



GUIA DE ESTUDIO

SISTEMA: **ESCOLARIZADO**

MATERIA: **QUIMICA I**

FECHA DE ENTREGA: \_\_\_\_\_

NOMBRE DEL ALUMNO: \_\_\_\_\_ GRUPO: \_\_\_\_\_

NOMBRE DEL PROFESOR: \_\_\_\_\_

***INSTRUCCIONES GENERALES:***

- **ESCRIBIR LAS RESPUESTAS EN HOJAS BLANCAS**

**I. CONTESTA LO SIGUIENTE:**

1. CIENCIA QUE ESTUDIA LA MATERIA, SU COMPOSICION Y LOS CAMBIOS QUE SUFRE.
2. ES TODO AQUELLO QUE OCUPA UN LUGAR EN EL ESPACIO.
3. ES TODO AQUELLOS CAPAZ DE PRODUCIR UN TRABAJO.
4. ES TODO CAMBIO QUE SUFRE LA MATERIA.
5. COMBINACION DE DOS O MAS ELEMENTOS LOS CUALES CONSERVAN SUS PROPIEDADES.
6. PARTICULA MAS PEQUEÑA DE LA MATERIA.
7. PROPUSO LA PRIMERA TEORIA ATOMICA MODERNA.
8. DESCUBRIO EL ELECTRON E HIZO EL MODELO ATOMICO DEL BUDIN DE PASAS.
9. SU MODELO LO CONCIBIO CON LOS PROTONES EN UN NUCLEO Y LOS ELECTRONES FUERA DE EL, GIRANDO ALREDEDOR.
10. HIZO EL PRIMER MODELO ATOMICO QUE PROPUSO QUE LOS NIVELES ESTABAN ENERGETIZADOS. EXPLICABA SOLO EL ATOMO DE HIDROGENO.
- 11., CONJUNTO DE REGLAS QUE SE EMITEN PARA DAR NOMBRE A LOS COMPUESTOS QUIMICOS.
12. UNION ENTRE ATOMOS DEBIDO A SUS ELECTRONES DE VALENCIA.
13. ENLACE EN EL QUE SE FORMA UN CATION Y UN ANION .
14. ENLACE EN EL QUE LOS ATOMOS QUE INTERVIENEN COMPARTEN ELECTRONES.
15. CAPACIDAD DE LOS ATOMOS PARA ATRAER ELECTRONES.
16. CUALES SON LAS RAMAS DE LA QUIMICA.
17. ¿QUIÉN ENUNCIO LA LEY DE LA CONSERVACION DE LA MATERIA?.
18. ¿QUÉ ES UN FENOMENO QUIMICO? MENCIONA AL MENOS 5 EJEMPLOS
19. DESCRIBE LOS ESTADOS DE AGREGACION DE LA MATERIA

20. ¿QUÉ SON LAS PROPIEDADES ESPECÍFICAS DE LA MATERIA? MENCIONE AL MENOS DOS PROPIEDADES ESPECÍFICAS DE LA MATERIA.
21. PARA SU ESTUDIO EN QUE SE DIVIDE LA ENERGIA.
22. ¿ACTUALMENTE COMO ES DEFINIDO EL ATOMO?
23. ¿QUIEN ESTABLECIO LAS FORMULAS ELECTRON-PUNTO PARA LOS ENLACES?
24. ¿QUIEN AGRUPO A LOS ELEMENTOS QUIMICOS DE TAL FORMA QUE FUE LA BASE PARA INTEGRAR LA TABLA PERIODICA ACTUAL?
25. ¿QUÉ SON LAS PROPIEDADES GENERALES DE LA MATERIA? ESCRIBA DOS PROPIEDADES GENERALES
26. ¿DESCRIBE CADA UNO DE LOS CAMBIOS DE ESTADO DE LA MATERIA
27. ¿QUÉ ES UNA MEZCLA Y DA TRES EJEMPLOS?.
28. ¿CUÁLES SON LOS METODOS DE SEPARACION DE MEZCLAS?
29. ¿QUÉ REPRESENTA EL NUMERO ATOMICO?
30. ¿QUE ES UN COMPUESTO Y DE TRES EJEMPLOS?
31. DESCRIBE LAS PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS DEL ENLACE METÁLICO
32. DESCRIBE LAS PARTES QUE CONSTITUYEN A LA TABLA PERIÓDICA
33. ¿QUÉ ESTABLECE LA LEY PERIÓDICA?

**II. ESCRIBIR EL NOMBRE DE LOS CAMBIOS DE ESTADO.**

SÓLIDO

LÍQUIDO

GASEOSO

**III. ESCRIBA EL NOMBRE O SIMBOLO DEL ELEMENTO:**

Sc \_\_\_\_\_

ESTRONCIO \_\_\_\_\_

Pt \_\_\_\_\_

PLATA \_\_\_\_\_

Zn \_\_\_\_\_

ARSENICO \_\_\_\_\_

H \_\_\_\_\_

CARBONO \_\_\_\_\_

F \_\_\_\_\_

OXIGENO \_\_\_\_\_

N \_\_\_\_\_

SODIO \_\_\_\_\_

Ba \_\_\_\_\_

CALCIO \_\_\_\_\_

**IV. PARA EL SIGUIENTE ELEMENTO ENCUENTRE LOS DATOS QUE SE LE PIDEN.**

**${}^9\text{F}^{19}$**

-NOMBRE DEL ELEMENTO =

-NUMERO DE PROTONES =

-NUMERO DE ELECTRONES =

-NUMERO DE NEUTRONES =

-NUMERO ATOMICO =

-MASA ATOMICA =

-ESQUEMATICE SU MODELO ATOMICO:

-GRUPO =

-PERIODO =

-NO. DE OXIDACION =

-CONFIGURACION ELECTRONICA =

-CONFIGURACION ELECTRONICA VECTORIAL =

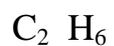
-NUMEROS CUANTICOS (n, l, m, s) =

-KERNEL:

-UBICALO EN LA TABLA PERIODICA:

The image shows a blank periodic table grid with 7 rows and 18 columns. The first two columns are partially filled with boxes, representing the s-block elements. The last two columns are also partially filled with boxes, representing the p-block elements. The rest of the grid is empty, intended for the student to place the element Fluorine (F) and other elements mentioned in the text.

V. **ESQUEMATIZA CON LA ESTRUCTURA DE LEWIS LOS ENLACES DE LAS SIGUIENTES SUSTANCIAS Y MENCIONA DE QUE TIPO DE ENLACE SE TRATA.**



VI. **COMPLETA LA SIGUIENTE TABLA**

FUNCIÓN QUÍMICA	GRUPO FUNCIONAL	REGLA DE NOMENCLATURA IUPAC	EJEMPLO
	- H		NaH
OXIDO METÁLICO			
	NmO		
			NaOH
ÁCIDO (HIDRÁCIDO)			
	HNmO		HClO
SALES BINARIAS			
	MNmO		KClO

VII. RELACIONE CON UNA LINEA, LA FORMULA CORRECTA CON EL NOMBRE INDICADO:

COMPUESTO		NOMBRE COMUN O TRIVIAL
NaOH		CLORURO DE SODIO
NiCl <sub>3</sub>		DIOXIDO DE CARBONO
FeO		HIDROXIDO DE SODIO
H <sub>2</sub> O		AMONIACO
HCl		TRICLORURO DE NIQUEL
NaCl		AGUA
NH <sub>3</sub>		OXIDO DE HIERRO
CO <sub>2</sub>		ACIDO CLORHIDRICO