

NOMENCLATURA

Sistemática

Se emplea el nombre género del grupo funcional, pero se le antepone el prefijo (1, 2, 3, ...) según el número de átomos que lleve.

mono = 1

Di = 2

Tri = 3

Tetra = 4

Penta = 5

Hexa = 6

Hepta = 7

Octa = 8

Nona = 9

Deca = 10

CO₂ = Dióxido de Carbono.

K₂O = Monóxido de Dipotasio

Fe₂O₃ = Trióxido de Hierro.

Al₂O₃ = Trióxido de Dialuminio

CaO = Monóxido de Calcio.

23 - Febrero - 2021

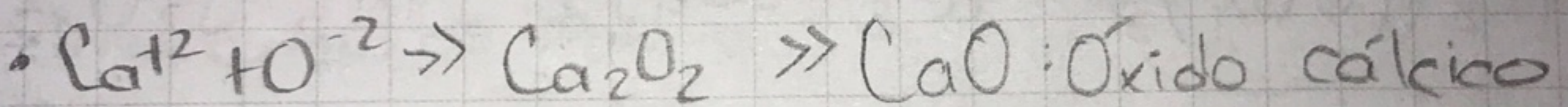
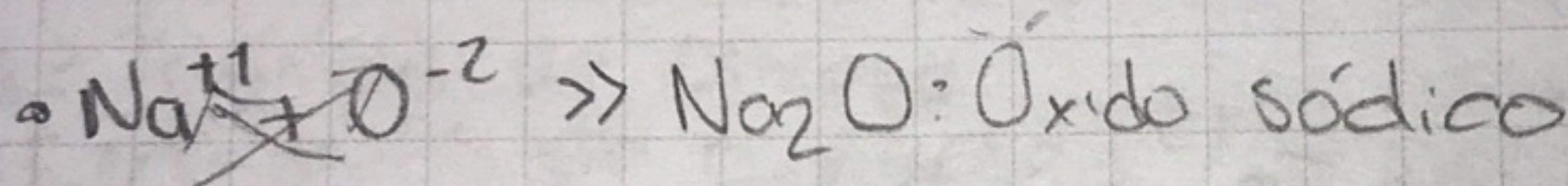
Identificar las características de los nomenclaturas para nombrar a los óxidos.

Oxidos

NOMENCLATURA

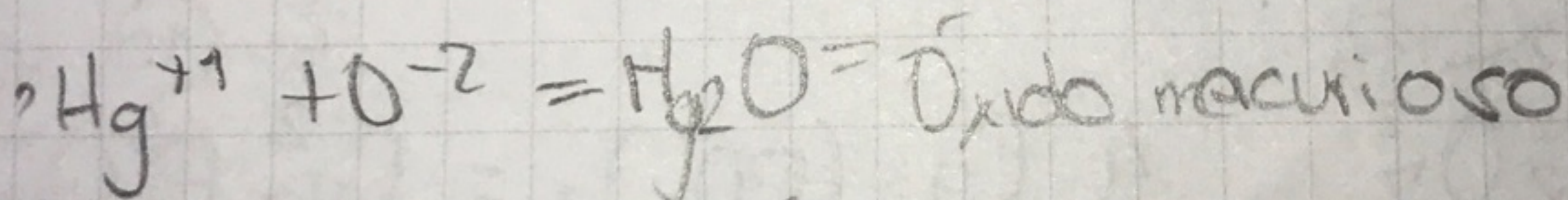
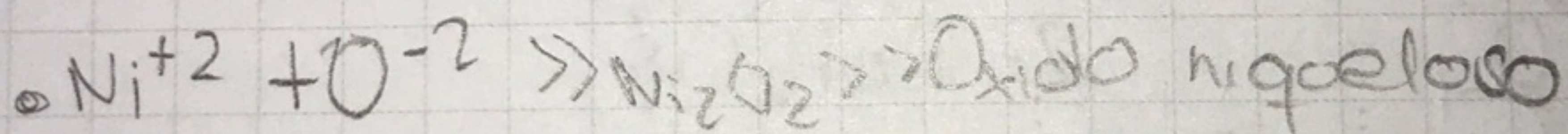
TRADICIONAL

• Una Valencia: Óxido... ico

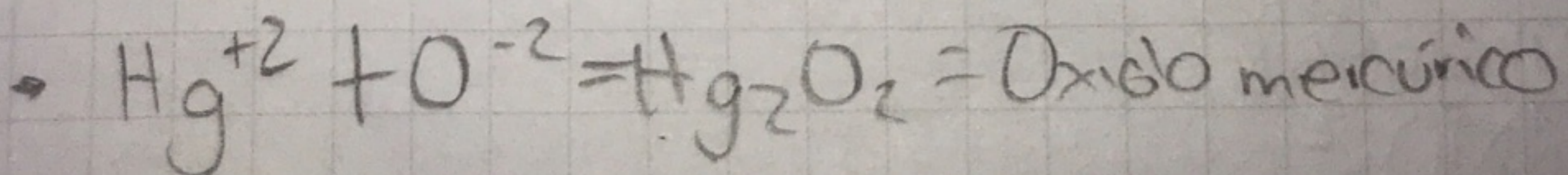
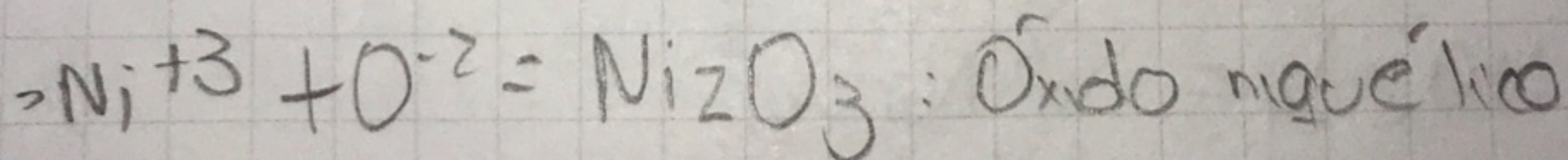


• Dos valencias:

• Menor valencia: Óxido... oso



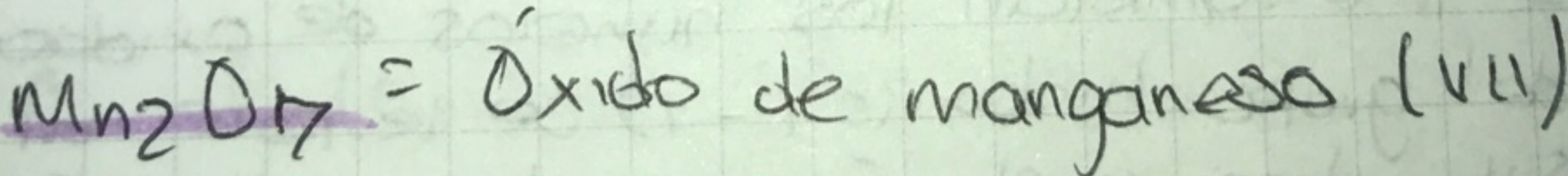
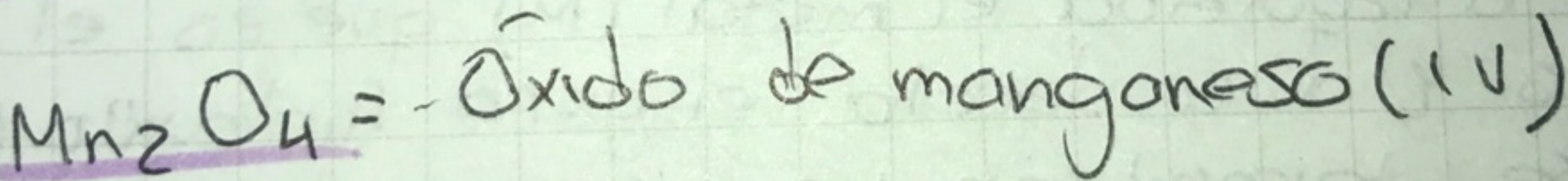
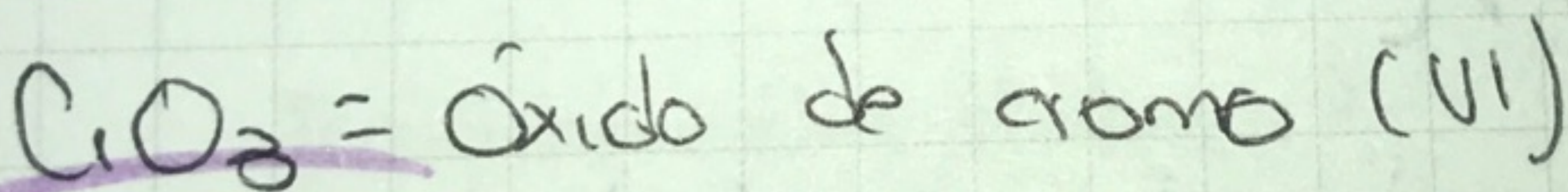
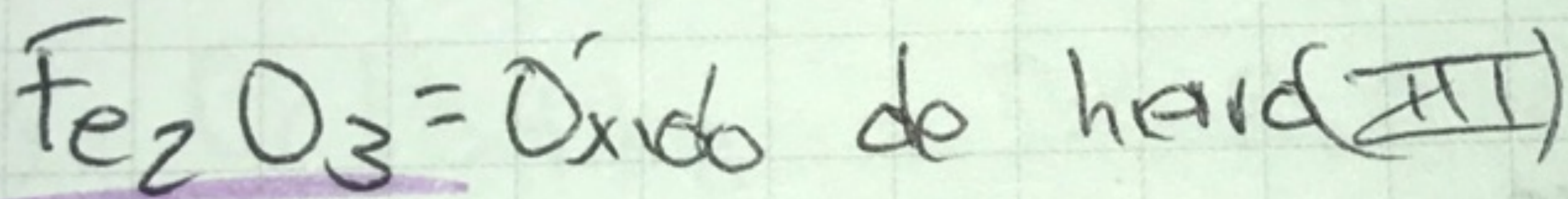
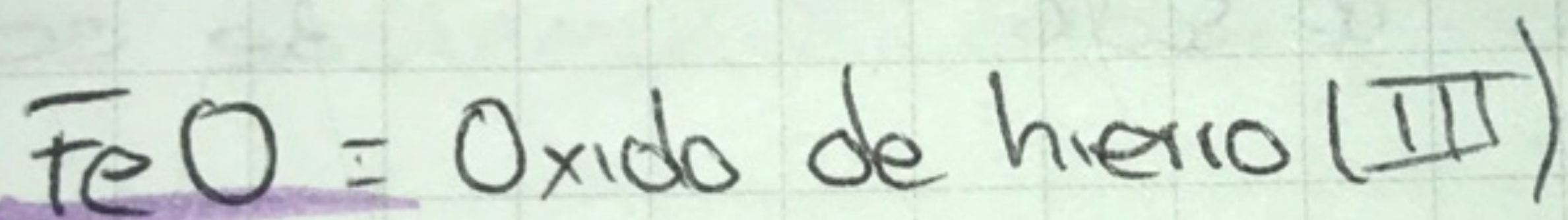
• Mayor valencia: Óxido... ico



NOMENCLATURA

Stock

Como tener una sola valencia, no se coloca al final la valencia, no se coloca al final la valencia, no se coloca al final la valencia entre parentesis



<u>FORMULA</u>	<u>SISTEMATICA</u>	<u>TRADICIONAL</u>	<u>STOCK</u>
$\text{Ca}^{2+}\text{O}^{2-}$	monóxido de calcio	Oxido calcico	Oxido de calcio (II)
Cu_2O	monóxido de dicobre	Oxido cobroso	Oxido de cobre (I)
CuO	monóxido de cobre	Oxido cobrico	Oxido de cobre (II)
FeO	monóxido de hierro	Oxido ferroso	Oxido de hierro (2)
Fe_2O_3	trioxido de Dihierro	Oxido ferrico	Oxido de hierro (3)
K_2O	monóxido de Dipotasio	Oxido potasico	Oxido de Potasio (I)
SnO_2	Dioxido de Estano	Oxido estanico	Oxido de Estano (IV)
Ag_2O	monóxido de Diplata	Oxido Platino	Oxido de Plata (I)