

# Tipos de hidruros

**Hidruros NO metalicos:** el hidrogeno actua cn numero de oxidacion positiva (1). el no metal actua cn el numero de oxidacion positivo, para obtener la formula qimica se cruzan los numeros de oxidacion, se nombran "...uro de hidrogeno".....

**hidruros metalicos:** el hidrogeno actua cn numero de oxidacion negavo (-1), el metal actua cn numero de oxidacion positivo, para obtener la formula qimica se cruzan los numeros de oxidacion, pueden terminar cn "oso" e "ico", se nombran "hidruro..."

los hidruros son sustancias formados por hidrogeno y otro elemento. se clasifican en hidruros metalicos e hidruros

NO metalicos. los primeros contienen hidrogeno y un metal; los segundos contienen hidrogeno y un NO metal.....si el elemento q se combina cn oxigeno tiene dos numeros de oxidacion, los oxidos se nombran: con terminacion "oso" para el menor numero; y cn la terminacion "ico" para el de mayor numero.... si el elemento q se combina cn oxigeno tiene dos numeros de oxidacion, los oxidos se nombran: con terminacion "oso" para el menor numero; y cn la terminacion "ico" para el de mayor numero.....cundo el elemento q se combina cn el oxigeno tiene un unico numero de oxidacion el oxido se nombra "oxido de..." numero de oxidacion: es un numero generalmente entero y pequeño q indica la carga q tendira un atomo al unirse con otro,suponiendo q el enlace fuera ionico.esta relacionado cn el numero d electrones puestos en juego cn el enlace.si el numero de oxidacion positivo significa q ese lemento tiend a perder electrones y si es negativo tiene a captar elctrones.....oxidos: se clasifican en basicos cuando el elemento combinado cn oxigeno es un metal y en oxidos acidos cuando el elemento es combinado cn oxigeno es un NO metal - los oxidos se encuentran en distintos materiales.ej:cal viva,rubimagnetita i otros materiales