

Nombre: _____ . Grupo: _____

Nombre del profesor: _____ . Calificación: _____

1. Las propiedades _____ de la materia son aditivas y se encuentran presentes en la sustancia dado que dependen de la cantidad de masa.

- A) Químicas
B) Intensivas
C) Extensivas
D) Específicas

2. Es el cambio de estado sólido al gaseoso de manera directa.

- A) sublimación
B) evaporación
C) licuefacción
D) condensación

3. ¿Cuántos neutrones contiene un átomo que tiene número atómico **17** y número másico de **35**?

- A) 18
B) 17
C) 52
D) 35

4. Determina la configuración electrónica del elemento con número atómico **Z=17**

- A) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
B) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
C) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
D) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

5. La ecuación general de una reacción de análisis es:

- A) $A + B \rightarrow AB$
B) $AB \rightarrow A + B$
C) $A + BC \rightarrow AC + B$
D) $AB + CD \rightarrow AD + CB$

6. Determinar el porcentaje en peso de O en un mol de **Bi(NO₃)₃**:

- A) 52.9%
B) 43.6%
C) 36.4%
D) 10.6%

7. Identificar los 4 números cuánticos que le corresponden a la siguiente configuración electrónica: **$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$**

	n	l	m	s
A)	3	1	0	$-1/2$
B)	3	1	1	$1/2$
C)	3	2	0	$1/2$
D)	2	1	-1	$-1/2$

8. Relacionar el elemento con la familia a la que pertenece en la tabla periódica:

Familia: 1. Metales alcalinos, 2. Metaloides, 3. Gases nobles, 4. No metales

Elemento: A. Xe, B. Na, C. P, D. B

- A) 1C, 2A, 3D, 4B
B) 1B, 2D, 3A, 4C
C) 1C, 2D, 3A, 4B
D) 1B, 2A, 3D, 4C

9. Determina la configuración electrónica de Kernel del elemento con número atómico **Z=67**

- A) $[Xe]6s^2 4f^9$
B) $[Kr]6s^2 4f^{12}$
C) $[Xe]6s^2 4f^{11}$
D) $[Kr]6s^2 4f^{10}$

10. Cantidad de orbitales que se encuentran en el subnivel p:

- A) 1
B) 3
C) 6
D) 10

11. Los elementos ubicados en los grupos 1 y 2 de la tabla periódica pertenecen al bloque:

- A) d
B) s
C) f
D) p

12. Indicar el compuesto que representa una fórmula desarrollada:

- A) H_2SO_4
B) $CH_3 - CH_3$
C) : $\ddot{Cl} : \ddot{O} : H$
D) $H - \begin{array}{c} H \\ | \\ C \\ | \\ H \end{array} - H$

Nombre: _____ . Grupo: _____

Nombre del profesor: _____ . Calificación: _____

1. Las propiedades _____ de la materia son aditivas y se encuentran presentes en la sustancia dado que dependen de la cantidad de masa.

- A) Químicas
B) Intensivas
C) Extensivas
D) Específicas

2. Es el cambio de estado sólido al gaseoso de manera directa.

- A) sublimación
B) evaporación
C) licuefacción
D) condensación

3. ¿Cuántos neutrones contiene un átomo que tiene número atómico 17 y número másico de 35?

- A) 18
B) 17
C) 52
D) 35

4. Determina la configuración electrónica del elemento con número atómico $Z=17$

- A) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
B) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
C) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
D) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

5. La ecuación general de una reacción de análisis es:

- A) $A + B \rightarrow AB$
B) $AB \rightarrow A + B$
C) $A + BC \rightarrow AC + B$
D) $AB + CD \rightarrow AD + CB$

6. Determinar el porcentaje en peso de O en un mol de $\text{Bi}(\text{NO}_3)_3$:

- A) 52.9%
B) 43.6%
C) 36.4%
D) 10.6%

7. Identificar los 4 números cuánticos que le corresponden a la siguiente configuración electrónica: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

	n	l	m	s
A)	3	1	0	$-1/2$
B)	3	1	1	$1/2$
C)	3	2	0	$1/2$
D)	2	1	-1	$-1/2$

8. Relacionar el elemento con la familia a la que pertenece en la tabla periódica:

Familia: 1. Metales alcalinos, 2. Metaloides, 3. Gases nobles, 4. No metales

Elemento: A. Xe, B. Na, C. P, D. B

- A) 1C, 2A, 3D, 4B
B) 1B, 2D, 3A, 4C
C) 1C, 2D, 3A, 4B
D) 1B, 2A, 3D, 4C

9. Determina la configuración electrónica de Kernel del elemento con número atómico $Z=67$

- A) $[\text{Xe}]6s^2 4f^9$
B) $[\text{Kr}]6s^2 4f^{12}$
C) $[\text{Xe}]6s^2 4f^{11}$
D) $[\text{Kr}]6s^2 4f^{10}$

10. Cantidad de orbitales que se encuentran en el subnivel p:

- A) 1
B) 3
C) 6
D) 10

11. Los elementos ubicados en los grupos 1 y 2 de la tabla periódica pertenecen al bloque:

- A) d
B) s
C) f
D) p

12. Indicar el compuesto que representa una fórmula desarrollada:

- A) H_2SO_4
B) $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$
C) :Cl:O:H
D) $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ | \\ \text{H} \end{array}$