



# UNIDAD EDUCATIVA FISCAL "CONOCOTO"

Julio Moreno 5577 y Rosario de Alcázar Telf. 022343612

e-mail: [17h01660@gmail.com](mailto:17h01660@gmail.com) [coordinación.bi.cnc@gmail.com](mailto:coordinación.bi.cnc@gmail.com)

AÑO LECTIVO 2020 - 2021

COMPLETA LOS SIGUIENTES EJERCICIOS cuando los metales son de valencia variable

* Fe Co Ni Cr Mn +2 (oso) +3 (ico) Menor valencia el metal termina en oso Mayor valencia el metal termina en ico	* Sn Pb Pt +2 (oso) +4 (ico) Menor valencia el metal termina en oso Mayor valencia el metal termina en ico
$\text{Fe}^{+2} + \text{O}^{-2} = \text{Fe}_2\text{O}_2 = \text{FeO}$ óxido ferroso $\text{Fe}^{+3} + \text{O}^{-2} = \text{Fe}_2\text{O}_3$ óxido férrico	$\text{Sn}^{+2} + \text{O}^{-2} = \text{Sn}_2\text{O}_2 = \text{SnO}$ óxido estannoso $\text{Sn}^{+4} + \text{O}^{-2} = \text{Sn}_4\text{O}_2 = \text{Sn}_2\text{O}$ óxido estánnico
$\text{Co}_2\text{O}_3$ $\text{CoO}$	$\text{PbO}_2$ $\text{PbO}$
Óxido níqueloso Óxido níquelico	Óxido platinoso Óxido platínico

. Complete los siguientes ejercicios

$\text{Ag}_2\text{O}$

Peróxido

$\text{H}_2\text{SO}_4$

Compuesto especial

$\text{HCl}$

Hidróxido

$\text{NH}_3$

Sal halógena

$\text{NaCl}$

Hidruro

$\text{CaCO}_3$

Óxido básico

$\text{Rb}_2\text{O}_2$

Ácido oxácido

$\text{BaH}_2$

Ácido hidrácido

$\text{Fe}(\text{OH})_3$

Sal oxisal

