

## HOJA DE TRABAJO 04

- Nomenclatura -

**NOMBRE:** \_\_\_\_\_ **NOTA:** \_\_\_\_\_

**INSTRUCCIONES:** Lea detalladamente cada uno de los problemas y resuélvalos, en los espacios proporcionados en el temario, escribiendo **TODO CON LAPICERO o PLUMA (-05 pts. por lápiz)**. Asegúrese que su letra sea **LEGIBLE** pues si no se comprende no se calificará el (los) problema(s). Además, responda en forma **LIMPIA y ORDENADA**.

**SERIE No. 01:** Indique el número de oxidación o valencia del elemento indicado en cada una de las fórmulas químicas.

	Fórmula del Compuesto	Elemento	Número de Oxidación o Valencia
1	Cl <sub>2</sub>	Cloro	
2	BrO <sub>2</sub> <sup>-1</sup>	Bromo	
3	Pt(OH) <sub>4</sub>	Hidrógeno	
4	CoBr <sub>3</sub>	Bromo	
5	Fe <sub>2</sub> (SO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	Azufre	
6	NiO	Oxígeno	
7	H <sub>2</sub> SO <sub>2</sub>	Azufre	
8	H <sub>2</sub> Te	Telurio	
9	CrO <sub>3</sub>	Cromo	
10	Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Níquel	
11	Au <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	Azufre	
12	PtO	Platino	
13	H <sub>2</sub>	Hidrógeno	
14	Ni(BrO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	Bromo	
15	GeH <sub>4</sub>	Hidrógeno	

**SERIE No. 02:** Escriba el nombre los siguientes compuestos.

	Fórmula del Compuesto	Sistema Funcional	Sistema Estequiométrico	Sistema Stock
1	LiO <sub>2</sub>			
2	Li <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>			
3	KH			
4	FeCl <sub>2</sub> · 3 H <sub>2</sub> O			
5	HBr <sub>(ac)</sub>			
6	CuOH			
7	Cl <sub>2</sub> O <sub>5</sub>			
8	KAlSO <sub>4</sub>			
9	Rb <sub>2</sub> O <sub>2</sub>			
10	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>			

	Fórmula del Compuesto	Sistema Funcional	Sistema Estequiométrico	Sistema Stock
11	$\text{Li}_2\text{O}_2$			
12	$\text{Li}_3\text{OH}\text{SO}_4$			
13	$\text{CuNi}$			
14	$\text{LiHCO}_3$			
15	$\text{Au}_2\text{O}_3$			
16	$\text{AgHg}$			
17	$\text{SO}_2$			
18	$\text{CaOHNO}_3$			
19	$\text{HF}_{(\text{ac})}$			
20	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$			
21	$\text{Ag}_2\text{S}$			
22	$\text{NaHSO}_4$			
23	$\text{MgH}_2$			
24	$\text{NaClO}_3$			
25	$\text{KO}_2$			
26	$\text{Mg}(\text{OH})_2$			
27	$\text{CuO}$			
28	$\text{HNO}_3$			
29	$\text{PbCl}_2$			
30	$\text{KNaSO}_3$			

**SERIE No. 03:** Escriba las fórmulas de los siguientes compuestos.

	Nombre del Compuesto	Fórmula del Compuesto
1	Amalgama de Cobre	
2	Hiposulfito Potásico y Lítico	
3	Cloruro de Hidrógeno (I)	
4	Nitrato Plúmbico	
5	Hidróxido Escándico	
6	Óxido Cuproso	
7	Tricloruro de Níquel	
8	Fosfato Ácido Cúprico	
9	Anhídrido Perbrómico	
10	Perclorato Básico Magnésico	
11	Ácido Nitroso	
12	Hidruro Cálcico	
13	Carbonato Cálcico	
14	Dióxido de Dilitio	

	Nombre del Compuesto	Fórmula del Compuesto
14	Dióxido de Dilitio	
15	Aleación de Cromo y Níquel	
16	Sulfato de Litio (I) Monohidratado	
17	Dibromuro de Hierro	
18	Superóxido de Litio (I)	
19	Telurato Potásico	
20	Sulfuro de Plata (I)	

**SERIE No. 04:** Indique si el nombre que se da para cada compuesto es correcto o incorrecto. En caso de que sea incorrecto escriba el correcto.

	FÓRMULA	SISTEMA	NOMBRE PROPUESTO	CORRECTO/INCORRECTO	NOMBRE CORREGIDO
1	PbO	S. Funcional	Óxido Plomoso		
2	AuH	S. Stock	Hidruro de Oro (I)		
3	CuBr	S. Stock	Bromuro de Cobre (II)		
4	Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	S. Estequiométrico	Dióxido de Triníquel		
5	FeO	S. Funcional	Óxido Ferroso		
6	H <sub>2</sub> S <sub>(ac)</sub>	S. Tradicional	Ácido Sulfúrico		
7	AgHg	S. Estequiométrico	Amalgama de Plata		
8	CrH <sub>6</sub>	S. Funcional	Hidruro Crómico		

**SERIE No. 05:** Indique si la fórmula que se da para cada compuesto es correcta o incorrecta. En caso de que sea incorrecta escriba la correcta.

	NOMBRE	FÓRMULA PROPUESTA	CORRECTO/INCORRECTO	FÓRMULA CORREGIDA
1	Hidruro Auroso	AuH <sub>3</sub>		
2	Anhídrido Hipocloroso	Cl <sub>2</sub> O		
3	Cloruro Férrico	Fe <sub>3</sub> Cl		
4	Fluoruro de Litio	LiF		
5	Dihidruro de Estaño	H <sub>2</sub> Sn		
6	Óxido de Potasio (I)	K <sub>2</sub> O		
7	Cloruro Cuproso	CuCl <sub>2</sub>		
8	Sulfuro Cálculo	CaS		