



UNIDAD EDUCATIVA FISCOMISIONAL "LA DOLOROSA"

Dirección: Olmedo 11-92 y José Antonio Eguiguren Teléfono: 2570388



RECUPERACIÓN DE LECCIÓN ESCRITA

1. Complete la siguiente tabla con la información requerida.

Compuesto	N. Tradicional	N. Stock	N. Sistemática
1. Cl_2O			
2.		Óxido de bromo (VII)	
3.			Heptaóxido de diyodo
4.			Trióxido de azufre
5.	Óxido selenioso		
6.	Óxido nítrico		
7. Li_2O			
8. Au_2O_3			
9.		Óxido de plomo (IV)	
10.		Óxido de hierro (II)	



UNIDAD EDUCATIVA FISCOMISIONAL "LA DOLOROSA"

Dirección: Olmedo 11-92 y José Antonio Eguiguren Teléfono: 2570388



2. Arrastre al lugar que corresponda los nombres y fórmulas de los óxidos propuestos, e indique si es un óxido básico o ácido.

ÓXIDO	N. ATOMICIDAD	N. STOCK	N. TRADICIONAL	TIPO DE ÓXIDO
CO ₂				
	Trióxido de dialuminio			
		Óxido de azufre (IV)		
			Óxido de magnesio	
Cl ₂ O ₃				
	Trióxido de azufre			
		Óxido de plata (I)		
			Óxido de potasio	

3. Relaciona con flechas los siguientes compuestos binarios: óxidos.

TeO ₃	Dióxido de silicio
SrO	Trióxido de dinitrógeno
SiO ₂	Agua oxigenada
Ga ₂ O ₃	Heptaóxido de diyodo
I ₂ O ₇	Trióxido de telurio
Bi ₂ O ₃	Monóxido de estroncio
N ₂ O ₅	Dióxido de plomo
H ₂ O ₂	Trióxido de digalio
PbO ₂	Pentaóxido de dibismuto
N ₂ O ₃	Pentaóxido de dinitrógeno



UNIDAD EDUCATIVA FISCOMISIONAL "LA DOLOROSA"

Dirección: Olmedo 11-92 y José Antonio Eguiguren Teléfono: 2570388



4. Formula los siguientes óxidos. Los números se escribirán después del elemento. Ej. Fe₂O₃

a. Monóxido de di litio	
b. Dióxido de plomo	
c. Trióxido de di yodo	
d. Trióxido de dialuminio	
e. Monóxido de calcio	
f. Hetaóxido de dicloro	
g. Dióxido de carbono	
h. Monóxido de diyodo	
i. Pentaóxido de difósforo	
j. Trióxido de selenio	