

REACCIONES DE ADICIÓN

Reactivos	Producto	Nombre	Reactivos	Producto	Nombre
K + O ₂ →			N + O ₂ →		
Rb + O ₂ →			N + O ₂ →		
Be + O ₂ →			N + O ₂ →		
Mg + O ₂ →			N + O ₂ →		
Ca + O ₂ →			Cl + O ₂ →		
Sr + O ₂ →			Cl + O ₂ →		
B + O ₂ →			Cl + O ₂ →		
Al + O ₂ →			Cl + O ₂ →		
Ag + O ₂ →			ZnO + H ₂ O →		
Cu + O ₂ →			NO + H ₂ O →		
Cu + O ₂ →			N ₂ O ₃ + H ₂ O →		
Zn + O ₂ →			NO ₂ + H ₂ O →		
Hg + O ₂ →			N ₂ O ₅ + H ₂ O →		
Hg + O ₂ →			SO + H ₂ O →		
Fe + O ₂ →			SO ₂ + H ₂ O →		
Fe + O ₂ →			SO ₃ + H ₂ O →		
Co + O ₂ →			Cl ₂ O + H ₂ O →		
Co + O ₂ →			Cl ₂ O ₃ + H ₂ O →		
Ni + O ₂ →			Cl ₂ O ₅ + H ₂ O →		
Ni + O ₂ →			Cl ₂ O ₇ + H ₂ O →		
C + O ₂ →			P ₂ O ₃ + H ₂ O →		
C + O ₂ →			P ₂ O ₅ + H ₂ O →		
Pt + O ₂ →			PO ₂ + H ₂ O →		
Pt + O ₂ →			Br ₂ O ₅ + H ₂ O →		
S + O ₂ →			Br ₂ O + H ₂ O →		
S + O ₂ →			Cr ₂ O ₃ + H ₂ O →		
S + O ₂ →			Mn ₂ O ₇ + H ₂ O →		
Se + O ₂ →			MnO ₃ + H ₂ O →		
Se + O ₂ →			Consultar : 1. Propiedades y características de estos tres últimos ácidos 2. Teorías ácidos - base 3. Cómo se identifican experimentalmente los ácidos y las bases 4. Usos industriales de los ácidos y las bases 5. importancia de los ácidos y las bases en la vida		
Se + O ₂ →					
P + O ₂ →					
P + O ₂ →					
P + O ₂ →					
Cr + O ₂ →					
Cr + O ₂ →					
Cr + O ₂ →					
Br + O ₂ →					
Br + O ₂ →					
I + O ₂ →					
I + O ₂ →					
I + O ₂ →					

