

EXAMEN FORMULACIÓN

1. Completar:

	Trifluoruro de boro	
	Difluoruro de carbono	
	Tetrafluoruro de carbono	
	dibromuro de azufre	
	tetrabromuro de azufre	
SBr_6		
NBr_3		
NBr_5		
P_2S_3		
P_2S_5		

2. peróxidos

		Peróxido de litio
		Peróxido de sodio
		Peróxido de plata
		Peróxido de berilio
		Peróxido de magnesio
Au_2O_2		
CuO_2		
K_2O_2		
CaO_2		
ZnO_2		

3. oxoácidos

HIO_2	
HIO_4	
H_2CrO_4	
	hidrogeno(oxidoclorato)
	hidrogeno(trioxidoclorato)
	hidrogeno(tetraoxidoclorato)
	hidrogeno(dioxidoarseniato)
	hidrogeno(trioxidoarseniato)
H_2MnO_4	
$HMnO_4$	
$HBrO_4$	
H_2SiO_3	



Fórmula	Nombre tradicional	Nombre IUPAC
	Ácido nítrico	
	Ácido sulfúrico	
	Ácido carbónico	
	Ácido fosfórico	

4. oxisales

$\text{Ca}(\text{IO}_4)_2$	
CaSO_4	
$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	
CaCrO_4	
	dioxidoyodatode potasio
	dioxidosulfato de dipotasio
	dioxidonitrato de potasio
	tetraoxidocromato de dipotasio
$\text{Mg}(\text{ClO}_2)_2$	
	dioxidocarbonato de magnesio
$\text{Mg}(\text{AsO}_3)_2$	
	tetraoxidomanganato de magnesio
	tris(oxidoclorato) de alumninio
$\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$	
	tris(dioxidoarseniato) de alumninio
$\text{Al}_2(\text{MnO}_4)_3$	
$\text{Al}(\text{MnO}_4)_3$	
LiBrO	
	trioxidobromato de dilitio
	trioxidosilicato de berilio

