

Alumno:

Fecha:

Indicadores de Logro:

- 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 <sub>2</sub>				
	Trióxido de dialuminio			
		Óxido de azufre (IV)		
			Óxido de magnesio	
Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>				
	Trióxido de azufre			
		Óxido de plata (I)		
			Óxido de potasio	

ÓXIDO DE CARBONO (IV)

ÓXIDO BÁSICO

Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	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 <sub>3</sub>	MONÓXIDO DE DIPOTASIO	TRIÓXIDO DE DICLORO	ÓXIDO DE POTASIO (I)	ÓXIDO BÁSICO
Ag <sub>2</sub> O	ÓXIDO DE CLORO (III)	ANHÍDRIDO SULFÚRICO	ANHÍDRIDO CLOROSO	ÓXIDO ÁCIDO
K <sub>2</sub> O	ANHÍDRIDO CARBÓNICO	ANHÍDRIDO SULFUROSO	ÓXIDO DE PLATA	ÓXIDO ÁCIDO
SO <sub>2</sub>		MONÓXIDO DE DIPLATA	DIÓXIDO DE CARBONO	ÓXIDO ÁCIDO

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