

TALLER ÓXIDOS E HIDRÓXIDOS

Con los siguientes elementos y los números de oxidación completa el cuadro siguiendo el ejemplo

ELEMENTO	REACCIÓN DE FORMACIÓN	FUNCIÓN	NOMBRES POSIBLES	+ H ₂ O	COMPUESTO FORMADO	FUNCIÓN	NOMBRES POSIBLES
N ⁺⁵	$N + O_2 \rightarrow N_2O_5$	óxido ácido	Pentóxido de dinitrógeno Óxido nítrico Óxido de nitrógeno (V)	$N_2O + H_2O \rightarrow HNO_3$	HNO ₃	Ácido oxácido	Ácido nítrico Ácido de nitrógeno (V)
Zn ⁺²	$Zn + O_2 \rightarrow ZnO$	Óxido básico	Monóxido de zinc Óxido de zinc	$ZnO + H_2O \rightarrow Zn(OH)_2$	Zn(OH) ₂	Hidróxido	Hidróxido de zinc
					Cd(OH) ₂		
V ⁺⁵			..				
			Óxido telurico				
				$B_2O_3 + 3H_2O \rightarrow H_3BO_3$			
C ⁺²							
							Ácido hipobromoso
			Pentóxido de divanadio				
At ⁺⁵							

