

RECOPIULATORIO DE PREGUNTAS DE EXÁMENES (2019-2023)

ESTRUCTURA ATÓMICA

NOTA IMPORTANTE: Las aclaraciones entre paréntesis se incluyen para más información, pero no eran necesarias para alcanzar la máxima calificación en la correspondiente pregunta

🌀 2019 (junio, opción A)

1. Dados los elementos **A**, **B** y **C**, con números atómicos: **A**: $Z = 13$; **B**: $Z = 16$; **C**: $Z = 37$

a) Indique su nombre y símbolo atómico, y el grupo y periodo en que se encuentran.

Elemento **A**: $Z = 13$ es el **aluminio, Al**. Se encuentra en el tercer periodo, grupo 13.

Elemento **B**: $Z = 16$ es el **azufre, S**. Se encuentra en el tercer periodo, grupo 16.

Elemento **C**: $Z = 37$ es el **rubidio, Rb**. Se encuentra en el quinto periodo, grupo 1.

b) ¿Cuál será el número de oxidación más importante para los elementos **B** y **C**? Indique si estos elementos formarán un compuesto iónico o covalente, y escriba su fórmula.

El número de oxidación más importante para el **Rb** es +1 (porque tiende a perder un electrón para alcanzar la configuración de gas noble). El número de oxidación más importante para el **S** es -2, (porque tiende a ganar dos electrones para alcanzar la configuración electrónica de gas noble). Formarían un compuesto iónico, **Rb₂S** (o SRb₂).

c) Escriba la configuración electrónica del elemento **C** e indique si (4, 0, 0, 1/2) puede ser un conjunto de números cuánticos válido para su electrón más externo.

Configuración electrónica del Rb: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1$

(O, en función del gas noble anterior: Rb: [Kr] $5s^1$)

El conjunto de números cuánticos (4, 0, 0, 1/2) no es válido para el electrón más externo (porque este se encuentra en el nivel $n=5$).

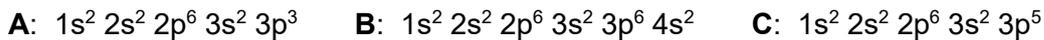
d) Ordene los elementos **A**, **B** y **C** según su radio atómico y explique el origen de esta variación para los elementos **A** y **B**.

Radio atómico **Rb > Al > S** (o $S < Al < Rb$).

La variación en radio atómico entre el Al y el S, que están ambos en el mismo periodo, se debe a que al avanzar en un periodo el radio atómico disminuye porque aumenta la carga nuclear efectiva (y los electrones están más atraídos por el núcleo).

🌀 2019 (septiembre, opción A)

1. Dados los elementos **A**, **B** y **C**, con las siguientes configuraciones electrónicas:



I) Indique su nombre y símbolo atómico, y el grupo y periodo en que se encuentran.

Los elementos son:

Elemento **A:** $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$ es el **fósforo (P)**. Se encuentra en el tercer período, grupo 15

Elemento **B:** $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$ es el **calcio (Ca)**. Se encuentra en el cuarto período, grupo 2

Elemento **C:** $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ es el **cloro (Cl)**. Se encuentra en el tercer período, grupo 17

II) Explique brevemente cuál de ellos tendrá:

a) Mayor afinidad electrónica.

Tendrá mayor afinidad electrónica el **Cl**, porque es el que está situado más hacia la derecha en la tabla periódica. Tiene tendencia a captar un electrón para alcanzar la configuración electrónica de gas noble.

b) Mayor carácter metálico.

Tendrá mayor carácter metálico el **Ca**, porque está situado en la parte izquierda del sistema periódico. Tiene baja afinidad electrónica, baja energía de ionización y baja electronegatividad.

c) Tendencia a perder o ganar tres electrones.

El **P**, por su configuración electrónica, tiene tendencia a perder los 3 electrones de la subcapa 3p, o a ganar 3 electrones para alcanzar la configuración electrónica de gas noble.

d) Menor radio atómico.

Tendrá menor radio atómico el **Cl**, porque es el que está situado más hacia la derecha y hacia arriba en el sistema periódico. El radio atómico disminuye hacia arriba en un grupo porque hay menos niveles electrónicos, y disminuye hacia la derecha en un periodo porque aumenta la carga nuclear efectiva.

🌀 2019 (mayores de 25, opción A)

1. I) Razone si las siguientes configuraciones electrónicas corresponden a un átomo en estado fundamental, en estado excitado, o si no son válidas:

a) $1s^2 2s^3 2p^5 3s^1$ No es válida porque en un orbital s no puede haber tres electrones

b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$ Corresponde a un átomo en estado fundamental, porque cumple la regla de Aufbau en el orden de llenado de los orbitales

II) Explique si los siguientes conjuntos de números cuánticos son posibles o no para un electrón en un átomo. En caso de ser posibles, indique en qué nivel de energía y tipo de orbital se encontraría el electrón.

a) (3, -2, 1, 1/2) No es posible, porque l no puede tomar valores negativos.

b) (2, 0, 0, -1/2) Sí que es posible. El electrón estaría en el nivel de energía $n=2$ y en un orbital s, es decir, en un orbital 2s

 **2020 (julio)**

1. Dados los elementos Ba (Z=56), Tl (Z=81) y Bi (Z=83):

a) Escriba la configuración electrónica para cada uno de ellos.



También puede darse (p.ej., para el Bi):



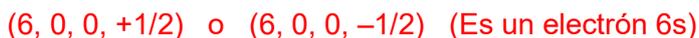
b) ¿Cuál de los tres elementos tendrá un mayor radio atómico? Justifique su respuesta.

El Ba, porque los tres se encuentran en el mismo periodo, y el radio disminuye a medida que se avanza en un periodo, debido a que aumenta la carga nuclear efectiva y la nube electrónica está cada vez más atraída por el núcleo.

c) ¿Alguno de ellos tendrá como número de oxidación principal +1? Justifique su respuesta.

El Tl, porque tiene tendencia a perder su único electrón 6p

d) Escriba un posible conjunto de números cuánticos (n,l,m,s) para el electrón diferenciador del Ba.



e) ¿Cuál de los tres elementos es el menos electronegativo? Justifique su respuesta.

El Ba. Es el que se encuentra más hacia la izquierda en la Tabla Periódica. Tiene una baja afinidad electrónica y un bajo potencial de ionización. Tiene mucha tendencia a perder electrones y muy poca tendencia a ganarlos. Es el que menos tiende a atraer hacia sí los electrones de su enlace con otro átomo.

 **2020 (mayores de 25, opción B)**

1. Para los elementos químicos de número atómico $Z = 17$ y $Z = 20$:

a) Escriba sus configuraciones electrónicas.



b) Indique su nombre y el símbolo químico.



c) ¿Qué tipo de compuesto (iónico o covalente) formarán estos elementos? Explique brevemente por qué formarán ese tipo de compuesto. Escriba su fórmula química. (0,8 puntos)

Formarán un compuesto iónico, el CaCl_2 . Son dos elementos de electronegatividad muy diferente. El Ca tiene tendencia a perder dos electrones y formar un catión Ca^{2+} y el Cl tiene tendencia a ganar un electrón y formar un anión Cl^- .

2020 (septiembre)

1. Considere los siguientes elementos químicos, consecutivos en la Tabla Periódica: Cl (Z=17), Ar (Z=18), K (Z=19).

a) Escriba la configuración electrónica de cada uno de ellos y en base a ella explique cuál será su número de oxidación más importante.

Cl: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ su número de oxidación principal será -1, porque tiende a completar el nivel 3, adquiriendo la configuración electrónica del gas noble Ar

Ar: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ su número de oxidación principal será 0, pues no tiene tendencia ni a perder ni a ganar electrones, al tener su capa de valencia completa

K: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$ su número de oxidación principal será +1, pues tiene tendencia a perder el electrón 4s y adquirir la configuración electrónica del gas noble Ar

(Las especies Cl^- , Ar y K^+ son iones isoelectrónicos, pues tienen la misma configuración electrónica)

b) Al ser consecutivos en la Tabla Periódica, ¿es de esperar que la reactividad de estos tres elementos sea similar? Justifique brevemente su respuesta.

No, porque la reactividad depende de la configuración electrónica, que va cambiando entre los distintos grupos. Por tanto, elementos consecutivos en la Tabla pueden tener reactividades muy diferentes, como ocurre en este caso.

c) Indique, justificando brevemente su respuesta, cuál de los tres elementos tendrá:

c1) Un mayor radio atómico.

El K, porque tiene un nivel electrónico más

c2) Un mayor potencial de ionización.

El Ar, porque al tener la capa de valencia completa, es al que más cuesta arrancarle un electrón.

c3) Una mayor electronegatividad.

El Cl, porque es el que está más hacia la derecha en la Tabla Periódica, exceptuando a los gases nobles, cuya EN es 0.

2021 (mayores de 25)

1. I) Escriba la configuración electrónica del Selenio (Z=34).

Se: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^4$

II) Explique si el conjunto de números cuánticos (3, 2, -1, 1/2) es posible o no para un electrón en un átomo. En caso de ser posible, indique en qué nivel de energía (capa) y tipo de orbital (subcapa) se encontraría el electrón.)

Sí es posible. Está en un orbital 3d (nivel 3, subcapa d).

III) Considere los elementos: F (Z=9), Na (Z=11), Al (Z=13), Cl (Z=17). Indique cuál de ellos tendrá el mayor radio atómico y cuál de ellos será el más electronegativo.

El mayor radio atómico lo tendrá el Na (se encuentra más hacia abajo y hacia la izquierda en la Tabla Periódica).

El más electronegativo será el F (se encuentra más arriba y más hacia la derecha en la Tabla Periódica; de hecho, es el elemento más electronegativo de todos).

2021 (junio)

1. I) Dados los siguientes conjuntos de números cuánticos (n, l, m, s):

(1, 0, -1, +1/2); (2, -1, -1, +1/2); (3, 2, -2, -1/2); (4, 3, 2, -1/2); (5, 2, 2, +1/2)

a) Explique brevemente cuál o cuáles de ellos no son posibles para un electrón en un átomo.

No son posibles: (1, 0, -1, +1/2), porque si $l = 0$, m sólo puede tomar el valor 0.

(2, -1, -1, +1/2), porque l no puede tomar valores negativos.

b) ¿Cuál de ellos corresponde a un electrón f? (4, 3, 2, -1/2), ($l = 3$ corresponde a un electrón f)

c) ¿Cuántos electrones puede haber en una subcapa f?

En una subcapa f puede haber 14 electrones (porque hay 7 orbitales f y en cada uno de ellos sólo puede haber dos electrones, con diferentes números cuánticos de spin, para que se cumpla el Principio de Exclusión de Pauli)

d) Escriba la configuración electrónica del Fe ($Z = 26$) y explique si alguno de los conjuntos de números cuánticos anteriores puede corresponder al electrón diferenciador de este elemento.

Fe: $[\text{Ar}]4s^23d^6$.

(3, 2, -2, -1/2) podría ser un conjunto de números cuánticos para el electrón diferenciador, porque corresponde a un electrón 3d

II) ¿Qué propiedad periódica describe la tendencia relativa de un átomo para atraer hacia sí los electrones de su enlace con otro átomo? ¿Qué elemento presenta el mayor valor de esta propiedad?

La electronegatividad. El flúor.

2021 (julio)

1. I) Escriba la configuración electrónica del Po ($Z = 84$).

Po: $[\text{Xe}] 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^4$

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

II) Explique si el conjunto de números cuánticos (0, 1, -1, +1/2) es posible o no para un electrón en un átomo. En caso de ser posible, indique en qué nivel de energía (capa) y tipo de orbital (subcapa) se encontraría el electrón.

No es posible, porque n no puede ser igual a 0.

III) Dados los elementos: Ne ($Z = 10$), Cl ($Z = 17$), K ($Z = 19$), Ge ($Z = 32$), Se ($Z = 34$), Br ($Z = 35$), Rb ($Z = 37$) y Sr ($Z = 38$), explique brevemente cuál de ellos: a) tiene un mayor radio atómico; b) tiene tendencia a ganar dos electrones; c) es el más electronegativo; d) presenta una reactividad química muy baja. (No se repiten las respuestas).

a) Rb: Rb y Sr están ambos en el período 5, pero el Rb está más a la izquierda, y por tanto tiene mayor radio.

b) Se: se encuentra en el grupo VI, por lo que le faltan 2 electrones para alcanzar la configuración electrónica de gas noble.

c) Cl: es el que está situado más hacia arriba y hacia la derecha, en la Tabla Periódica, exceptuando el Ne, que por ser un gas noble no tiene electronegatividad.

d) Ne: porque es un gas noble..

2022 (junio)

1. Dada la siguiente configuración electrónica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^4$:

I) Indique el nombre y símbolo atómico del elemento al que corresponde, así como su posición (grupo y periodo) en la Tabla Periódica. ¿Cómo se suele denominar a ese grupo?

Selenio (Se). 4º periodo, grupo 16: "calcógenos" (o "anfígenos"; también se les llama "oxigenoides").

II) Escriba *un* posible conjunto de números cuánticos (n, l, m, s) para su electrón diferenciador.

El electrón diferenciador es un electrón 4p. Cualquiera de los siguientes es un posible conjunto de números cuánticos: (4, 1, -1, +1/2); (4, 1, -1, -1/2); (4, 1, 0, +1/2); (4, 1, 0, -1/2); (4, 1, 1, +1/2); (4, 1, 1, -1/2)

III) ¿Cuántos electrones de valencia, y cuántos electrones desapareados, tendrá este elemento, en su estado fundamental? Justifique brevemente su respuesta.

Tendrá 6 electrones de valencia (los de los orbitales 4s y 4p).

Tendrá 2 electrones desapareados, ya que (según la Regla de Hund) en el subnivel 4p los 4 electrones se sitúan ocupando los orbitales p de forma que 2 electrones quedan desapareados:



IV) Razone cuál será el número de oxidación más importante para este elemento.

-2, porque le faltan dos electrones para completar la capa de valencia.

V) Indique si este elemento tendrá alta o baja energía de ionización, y si es un metal o no metal.

Su energía de ionización será alta, y es un no metal

2022 (julio)

1. Considere las siguientes configuraciones electrónicas, en las que seis electrones se reparten entre los dos primeros niveles electrónicos: a) $1s^1 2s^2 2p^3$; b) $1s^2 2s^3 2p^1$; c) $1s^2 2s^2 2p^2$; d) $1s^2 2s^1 2p^3$;

I) Explique brevemente si corresponden a un átomo en estado fundamental, en estado excitado, o si no son posibles.

a) $1s^1 2s^2 2p^3$: Corresponde a un átomo en estado excitado, porque no se cumple el principio de Aufbau, (se ocupan las subcapas 2s y 2p estando parcialmente ocupada la 1s, de menor E).

b) $1s^2 2s^3 2p^1$: Esta configuración no es posible, porque hay 3 electrones en un orbital (el orbital 2s) (no se cumple el Principio de Exclusión de Pauli)

c) $1s^2 2s^2 2p^2$: Corresponde a un átomo en estado fundamental, porque cumple el principio de Aufbau en el orden de llenado de los orbitales, así como el Principio de Exclusión de Pauli.

d) $1s^2 2s^1 2p^3$: Corresponde a un átomo en estado excitado, porque no se cumple el principio de Aufbau, (se empieza a ocupar la subcapa 2p estando parcialmente ocupado la 1s, de menor E)

II) Considerando que estas configuraciones (las posibles) corresponden a un átomo neutro, indique el nombre y el símbolo atómico del elemento de que se trata.

Se trata del carbono (C). (Nos dicen que se trata de un átomo neutro y hay 6 electrones: la configuración c) es la del carbono en su estado fundamental, las a) y d) corresponderían al C en un estado excitado y la b) ya hemos dicho que no es posible).

III) Si un átomo de dicho elemento pasa de la configuración a) a la c), ¿emitirá o absorberá energía? Justifique brevemente su respuesta.

La configuración a) corresponde a un estado excitado y la c) al estado fundamental. Un electrón cae del nivel 2p al 1s, de menor energía, así que se emitirá energía

IV) Explique brevemente cuántos electrones desapareados habrá en la configuración c).

Habrán 2 electrones desapareados, ya que según la Regla de Hund en el subnivel 2p los 2 electrones se sitúan ocupando los orbitales p de forma que 2 electrones quedan desapareados:



🌀 2022 (mayores de 25)

1. I) Dada la siguiente configuración electrónica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$

a) Indique el nombre y símbolo atómico del elemento al que corresponde

Kriptón (Kr)

b) Indique la posición (grupo y periodo) del elemento en la Tabla Periódica. ¿Cómo se suele denominar a ese grupo?

4º periodo, grupo 18 (también se acepta VIIIA y VIIIB).

A este grupo se le denomina como “gases nobles”.

c) Escriba un posible conjunto de números cuánticos (n, l, m, s) para el electrón diferenciador de este elemento.

El electrón diferenciador es un electrón 4p. Cualquiera de los siguientes es un posible conjunto de números cuánticos: (4, 1, -1, +1/2); (4, 1, -1, -1/2); (4, 1, 0, +1/2); (4, 1, 0, -1/2); (4, 1, 1, +1/2); (4, 1, 1, -1/2)

d) Describa y justifique brevemente cómo será la reactividad de este elemento.

Al tratarse de un gas noble, su reactividad será prácticamente nula porque su capa electrónica de valencia está completa

II) Dados los elementos Ne (Z = 10), Se (Z = 34) y Te (Z = 52), ordénelos según su radio atómico y según su electronegatividad.

Según su radio atómico: Te > Se > Ne (porque el radio atómico disminuye hacia arriba y hacia la derecha en la tabla periódica)

Según su electronegatividad; Se > Te (porque la electronegatividad aumenta hacia arriba en la tabla periódica, pero el Ne, por ser un gas noble, no está incluido en la escala de electronegatividad, pues no forma compuestos covalentes). (También se aceptará la respuesta Se > Te > Ne).

🌀 2023 (mayores de 25)

1. Dada la siguiente configuración electrónica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^5$:

I) Indique el nombre y símbolo atómico del elemento al que corresponde.

Yodo, o Iodo. Símbolo: I

II) Indique la posición (grupo y periodo) del elemento en la Tabla Periódica. ¿Cómo se suele denominar a ese grupo?

5º periodo, grupo 17 (también se acepta VIIA y VIIB). A este grupo se le denomina “halógenos”.

III) Explique brevemente si las siguientes configuraciones electrónicas pueden corresponder a algún electrón de un átomo de dicho elemento, en su estado fundamental:

a) (4, 2, -2, +1/2): **Sí, porque se trata de un electrón 4d**

b) (4, -1, 0, -1/2): **No, porque esta configuración electrónica es imposible, ya que el número cuántico l no puede tomar valores negativos.**

IV) Explique cuál será el estado de oxidación más importante de ese elemento.

El estado de oxidación más importante será -1, porque así se completa la capa electrónica (se adquiere configuración electrónica de gas noble)

🌀 2023 (junio)

1. Considere el elemento con $Z = 35$, y un anión mononegativo de dicho elemento.

- a) Indique el nombre y símbolo atómico del elemento. **Bromo (Br)**
- b) Indique el número de protones, neutrones y electrones del anión mononegativo, sabiendo que el isótopo más abundante de este elemento tiene una masa de 80 u.

35 protones, 36 electrones y 45 neutrones

c) Escriba la configuración electrónica del anión.

La configuración electrónica del Br es: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$ o $[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^5$

Por tanto, la del anión bromuro (Br^-), será: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$ o $[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^6$

d) ¿Qué elemento de la Tabla Periódica es isoelectrónico con dicho anión? **El Kriptón (Kr)**

e) Razone cómo será el radio del anión, comparado con el del elemento (mayor, menor o igual).

Los radios de los aniones siempre son mayores que los de los correspondientes átomos neutros, ya que al ganar electrones aumentan las repulsiones interelectrónicas y la nube electrónica se expande.

f) Explique si los siguientes conjuntos de números cuánticos pueden corresponder a un electrón de un átomo de dicho elemento, en su estado fundamental:

i) (4, 3, 2, $+\frac{1}{2}$): **No, porque sería un electrón 4f, y el subnivel 4f no está ocupado en este elemento en su estado fundamental.**

ii) (3, 2, 0, $+\frac{1}{2}$): **Sí, porque se trata de un electrón 3d**

iii) (3, 0, 1, $+\frac{1}{2}$): **No, porque si $l = 0$ (orbital s), m sólo puede valer 0**

🌀 2023 (julio)

1. Dado el elemento con configuración electrónica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^3$:

a) Indique su nombre y símbolo atómico, así como su posición (grupo y periodo) en la Tabla Periódica. ¿Cómo se suele denominar a ese grupo?

Arsénico (As). 4º periodo, grupo 15: "nitrogenoides"

b) Explique brevemente si las siguientes configuraciones electrónicas corresponden a un átomo excitado de dicho elemento, a un ion de dicho elemento o si no son posibles:

i) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^{11} 4p^3$ **No es posible, porque no puede haber 11 e⁻s en la subcapa 3d**

ii) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^{10} 4p^3 5s^1$ **Es un átomo excitado de dicho elemento, porque se ha promocionado un electrón desde el nivel 4s al 5s**

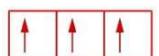
c) Escriba *un* posible conjunto de números cuánticos (n, l, m, s) para un electrón 3d.

Cualquiera de los siguientes es posible: (3, 2, -2, $+\frac{1}{2}$); (3, 2, -2, $-\frac{1}{2}$); (3, 2, -1, $+\frac{1}{2}$); (3, 2, -1, $-\frac{1}{2}$); (3, 2, 0, $+\frac{1}{2}$); (3, 2, 0, $-\frac{1}{2}$), (3, 2, 1, $+\frac{1}{2}$); (3, 2, 1, $-\frac{1}{2}$); (3, 2, 2, $+\frac{1}{2}$); (3, 2, -2, $-\frac{1}{2}$)

d) ¿Cuántos electrones de valencia, y cuántos electrones desapareados, tendrá este elemento, en su estado fundamental? Justifique brevemente su respuesta.

Tendrá 5 electrones de valencia (los de los orbitales 4s y 4p).

Tendrá 3 electrones desapareados, ya que (según la Regla de Hund) en el subnivel 4p los 3 e⁻ se sitúan ocupando en distintos orbitales y con los espines paralelos:



e) Indique entre los siguientes, qué conjunto de estados de oxidación más probables corresponde a este elemento: i) +3, +5, -3 ii) +2, +10, +3 iii) -3, -5

El i): +3, +5 y -3 (porque tenderá a perder los 3 electrones p, o los 5 electrones de la última capa ($4s^2 4p^3$) o a ganar 3 electrones para completar la última capa)

2024 (mayores de 25)

1. I) Considere el elemento Bi ($Z = 83$):

a) Escriba su configuración electrónica, en función del gas noble anterior.

$[\text{Xe}] 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^3$ (o $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^3$)

b) ¿Cuántos electrones de valencia, y cuántos electrones desapareados, tendrá este elemento, en su estado fundamental? Justifique brevemente su respuesta.

Tendrá 5 electrones de valencia (los de los orbitales 6s y 6p).

Tendrá 3 electrones desapareados, ya que (según la Regla de Hund) en el subnivel 6p los 3 electrones se sitúan ocupando los orbitales p de forma que quedan desapareados: .

↑	↑	↑
---	---	---

c) Explique brevemente si el conjunto de números cuánticos (5, 0, -1, +1/2) puede corresponder a un electrón de dicho elemento, en su estado fundamental.

No, ya que es una combinación imposible, pues si $l = 0$, m también tiene que ser 0.

d) ¿Cuántos protones, neutrones y electrones tendrá el ion $^{209}\text{Bi}^{3+}$?

83 protones, 126 neutrones ($N = A - Z = 209 - 83$) y, como es un catión tripositivo, 80 electrones

II) Explique brevemente (una o dos líneas es suficiente) por qué los elementos situados en un mismo grupo de la Tabla Periódica tienen similares propiedades químicas.

Porque tienen la misma configuración electrónica externa, que es la que determina la reactividad (ésta depende de los electrones cedidos, ganados o compartidos).