

**Secretaría de Educación Pública  
Autoridad Educativa Federal en la Ciudad de México  
Dirección General de Operación de Servicios Educativos  
Coordinación Sectorial de Educación Secundaria  
Dirección Operativa No. 1  
ZONA ESCOLAR 18**

**ESCUELA SECUNDARIA DIURNA No. 42 "IGNACIO MANUEL ALTAMIRANO"  
TURNO MATUTINO**

**GUIA DE ESTUDIO PARA EL EXAMEN EXTRAORDINARIO DE REGULARIZACION 2022-2023**

PERIODO: \_\_\_\_\_

Asignatura: CIENCIAS III (ENFASIS EN QUIMICA) Grado: TERCERO Grupo: \_\_\_\_\_

Nombre del alumno (a): \_\_\_\_\_

Número de aciertos: \_\_\_\_\_ Calificación (con número y letra): \_\_\_\_\_

Nombre y firma del Profesor que calificó: \_\_\_\_\_

ALUMNO ESTA GUIA CONTIENE ALGUNOS DE LOS TEMAS VISTOS DURANTE EL CICLO ESCOLAR, TE SOLICITO QUE LA COPIES Y LA CONTESTES EN TU CUADERNO, EL ESPACIO AQUÍ PRESENTADO EN INSUFICIENTE. PARA RESOLVERLA UTILIZA TU LIBRO, AL FINALIZAR TE RECOMIENDO ALGUNOS VIDEOS QUE TAMBIEN TE PODRÁN SER DE UTILIDAD.



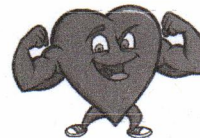
Define química

1. Menciona los tres estados de la materia, escribe sus características y dibuja los estados de agregación en el modelo cinético de partículas
2. Enlista las propiedades intensivas y las extensivas
3. Define Mezcla
4. ¿Cuáles son las características de las mezclas homogéneas y las heterogéneas?
5. ¿Qué es concentración?
6. Realiza tres ejercicios de obtención de porcentaje en masa, porcentaje en volumen, y partes por millón.
7. ¿Quién fue Lavoisier?
8. ¿Cuáles fueron sus principales aportaciones?
9. Con base en el modelo corpuscular representa una mezcla, un elemento y un compuesto
10. En un esquema de la tabla periódica identifica, familias y periodos
11. En un esquema de la tabla periódica identifica a los no metales
12. Con un modelo corpuscular, representa un átomo, y una molécula


13. Escribe las principales características de los metales y explica cada una de ellas.  
(maleabilidad, ductilidad, brillo, conductividad térmica y eléctrica)
14. ¿Qué es una reacción química?
15. En que situaciones cotidianas se presenta una:  
Efervescencia, Combustión, Fermentación y Corrosión
16. ¿De qué partes se compone una reacción química
17. Complementa el recuadro

Nombre	esquema	formula	No. De átomos	masa atómica	masa molecular	Masa molar	Modelo Corpuscular
Óxido de níquel							
Anhidrido carbonoso							
Oxido de aluminio							
Dióxido de carbono							


19.- Con la información de recuadro contesta lo que se te pide



20  
**Ca**  
Calcio  
40,078

Símbolo = _____ Nombre: _____ Z= _____ A = _____ p(+) = _____ e (-)= _____	Modelo de bohr  Estructura de Lewis Cación ( ) anión ( )
---	--

16  
**S**  
Azufre  
32,06

Símbolo = _____ Nombre: _____ Z= _____ A = _____ p(+) = _____ e (-)= _____	Modelo de bohr  Estructura de Lewis Cación ( ) anión ( )
---	--



20.- Escribe si es un fenómeno físico o químico

- a) .-La formación de las nubes. \_\_\_\_\_
- b) .-Obtención de cobre a partir de óxido de cobre \_\_\_\_\_
- c) .-Mezclar mantequilla y azúcar \_\_\_\_\_
- d) .-La combustión de la gasolina en un motor de automóvil. \_\_\_\_\_
- e) .-Fragmentación de una botella de vidrio. \_\_\_\_\_
- f) .-La formación de las estalactitas y las estalagmitas (reacción entre el dióxido de carbono y el carbonato cálcico) \_\_\_\_\_
- g) 7.-Hacer un licuado con leche y frutas. \_\_\_\_\_
- h) 8.- La fusión de la cera de una vela \_\_\_\_\_
- i) .- Quemar un trozo de carbón. \_\_\_\_\_

21.-Escribe el tipo de enlace que presentan los siguientes compuestos, (covalente o iónico)

Nombre	Formula	Tipo de enlace	Nombre	Formula	Tipo de enlace
<input type="checkbox"/> Óxido de magnesio	(MgO)		<input type="checkbox"/> Amoniaco	(NH <sub>3</sub> )	
<input type="checkbox"/> Metano	(CH <sub>4</sub> )		<input type="checkbox"/> Dióxido de carbono	(CO <sub>2</sub> )	
<input type="checkbox"/> Glucosa	C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>		<input type="checkbox"/> Agua	(H <sub>2</sub> O)	
<input type="checkbox"/> Sulfato de cobre	(CuSO <sub>4</sub> )		<input type="checkbox"/> Cloruro de sodio	(NaCl)	

22.- Identifica 5 sustancias ácidas y 5 sustancias básicas que haya en tu casa.

23.-¿Cuáles son las características de los ácidos?

24.-¿Cuáles son las características de las bases?

25.-¿Qué alimentos provocan la acidez estomacal y porque?

26.-¿Qué sustancias neutralizan la acidez estomacal?

27.-Escribe dos reacciones de oxido – reducción.

28.-Por tener un número igual de protones y electrones, se dice que el átomo es eléctricamente....

29.-La carga eléctrica de un protón

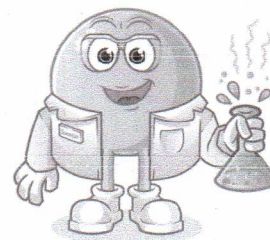


30.-El \_\_\_\_\_ del átomo está formado por protones y neutrones.

31.-¿Cuál es la masa molecular del nitrato de sodio ( $\text{NaNO}_3$ ), si la masa atómica del sodio es 23 uma, la de nitrógeno es 14 uma y la del oxígeno es 16 uma?

32.-El número atómico de un elemento es

33.- Es una propiedad de los metales



**PREPARA TU GUÍA CON ANTICIPACIÓN Y ESTUDIA  
¡¡¡SUERTE!!!!**

Fecha de aplicación: \_\_\_\_\_  
(PARA SER LLENADO POR EL ALUMNO)

Nombre y firma del profesor (a) que elaboró: \_\_\_\_\_  
**PROFA. JUANA ORDOÑEZ GONZALEZ**



**DIRECTORA**

**SEP**

SECRETARÍA DE  
EDUCACIÓN PÚBLICA

AUTORIDAD EDUCATIVA FEDERAL  
EN LA CIUDAD DE MÉXICO

**M. EN C. NATIVIDAD CARMONA MARTINEZ**

COORDINACIÓN SECTORIAL  
DE EDUCACIÓN SECUNDARIA

ESCUELA SECUNDARIA CENTRAL NO. 42  
"IGNACIO MANUEL ALTAMBRANO"  
CCT 09DES0047C



Vo. Bo.

**SUPERVISORA GENERAL DE LA ZONA  
ESCOLAR No. 18**

**SEP**

SECRETARÍA DE  
EDUCACIÓN PÚBLICA

AUTORIDAD EDUCATIVA FEDERAL

**PROFA. SOFIA JOVITA GAYTAN PARRA**

COORDINACIÓN SECTORIAL  
DE EDUCACIÓN SECUNDARIA

INSPECCIÓN GENERAL DE SECUNDARIAS  
ZONA 18  
C.C.T. 09DES0047C