

TABLA DE LAS NOMENCLATURAS Y APUNTES

25/02/21
Nomenclatura Stock
 Ejemplos con metales que tienen una sola valencia.
 Ej: H_2O = Oxido de (H)O
 Na_2O = " de sodio
 ZnO = Oxido de zinc.

✿ FeO = Oxido de hierro (II)
 Fe_2O_3 = Oxido de hierro (III)
 CrO_3 = Oxido de Cromo (VI)
 Mn_2O_4 = Oxido de manganeso (IV)
 Mn_2O_7 = Oxido de manganeso (VII).

Oxidos

Tradicional: cuando el elemento solo tenga una valencia (1co)
 Ej: $Na^+ + O^{2-} = Na_2O$
 Oxido sodico.

1 Valencia:
 Ej: $Ca^{2+} + O^{2-} = CaO$
 Oxido calico.

2 Valencia: Menor valencia: Oxido... oso
 (OSO) Ej: $Ni^{2+} + 2O^{2-} = Ni_2O_2$
 Oxido Niqueloso
 Ej: $Hg^{2+} + 2O^{2-} = Hg_2O_2$
 Oxido mercurioso

Formula	Tradicional	Sistemática	Stock
CaO	Oxido calico	monoxido de calcio	Oxido de calcio
Cu_2O	Oxido cuproso	monoxido de cobre	Oxido de cobre.
FeO	Oxido ferroso	monoxido de hierro	Oxido de hierro (II)
Fe_2O_3	Oxido ferrico	trioxido de hierro	Oxido de hierro (III)
K_2O	Oxido potasio	monoxido de dipotasio	Oxido de potasio
SnO_2	Oxido estannico	dioxido de estaino	Oxido de estaino (IV)
CuO	Oxido coprico	monoxido de cobre	Oxido de cobre (II)
Ag_2O	Oxido Platino	monoxido de plata	Oxido de plata