdot 10^{-18} \text{ J/e-} / 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s} = 0,29 \cdot 10^{16} \text{ e-} \cdot \text{s}^{-1}$$
$$= 2,9 \cdot 10^{15} \text{ Hz/e-}$$

Ejercicio resuelto N° 15 (Fuente Enunciado: IES MIRALBUENO. Resolución: A. Zaragoza)

La longitud de onda de una radiación amarilla es 579 nm. Calcula la energía de un mol de fotones de este tipo. (Expresa el resultado en eV y julios).

Datos: $h = 6,625 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$, $1 \text{ eV} = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ J}$, $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m/s}$

$$1 \text{ nm} = 10^{-9} \text{ m}$$

Resolución:

Según Planck: $E = h \cdot \nu$ (1)

$$\nu = c / \lambda \text{ que llevada a (1)} \rightarrow E = h \cdot c / \lambda$$
 (2)

32 EJERCICIOS RESUELTOS SOBRE ESTRUCTURA ATÓMICA
1º BACHILLERATO

$$\lambda = 579 \text{ nm} \cdot \frac{10^{-9} \text{ m}}{1 \text{ nm}} = 5,79 \cdot 10^{-7} \text{ m}$$

Si nos vamos a (2):

$$E = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J.s} \cdot \frac{3 \cdot 10^8 \text{ m.s}^{-1}}{5,79 \cdot 10^{-7} \text{ m}} = 3,43 \cdot 10^{-19} \text{ J/foton}$$

$$3,43 \cdot 10^{-19} \frac{\text{J}}{\text{Fotón}} \cdot \frac{6,63 \cdot 10^{23} \text{ fotones}}{1 \text{ mol fotones}} \cdot \frac{1 \text{ eV}}{1,6 \cdot 10^{-19} \text{ J}} = 14,21 \cdot 10^{23} \text{ eV}$$

$$= 1,42 \cdot 10^{24} \text{ eV/mol}$$

Ejercicio propuesto nº 16 (Fuente: IES MIRALBUENO)

En el espectro del Hidrógeno encontramos una raya en el violeta de frecuencia $7,3 \cdot 10^{14} \text{ Hz (s}^{-1}\text{)}$. ¿Cuál es la energía de los fotones que la forman?.

Datos: $h = 6,625 \cdot 10^{-34} \text{ J.s}$

Sol: $4,8 \cdot 10^{-19} \text{ J}$

Ejercicio propuesto nº 17 (Fuente: IES MIRALBUENO)

Calcula la frecuencia, el periodo y la energía de una radiación I.R., cuya longitud de onda es de 9546,6 nm.

Datos: $h = 6,625 \cdot 10^{-34} \text{ J.s}$; $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m/s}$; $1 \text{ nm} = 10^{-9} \text{ m}$

Sol: $3,14 \cdot 10^{13} \text{ s}^{-1}$, $3,18 \cdot 10^{-14} \text{ s}$, $2,1 \cdot 10^{-20} \text{ J}$

Ejercicio resuelto N° 18 (Fuente Enunciado: IES MIRALBUENO. Resolución: A. Zaragoza)

Si la energía de la 1ª órbita de Bohr es - 13,6 eV. ¿Cuál es la energía de la cuarta órbita en eV y en J ?.

Dato: $1 \text{ eV} = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ J}$; $h = 6,625 \cdot 10^{-34} \text{ J.s}$

Resolución:

Sabemos que la energía de una órbita viene dada por la ecuación:

$$E = - R_H / n^2$$

Podemos conocer el valor de R_H :

32 EJERCICIOS RESUELTOS SOBRE ESTRUCTURA ATÓMICA
1º BACHILLERATO

$$-R_H = E \cdot n^2 ; R_H = - E \cdot n^2 = - (- 13,6 \text{ eV}) \cdot 1^2 =$$

$$= 13,6 \text{ eV} \cdot \frac{1,6 \cdot 10^{-19} \text{ J}}{1 \text{ eV}} = 2,18 \cdot 10^{-18} \text{ J}$$

En la 4ª órbita:

$$E_4 = - R_H / n^2 ; E_4 = - 2,18 \cdot 10^{-18} \text{ J} / 4^2 = - 0,136 \cdot 10^{-18} \text{ J} = - 1,36 \cdot 10^{-19} \text{ J}$$

$$= - 1,36 \cdot 10^{-19} \text{ J} \cdot \frac{1 \text{ eV}}{1,6 \cdot 10^{-19} \text{ J}} = 0,85 \text{ eV}$$

Ejercicio propuesto nº 19 (Fuente Enunciado: COLEGIO PADRE DEHON)

Un rayo gamma tiene una $\lambda = 0,01 \text{ m}$. ¿Cuál es la energía de los fotones que lo forman?

Dato: $h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$; $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m/s}$

Ejercicio propuesto nº 20 (Fuente: COLEGIO PADRE DEHON)

Considera dos átomos de hidrógeno. En el primero el electrón está en la órbita $n=1$ y en el segundo está en $n=4$. Cuál de los dos átomos tiene la configuración electrónica en el estado fundamental.

- ¿Qué átomo tiene una energía potencial mayor?
- ¿Qué órbita tiene menor radio?
- ¿Qué átomo tiene el electrón con menor energía?
- Si el electrón del segundo átomo $n=4$ pasa a $n=1$ ¿emitirá o absorberá energía?

Ejercicio resuelto N° 21

Contestar razonando la respuesta a las siguientes cuestiones :

- ¿Cuántos orbitales hay en el segundo nivel de energía?
- La energía de estos subniveles ¿aumenta o disminuye con el nº cuántico secundario l ?
- ¿En qué se parecen y en qué se diferencian los orbitales p ?
- ¿Por qué el subnivel de energía $2p$ puede alojar más electrones que el subnivel $2s$?

Resolución:

32 EJERCICIOS RESUELTOS SOBRE ESTRUCTURA ATÓMICA
1º BACHILLERATO

- a) El nivel energético $n = 2$ posee **4 ORBITALES**: 2s (1 orbital) y 2p (3 orbitales)
- b) Aumenta. La energía de los subniveles 2p ($l = 1$) es mayor que la energía de los subniveles 2s ($l = 0$)
- c) Se parecen en que tienen la misma forma geométrica y la misma energía y se diferencian en su orientación en el espacio.
- d) Es debido a que el subnivel 2p tiene 3 orbitales ($3 \times 2 = 6$ electrones), en cambio el subnivel 2s tiene únicamente 1 orbital ($1 \times 2 = 2$ electrones)

Ejercicio resuelto N° 22

Dado el elemento de n° atómico $Z = 19$

- a) Escribir su configuración electrónica
- b) Indicar los posibles valores que pueden tomar los números cuánticos de su electrón más externo.

Resolución:

- a) El n° atómico es $Z = 19$, la distribución electrónica será :



- b) $n = 4$; $l = 0$ (tipo s) ; $m_l = 0$; $m_s = +1/2$ (o $-1/2$)

Eligiendo : $m_s = +1/2$:

Los cuatro números cuánticos serán: **(4, 0, 0, +1/2)**

Problema resuelto N° 23 (Autor Enunciado: Manuel Díaz Escalera. Resolución: A. Zaragoza)

Indica razonadamente cuáles de las siguientes combinaciones de números cuánticos son correctas y el nombre de orbitales que en su caso representan:

- a) (4, 4, -1, 1/2) ; b) (3, 2, 1, 1/2) ; c) (3, -2, 1, - 1/2) ; d) (2, 1, -1, - 1/2)

Resolución:

32 EJERCICIOS RESUELTOS SOBRE ESTRUCTURA ATÓMICA
1º BACHILLERATO

- a) $(4, 4, -1, 1/2) \rightarrow$ **INCORRECTA** \rightarrow Si $n = 4 \rightarrow$ **1 NUNCA PUEDE VALER 4.**
- b) $(3, 2, 1, 1/2) \rightarrow$ **CORRECTA** \rightarrow Orbital tipo “d”.
- c) $(3, -2, 1, -1/2) \rightarrow$ **INCORRECTA** \rightarrow **1 NUNCA PUEDE SER NEGATIVO.**
- d) $(2, 1, -1, -1/2) \rightarrow$ **CORRECTA** \rightarrow Orbital tipo “p”.

Problema propuesto N° 24 (Autor Enunciado: Manuel Díaz Escalera)

Indica razonadamente cuáles de las siguientes combinaciones de números cuánticos son correctas y el nombre de orbitales que en su caso representan:

- a) $(3, 3, -1, 1/2)$; b) $(2, 1, 0, 1/2)$; c) $(2, -1, -1, -1/2)$; d) $(3, 2, 1, 0)$

Problema resuelto N° 25

Razonar cuáles de los siguientes conjuntos de números cuánticos son posibles?

- a) $n = 2 ; l = 1 ; m_l = 1$
b) $n = 1 ; l = 0 ; m_l = -1$
c) $n = 4 ; l = 2 ; m_l = -2$
d) $n = 3 ; l = 3 ; m_l = 0$

Para cada una de las combinaciones posibles, escribir la designación habitual de los subniveles correspondientes a los números cuánticos dados.

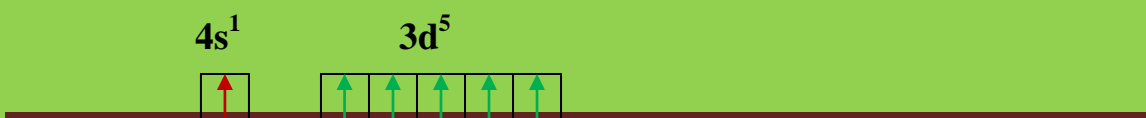
Resolución:

- a) **POSIBLE** \longrightarrow $(2, 1, 1)$
- b) **NO ES POSIBLE**
- c) **POSIBLE** \longrightarrow $(4, 2, -2)$
- a) **NO ES POSIBLE**

Ejercicio resuelto N° 26

La configuración electrónica del Cr es $(Ar) 4s^1 3d^5$. ¿Cuáles son los cuatro números cuánticos para cada electrón sin aparear del Cr?

Resolución:



32 EJERCICIOS RESUELTOS SOBRE ESTRUCTURA ATÓMICA
1º BACHILLERATO

Orbital atómico “s” $\rightarrow l = 0$

Orbital atómico “d” $\rightarrow l = 2$

N	L	M	S
4	0	0	+1/2
3	2	2	+1/2
3	2	1	+1/2
3	2	0	+1/2
3	2	-1	+1/2
3	2	-2	+1/2

Ejercicio resuelto N° 27

Indica cuál o cuáles de los siguientes grupos de tres valores correspondientes a n, l, y m son posibles.

- a) (3, -1, 1). b) (1, 1, 3). c) (4, 2, 0). d) (0, 0, 0). e) (5, 3, -3).

Resolución:

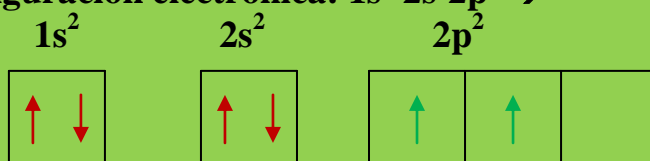
- a) $(3, -1, 1) \rightarrow$ **NO PERMITIDO** \rightarrow l no puede ser negativo
- b) $(1, 1, 3) \rightarrow$ **NO PERMITIDO** \rightarrow Siendo $n = 1 \rightarrow l \neq 1$
- c) $(4, 2, 0) \rightarrow$ **PERMITIDO**
- e) $(0, 0, 0) \rightarrow$ **NO PERMITIDO** \rightarrow “n” nunca puede valer 0.
- f) $(5, 3, -3) \rightarrow$ **PERMITIDO**

Ejercicio resuelto N° 28

Indica los cuatro números cuánticos que caracterizan a cada uno de los seis electrones del carbono (${}_6\text{C}$) en su estado fundamental.

Resolución:

Configuración electrónica: $1s^2 2s^2 2p^2 \rightarrow$



Si el orbital atómico es “s” $\rightarrow l = 0$

32 EJERCICIOS RESUELTOS SOBRE ESTRUCTURA ATÓMICA
1º BACHILLERATO

Si el orbital atómico es “p” $\rightarrow l = 1$

N	l	M	S
1	0	0	+1/2
1	0	0	-1/2
2	0	0	+1/2
2	0	0	-1/2
3	1	-1	+1/2
3	1	0	-1/2

Ejercicio resuelto N° 29

Escribe los posibles valores de los cuatro números cuánticos, n , l , m y s , para un electrón de un orbital 3d.

Resolución:

El electrón está en la capa $n = 3$

Existen 5 orbitales atómicos “d” $\rightarrow l = 2$

Existen cinco orientaciones $\rightarrow m = 5$ (-2, -1, 0, 1, 2)

En cada orientación el electrón puede girar en dos sentido, es decir, el spin puede valer $+1/2$ y $-1/2$

N	L	M	S
3	2	-2	+1/2
3	2	-2	-1/2
3	2	-1	+1/2
3	2	-1	-1/2
3	2	0	+1/2
3	2	0	-1/2
3	2	1	+1/2
3	2	1	-1/2
3	2	2	+1/2
3	2	2	-1/2

Ejercicio resuelto N° 30

Teniendo en cuenta los valores que pueden tener los números cuánticos, deduce razonadamente:

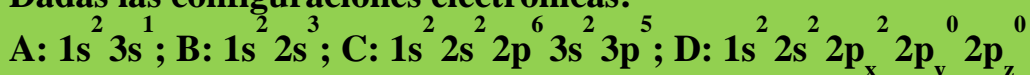
- ¿Cuántos electrones caben en un subnivel d ?
- ¿Cuántos electrones puede haber en el nivel $n = 1$?

Resolución:

- a) Estamos en un subnivel “d” lo que supone que $l = 2 \rightarrow m = 5$ (-2, -1, 0, 1, 2) \rightarrow Cinco orientaciones y en cada orientación pueden existir 2 electrones, en total podemos tener **10 electrones**
- b) Si $n = 1 \rightarrow l = 0 \rightarrow m = 0$ (una orientación) $\rightarrow s = \pm 1/2 \rightarrow$ En total **2 electrones**

Ejercicio resuelto N° 31 (Fuente Enunciado: Colegio Virgen de Atocha. Resolución: A. Zaragoza)

Dadas las configuraciones electrónicas:



Indica razonadamente:

- a) La que no cumple el principio de exclusión de Pauli.
b) La que no cumple el principio de máxima multiplicidad de Hund.

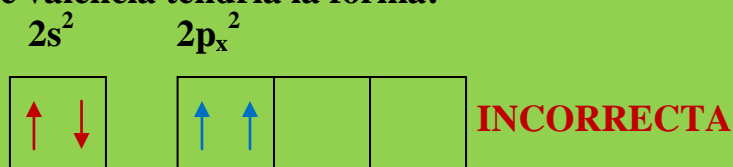
Resolución:

Principio de exclusión de Pauli.- En un átomo no pueden existir dos electrones con los cuatro números cuánticos iguales.

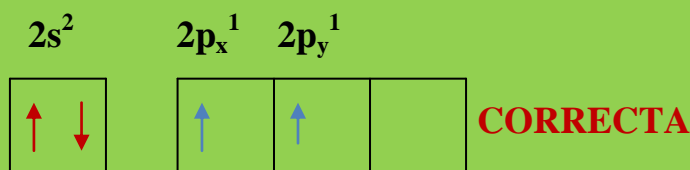
Principio de máxima multiplicidad de Hund.- Los electrones, dentro de un mismo subnivel energético se reparten de uno en uno puesto que todas las orientaciones son energéticamente iguales. Ejemplo:



La capa de valencia tendría la forma:



Debe ser:



32 EJERCICIOS RESUELTOS SOBRE ESTRUCTURA ATÓMICA
1º BACHILLERATO

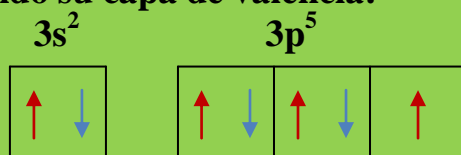
Átomo A → No se encuentra en su estado fundamental (mínima energía). El electrón más externo está ocupando un nivel energético superior al que le corresponde. En este estado excitado cumple los dos principios pues se trata de un solo electrón.

Átomo B → Su configuración **electrónica es falsa**, en un orbital "s" no pueden existir más de 2 e-, debe ser → $1s^2 2s^2 2p^1$

Una vez corregida la configuración electrónica, es de tal forma que cumple perfectamente los dos principios.

Átomo C → C: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

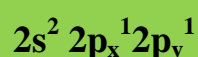
Estudiando su capa de valencia:



Cumpliría perfectamente los dos principios.

Átomo D → $1s^2 2s^2 2p_x^2 2p_y^0 2p_z^0$

No cumpliría la ley de Hund, la configuración correcta de la capa de valencia es:



Hecha la rectificación vemos que se cumple el principio de Pauli pues los dos últimos electrones están desapareados lo que implica que los **cuatro números cuánticos no sean idénticos**.

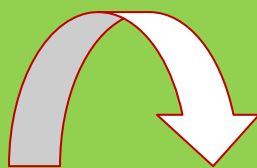
Ejercicio resuelto N° 32 (Fuente Enunciado: Colegio Virgen de Atocha. Resolución: A. Zaragoza)

Indica, razonadamente, los números cuánticos (n, l, m, s) del último electrón que completa la configuración electrónica, en su estado fundamental, de los elementos del Sistema Periódico de número atómico 32, 33, 34 y 35.

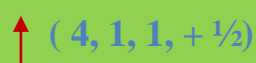
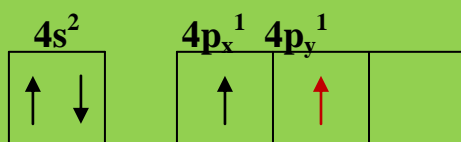
Resolución:

${}_{32}\text{A} \rightarrow 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2 \rightarrow 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^2$

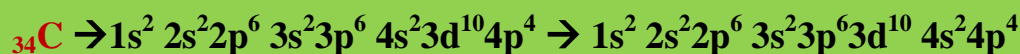
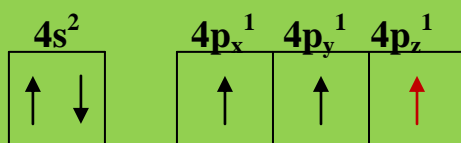
32 EJERCICIOS RESUELTOS SOBRE ESTRUCTURA ATÓMICA
1º BACHILLERATO



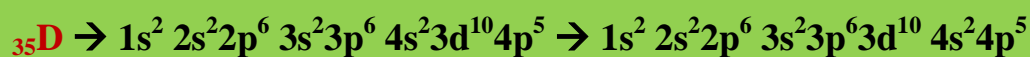
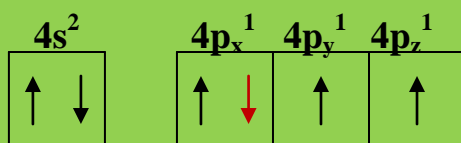
Capa de Valencia:



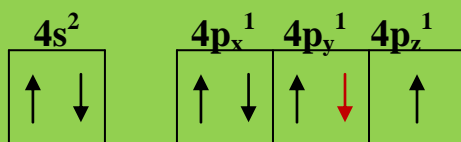
Capa de valencia:



Capa de valencia:



Capa de valencia:



↓ (4, 1, 1, + 1/2)

En los cuatro átomos **coincidimos en los números cuánticos** puesto que estamos en el **mismo nivel energético** ($n = 4$), en el **mismo subnivel energético** (orbital “s” lo que implica que $l = 1$). La **orientación puede ser la misma y el spin también puede coincidir**. Además, **SON ÁTOMOS DISTINTOS**.

Ejercicio propuesto N° 33 (Fuente: IES MIRALBUENO)

Razona cuáles de las siguientes series de números cuánticos son posibles y cuáles no para especificar el estado de un electrón en un átomo:

Serie	A	B	C	D	E	F	G	H	I
n	0	0	1	2	1	3	4	2	2
l	0	0	0	2	0	2	3	-1	1
m	0	0	0	-2	-1	+2	-1	0	0
s	0	+1/2	-1/2	+1/2	-1/2	-1/2	+1/2	-1/2	+1/2

Di en qué tipo de orbital atómico estarían situados los que son posibles

SOL: A → Imposible ; B → Imposible; C → Posible, “s” ; D → Imposible

E → Imposible ; F → Posible , “d” ; G → Posible, “f” ; H → Imposible
I → Posible, “p”.

Ejercicio propuesto N° 34 (Fuente: IES MIRALBUENO)

Indica los números cuánticos del electrón diferenciador del Rb ($Z = 37$).

Ejercicio propuesto N° 35 (Fuente: COLEGIO PADRE DEHON)

Indica en qué nivel, subnivel y orbital se encuentran los siguientes electrones cuyos números cuánticos indicamos:

e- n l m ms

1º 1 0 0 1/2

2º 3 2 1 1/2

32 EJERCICIOS RESUELTOS SOBRE ESTRUCTURA ATÓMICA
1º BACHILLERATO

$$3^\circ \quad 2 \quad 0 \quad 0 \quad 1/2$$

$$4^\circ \quad 4 \quad 3 \quad -3 \quad 1$$

$$5^\circ \quad 2 \quad 3 \quad 0 \quad -1/2$$

$$6^\circ \quad 5 \quad 0 \quad 0 \quad 1/2$$

Hay algún error en esta tabla.

Ejercicio propuesto N° 36 (Fuente: COLEGIO PADRE DEHON)

Escribe los posibles números cuánticos para los electrones: 3s ; 4p ; 4d ; 2p ; 3f .

Problema resuelto N° 37 (Autor Enunciado: Manuel Díaz Escalera. Resolución: A. Zaragoza)

¿Cuál es la longitud de onda asociada a un electrón que se mueve a una velocidad de $4,7 \cdot 10^9$ m/s.

DATOS: $h = 6,63 \cdot 10^{-34}$ J.s ; $m_e = 9,1 \cdot 10^{-28}$ g

Resolución:

De Broglie nos dice que:

$$\lambda = h / m \cdot v$$

$$m = 9,1 \cdot 10^{-28} \text{ g} \cdot \frac{1 \text{ Kg}}{1000 \text{ g}} = 9,1 \cdot 10^{-31} \text{ Kg}$$

$$\begin{aligned} \lambda &= 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J.s} / 9,1 \cdot 10^{-31} \text{ Kg} \cdot 4,7 \cdot 10^9 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1} \\ \lambda &= 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J.s} / 42,77 \cdot 10^{-22} \text{ Kg} \cdot \text{m} \cdot \text{s}^{-1} = 0,155 \cdot 10^{-12} \text{ m} = \\ &= 1,55 \cdot 10^{-13} \text{ m} \end{aligned}$$

Ejercicio resuelto N° 38

¿Cuál es la longitud de onda, expresada en Å, asociada a un electrón que se mueve a 150.000 km/s? (Dato: masa del electrón: $9,11 \cdot 10^{-28}$ g.)

Resolución:

Según De Broglie, la longitud de onda asociada a una partícula en movimiento es:

$$\lambda = h / m \cdot v$$

como la constante de Planck $h = 6,62 \cdot 10^{-34}$ J.s

poniendo los datos en el S.I.

32 EJERCICIOS RESUELTOS SOBRE ESTRUCTURA ATÓMICA
1º BACHILLERATO

$$m = 9,11 \cdot 10^{-28} \text{ g} = 9,11 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$$

$$v = 150.000 \text{ km/s} \cdot 1000 \text{ m} / 1 \text{ Km} = 1,5 \cdot 10^8 \text{ m/s}$$

$$\lambda = \frac{(6,62 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s})}{(9,11 \cdot 10^{-31} \text{ kg}) \cdot (1,5 \cdot 10^8 \text{ m/s})} = 4,84 \cdot 10^{-11} \text{ m}$$

$$\lambda = 4,48 \cdot 10^{-11} \text{ m} \cdot \frac{1 \text{ nm}}{10^{-9} \text{ m}} = 4,48 \cdot 10^{-2} \text{ A}$$

Ejercicio resuelto N° 39

Calcula la cantidad de movimiento de un fotón de luz roja cuya frecuencia es $4,4 \cdot 10^{14} \text{ s}^{-1}$.

Resolución:

En base a De Broglie:

$$\lambda = h / m \cdot v \quad ; \quad \text{cantidad de movimiento (p)} = m \cdot v$$

$$\lambda = h / p \rightarrow p = h / \lambda$$

La cantidad de movimiento de un fotón será:

$$p = (6,62 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s} \cdot 4,4 \cdot 10^{14} \text{ s}^{-1}) / (3 \cdot 10^8 \text{ m/s}) = 9,71 \cdot 10^{-28} \text{ kg} \cdot \text{m} \cdot \text{s}^{-1}$$

Ejercicio resuelto N° 40 (Fuente Enunciado: IES MIRALBUENO. Resolución: A. Zaragoza)

Calcula la λ de De Broglie asociada a : a) un astronauta de 70 kg de masa que avanza en su camino hacia Marte con una $v = 4500 \text{ m/s}$. b) un haz de electrones ($m = 9,1 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$) que se mueve con velocidad de $5 \cdot 10^7 \text{ m/s}$.

Dato: $h = 6,625 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$

Resolución:

a) Según De Broglie:

$$\lambda = h / m \cdot v \quad ; \quad \lambda = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s} / 70 \text{ Kg} \cdot 4500 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1} = \\ = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s} / 315000 \text{ Kg} \cdot \text{s}^{-1} = 2,10 \cdot 10^{-5} \cdot 10^{-34} \text{ m} =$$

$$= 2,10 \cdot 10^{-39} \text{ m}$$

b) Seguimos con De Broglie:

$$\begin{aligned} \lambda &= h / m \cdot v ; \lambda = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J.s} / 9,1 \cdot 10^{-31} \text{ Kg} \cdot 5 \cdot 10^7 \text{ m.s}^{-1} = \\ &= 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J.s} / 45,5 \cdot 10^{-24} \text{ Kg} \cdot \text{m} \cdot \text{s}^{-1} = 0,145 \cdot 10^{-10} \text{ m} = \\ &= 1,45 \cdot 10^{-11} \text{ m} \end{aligned}$$

Problema resuelto N° 41 (Autor Enunciado: Manuel Díaz Escalera. Resolución: A. Zaragoza)

¿Cuál es la velocidad de un electrón que lleva asociada una longitud de onda de 0,67 nm?

DATOS: $h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J.s}$; $m_e = 9,1 \cdot 10^{-28} \text{ g} = 9,1 \cdot 10^{-31} \text{ Kg}$

Resolución:

Según De Broglie :

$$\lambda = h / m \cdot v$$

$$\lambda = 0,67 \text{ nm} \cdot \frac{10^{-9} \text{ m}}{1 \text{ nm}} = 6,7 \cdot 10^{-8} \text{ m}$$

$$\begin{aligned} v &= h / m \cdot \lambda ; v = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J.s} / 9,1 \cdot 10^{-31} \text{ Kg} \cdot 6,7 \cdot 10^{-8} \text{ m} = \\ &= 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J.s} / 60,97 \cdot 10^{-39} \text{ Kg} \cdot \text{m} ; v = 0,108 \cdot 10^5 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1} \end{aligned}$$

$$v = 1,08 \cdot 10^4 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$$

----- O -----

Antonio Zaragoza López