



NOMBRE.....

CURSO..... PARALELO..... FECHA.....

1.- Complete el siguiente cuadro sobre formulación y sistemas de nomenclatura de óxidos básicos, ácidos e hidrácidos

Fórmula	Nomenclatura sistemática	Nomenclatura stock	Nomenclatura tradicional
(Ejemplo) Na ₂ O	Monóxido de disodio	Óxido de sodio	Óxido de sodio
K ₂ O			
			Óxido cromoso
BaO			
	Monóxido de dirubidio		
Cl ₂ O			
	Heptaóxido de diyodo		
		Óxido de bromo (VII)	
SO ₃			
	Pentaóxido de difósforo		
CO ₂			
		Óxido de nitrógeno (V)	
			Óxido telúrico
HCl			
	Bromuro de hidrógeno		
		Sulfuro de hidrógeno	





2.- Complete el siguiente cuadro sobre formación teórica (obtención) de óxidos metálicos, no metálicos y ácidos hidrácidos. Las ecuaciones químicas deben estar respectivamente igualadas (balanceadas)

NOMBRE DEL COMPUESTO	FORMACIÓN TEÓRICA				
Oxido de litio (Ejemplo)	4Li	+	O ₂	⇒	2Li ₂ O
		+		⇒	ZnO
Trióxido de dibismuto		+		⇒	
	Mn	+		⇒	
Oxido de cobre (I)		+		⇒	
		+		⇒	I ₂ O ₇
Óxido sulfúrico		+		⇒	
	Na	+		⇒	
Pentaóxido de diantimonio		+		⇒	
		+		⇒	SO ₃
Ácido sulfhídrico		+		⇒	
		+		⇒	HI
Ácido fluorhídrico		+		⇒	

