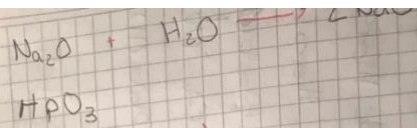
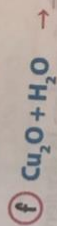
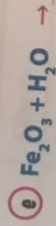


la siguiente tabla.

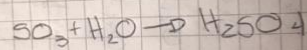
	Tradicional	Stock	Sistemática
O ₂	Acido Perarsorico	Acido Arsenico (V)	Tetraarsosato (V) de hidrogeno
O ₃	Acido Perarsenico	Acido Arsenico (V)	Tetraarsosato (V) de hidrogeno
	Acido Perbromico	Acido Oxobromico (V)	Tribromato (V) de hidrogeno
	Acido Yodoso	Acido Oxoyodico (I)	Oxoyodato (I) de hidrogeno
	Acido Bromico	Acido Oxobromico (I)	Oxobromato (I) de hidrogeno
	Acido Yodico	Acido Oxoyodico (I)	Oxoyodato (I) de hidrogeno
	Acido Hipocloroso	Acido Oxoclorico (I)	Oxoclorato (I) de hidrogeno

siguientes reacciones.



Oxidos

Combinacion de los oxidos binarios con el agua son ternarios formados por hidrogeno, no metal y oxigeno. Tienen caracter acido. Se componen de un anion poliatomico oxigenado y de cationes hidrogeno.



- HClO Oxoclorato (I) de Hidrogeno
- HClO₂ Dioxoclorato (III) de Hidrogeno
- HClO₃ Trioxoclorato (V) de Hidrogeno
- HClO₄ Tetraoxoclorato (VII) de Hidrogeno

Acido + De + Estado de oxidacion

