

## ACTIVIDAD NÚMERO DE OXIDACIÓN

1. Teniendo en cuenta que el estado de oxidación del oxígeno es -2 establezca los estados de oxidación para los siguientes compuestos:

FORMULA	ESTADO DE OXIDACION
CrO <sub>3</sub>	
Mn <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	
N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	
Cu O	

FORMULA	ESTADO DE OXIDACION
Fe O	
ZnO	
Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
BaO	

2. Teniendo en cuenta que el estado de oxidación del hidrogeno es +1 establezca los estados de oxidación para los siguientes compuestos:

FORMULA	ESTADO DE OXIDACION
HNO <sub>3</sub>	
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
HCl	
HBO <sub>2</sub>	

FORMULA	ESTADO DE OXIDACION
HBr	
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	
H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>	
H <sub>4</sub> Si O <sub>4</sub>	

3. Teniendo en cuenta que los metales de los grupos I, II y III tienen números de oxidación +1, +2 y +3 respectivamente, establezca los estados de oxidación para los siguientes compuestos

FORMULA	ESTADO DE OXIDACION
Ca C O <sub>3</sub>	
KCl	
BaO	
Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	

FORMULA	ESTADO DE OXIDACION
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
BaF <sub>2</sub>	
BeCO <sub>2</sub>	
B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	

4. Los metales de transición presentan por lo general dos o más números de oxidación, establece los estados de oxidación para los siguientes compuestos:

FORMULA	ESTADO DE OXIDACION
Ni Cl <sub>3</sub>	
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
Mn F <sub>3</sub>	
CuO	

FORMULA	ESTADO DE OXIDACION
Cu <sub>2</sub> O	
ZnO	
Ag Br	
Mn O	

5. Establecer los estados de oxidación para los siguientes iones

FORMULA	ESTADO DE OXIDACION
$(\text{CO}_3)^{2-}$	
$(\text{PO}_3)^{3-}$	
$(\text{ClO}_3)^{1-}$	
$(\text{PO}_4)^{3-}$	

FORMULA	ESTADO DE OXIDACION
$(\text{SO}_3)^{2-}$	
$(\text{NO}_3)^{1-}$	
$(\text{NO}_2)^{1-}$	
$(\text{SO}_4)^{2-}$	