

**“CORONEL MATILDE GALICIA RIOJA”**

GUÍA PARA PRESENTAR EXAMEN EXTRAORDINARIO DE *“La materia y sus transformaciones”* I SEMESTRE AGO 2023 – ENE 2024

Nombre del alumno: \_\_\_\_\_

Grupo: \_\_\_\_\_

Profesor(a): \_\_\_\_\_

**Responde de manera breve pero precisa las siguientes preguntas**

1.- ¿Qué es materia?

2.- ¿Cómo se divide a la materia de acuerdo con su pureza?

3.- ¿Cuáles son las sustancias puras?

4.- ¿Qué es un elemento?

5.- ¿Qué es un compuesto?

6.- Anota tres diferencias importantes entre elemento y compuesto

7.- ¿Cuántos tipos de mezclas hay y cuáles son?

8.- ¿Cuáles son algunas diferencias entre las mezclas homogéneas y heterogéneas?

9.- ¿Cómo se les llama a las mezclas homogéneas?

10.- Anota el nombre de los tres tipos de mezclas heterogéneas

11.- Anota la definición de las ocho propiedades generales de la materia

Masa, peso, volumen, impenetrabilidad, porosidad, elasticidad, inercia, divisibilidad

12.- ¿Qué son las propiedades particulares de la materia?

13.- Define las siguientes propiedades particulares

Ductibilidad, maleabilidad, dureza, tenacidad, viscosidad, tensión superficial, compresibilidad

13.- ¿Qué son las propiedades específicas de la materia y para que nos sirven?

14.- Define las siguientes propiedades específicas de la materia

Color, olor, sabor, textura, punto de fusión, punto de ebullición, densidad, solubilidad, etc.

**“CORONEL MATILDE GALICIA RIOJA”**

15.- ¿A qué llamamos energía?

16.- Completa el siguiente cuadro con relación a las formas de manifestación de la energía

<i>Nombre</i>	<i>Definición</i>	<i>Ejemplo</i>
<b>Solar</b>		
<b>Calorífica</b>		
<b>Luminosa</b>		
<b>Química</b>		
<b>Magnética</b>		
<b>Hidráulica</b>		
<b>Eólica</b>		
<b>Mareomotriz</b>		
<b>Geotérmica</b>		
<b>Sonora</b>		
<b>Eléctrica</b>		
<b>Nuclear</b>		
<b>Mecánica</b>		

17.- Anota las características principales de los sólidos

18.- Anota las características principales de los líquidos

19.- Anota las características principales de los gases

20.- Anota las características principales del estado de plasma

**“CORONEL MATILDE GALICIA RIOJA”**

21.- ¿Qué es fusión?

22.- ¿Qué es evaporación?

23.- ¿Qué es condensación?

24.- ¿Qué es la solidificación?

25.- ¿Qué es la licuefacción?

26.- ¿Qué es la sublimación?

27.- ¿Qué es la deposición?

28.- Describe la aportación de cada científico a la teoría atómica, ubícalos geográfica y temporalmente y representa gráficamente su modelo

A) Demócrito

B) Dalton

C) Thomson

D) Perrin

E) Rutherford

F) Lewis

G) Bohr

H) Sommerfeld

29.- ¿Qué es el átomo?

30.- ¿Cuáles son las partículas subatómicas y sus principales características?

31.- Escribe cinco ejemplos de: elementos, compuestos, mezclas homogéneas, mezclas heterogéneas

( ) Parte de la química que estudia las relaciones matemáticas entre pesos y volúmenes.

LA)-Estequiometría      RB).- Volumetría      NF).- termoquímica      OK).- cinética

( ) La suma de las masas atómicas de todos los átomos de una molécula se llama:

TR).- Masa total      SD).- Masa formular      XR).- Mol      AM).- Masa molecular

( ) Al balancear una reacción química se aplica la ley de:

PO).- Lewis      RT).- Arhenius      LM).- Lavoisier      FL).- Bronsted

( ) Nombre que reciben las sustancias que se escriben en el miembro izquierdo de una ecuación química

XT).- Productos      AM).- Reactivos      GX).- Catalizador      NO).- Agua

( ) Es el balanceo correcto por el método redox de la siguiente ecuación química.

As + Na ClO + Na OH      Na<sub>3</sub> As O<sub>4</sub> + Na Cl + H<sub>2</sub>O

KL) As + 3Na ClO + 2Na OH

Na<sub>3</sub> As O<sub>4</sub> + Na Cl + H<sub>2</sub>O

RS) 3As + 9Na ClO + Na OH

3Na<sub>3</sub> As O<sub>4</sub> + Na Cl + H<sub>2</sub>O

FR) 2As + 6Na ClO + 2Na OH

2Na<sub>3</sub> As O<sub>4</sub> + 6Na Cl + H<sub>2</sub>O

XT) 2As + 5Na ClO + 6Na OH

2Na<sub>3</sub> As O<sub>4</sub> + 5Na Cl + 3H<sub>2</sub>O



**“CORONEL MATILDE GALICIA RIOJA”**

