

Formulación inorgánica

hipo-	oso	1	1
	oso	2	2
per-	ico	3	3
	ico	4	4

• Hidruros metálicos (MH_m)

	Sistemática	Stock	Tradicional
FeH_2	dihidruro de hierro	hidruro de hierro (II)	hidruro ferroso

• Hidruros no metálicos (H_nN)

HCl	cloruro de hidrógeno	X	ácido clorhídrico
H_2S	sulfuro de hidrógeno	X	ácido sulfhídrico
CH_4 metano	PH_3 fosfina	AsH_3 arsina	BH_3 borano
NH_3 amoníaco	SbH_3 estibina	SiH_4 silano	H_2O agua

• Óxidos (A_2O_a)

Fe_2O_3	trióxido de hierro	óxido de hierro (III)	óxido férrico
FeO	monóxido de hierro	óxido de hierro (II)	óxido ferroso

• Sales binarias (M_nN_m)

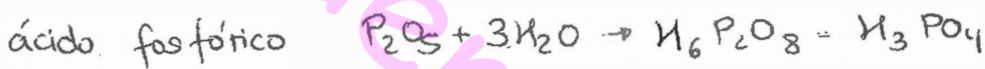
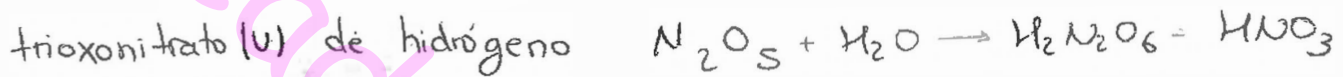
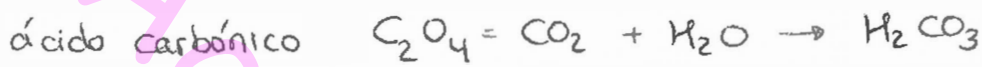
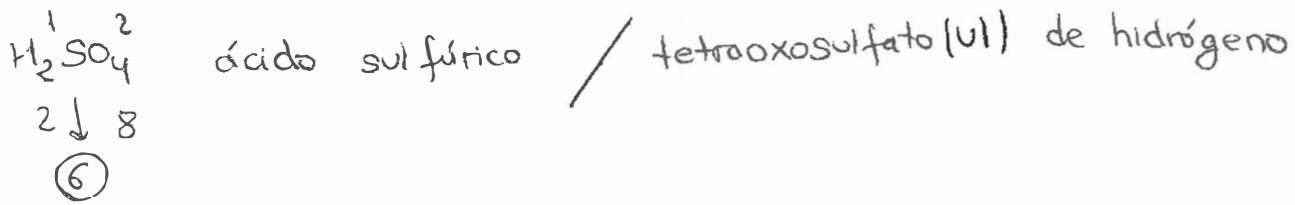
$FeCl_2$	dicloruro de hierro	cloruro de hierro (II)	cloruro ferroso
FeS	sulfuro de hierro	sulfuro de hierro (II)	sulfuro ferroso

• Hidróxidos ($A(OH)_a$)

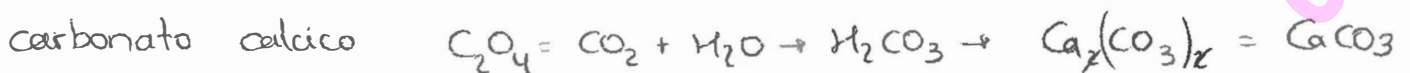
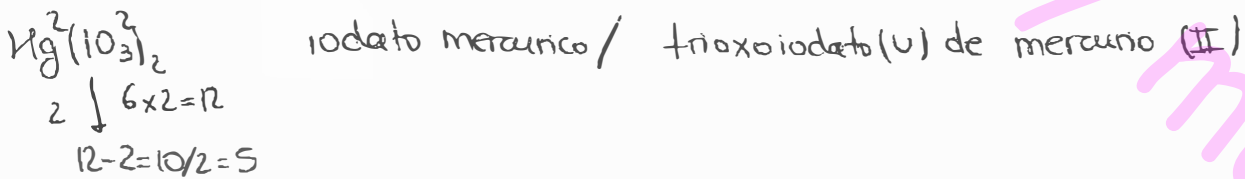
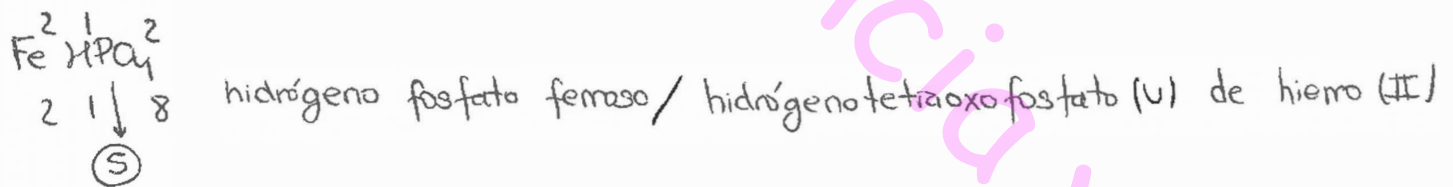
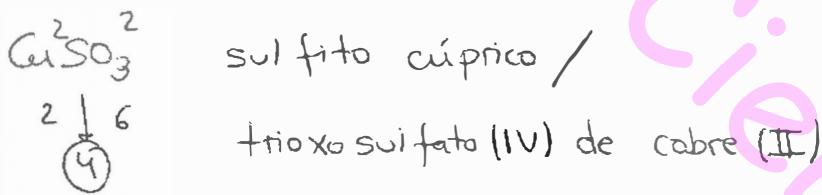
$Fe(OH)_3$	trihidróxido de hierro	hidróxido de hierro (III)	hidróxido férrico
------------	------------------------	---------------------------	-------------------

• **Oxoácidos** (H A O)

$\left\{ \begin{array}{l} \text{meta} + 1\text{H}_2\text{O} \\ \text{píro} + 2\text{H}_2\text{O} \\ \text{(orto)} + 3\text{H}_2\text{O} \end{array} \right. \quad \text{P, } \Delta \text{S}$



• **Oxosales** (M H A O)



hipo ito 1 1
 ito 1 2 2
 per orto 2 3 3
 cto 4