

dad	QUÍMICA	TRABAJO PRÁCTICO 3ºº
Alumno:		Fecha:
Indicadores de Logro: <ul style="list-style-type: none"> Resuelve ecuaciones químicas. Reconoce, nombra y clasifica óxidos. Formula óxidos. 		Calificación:

ACTIVIDADES

E1 Completa el cuadro. Arrastra la opción correcta a su lugar

ÓXIDO	N. ATOMICIDAD	N. STOCK	N. TRADICIONAL	TIPO DE ÓXIDO
CO_2				
	Trióxido de dialuminio			
		Óxido de azufre (IV)		
			Óxido de magnesio	
Cl_2O_3				
	Trióxido de azufre			
		Óxido de plata (I)		
			Óxido de potasio	

ÓXIDO DE CARBONO (IV)

ÓXIDO BÁSICO

Al_2O_3	ÓXIDO DE ALUMINIO (III)	DIÓXIDO DE AZUFRE	ÓXIDO DE MAGNESIO (II)	ÓXIDO BÁSICO
MgO	ÓXIDO DE ALUMINIO	MONÓXIDO DE MAGNESIO	ÓXIDO DE AZUFRE (VI)	ÓXIDO BÁSICO
SO_3	MONÓXIDO DE DIPOTASIO	TRIÓXIDO DE DICLORO	ÓXIDO DE POTASIO (I)	ÓXIDO BÁSICO
Ag_2O	ÓXIDO DE CLORO (III)	ANHÍDRIDO SULFÚRICO	ANHÍDRIDO CLOROSO	ÓXIDO ÁCIDO
K_2O	ANHÍDRIDO CARBÓNICO	ANHÍDRIDO SULFUROSO	ÓXIDO DE PLATA	ÓXIDO ÁCIDO
SO_2		MONÓXIDO DE DIPLATA	DIÓXIDO DE CARBONO	ÓXIDO ÁCIDO

Para hacer realidad los sueños,
hay que perder el miedo a
equivocarse.

ÓXIDO ÁCIDO