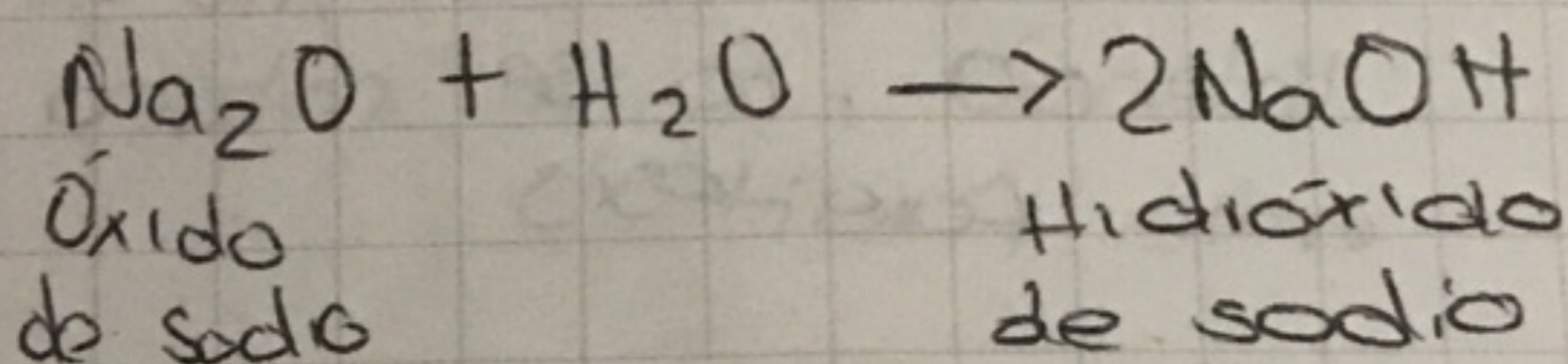


2 - Marzo - 2021

Comprender y Formular de manera adecuada los hidróxidos.

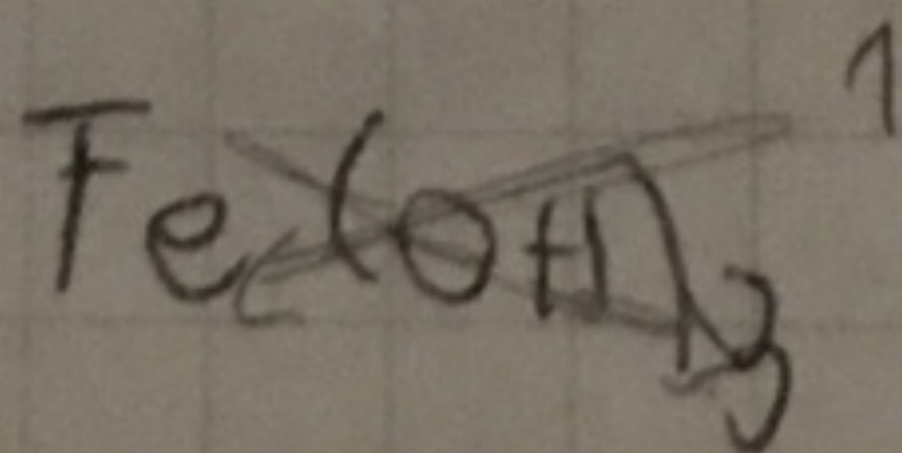
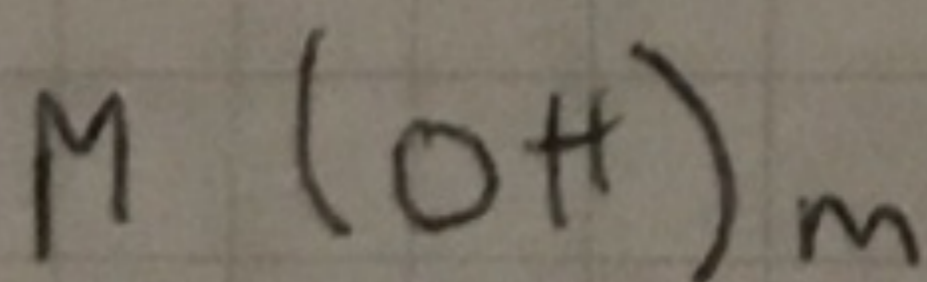
Hidróxidos

Son compuestos ternarios que se obtienen con la combinación de un óxido metálico más agua, su fórmula general (MOH).



Formulación

Se escribe a la izquierda el metal (M) que es el más electropositivo y a la derecha el grupo hidroxilo (OH) y después se intercambian los números de oxidación la valencia del grupo hidroxilo (-1) se le pone al metal como subíndice y el número de oxidación del catión metálico



9. mayo - 2021.

Comprender y formular de manera adecuada los ácidos hidrácidos y los oxácidos

Ácidos

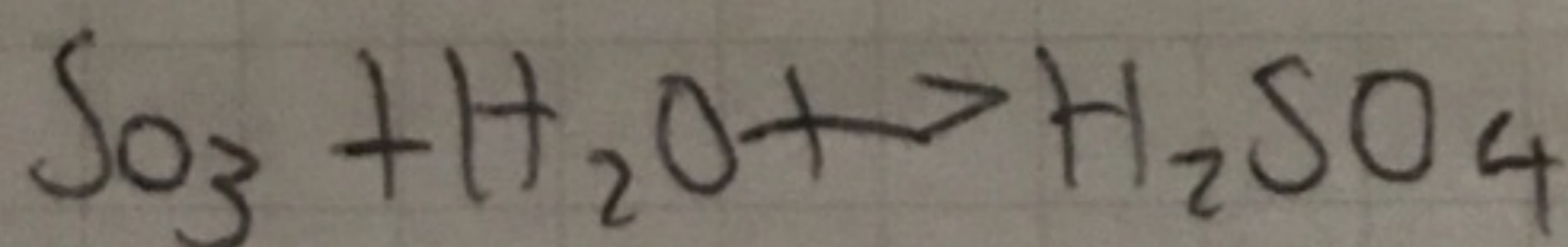
HIDRÁCIDOS Y OXÁCIDOS

Hidrácidos

Combinaciones binarias del hidrógeno con un no metal. Los hidrácidos son los compuestos que resultan de la combinación.

Oxácidos

Combinación de los óxidos anhídricos con el agua, son ternarios formados por hidrógeno, no metal y oxígeno. Tienen carácter ácido. Se componen de un anión poliatómico oxigenado y de cationes hidrógeno.



3 Completar la siguiente tabla.

Fórmula	Tradicional	Stock	Sistemática
H_3PO_4	Acido Fosfórico	Acido tetraoxofosfori ^(V)	Tetraoxo Fosfato (V) de hidrogeno
H_3AsO_4	Acido arsénico	Acido tetraoxo arsénico (V)	Tetraoxoarseniato (V) de hidrogeno
$HBrO_3$	Acido bromico	Acido trioxobromico (V)	Trioxobromato (V) de hidrogeno
HIO_2^{-24}	Acido yodoso	Acido dióxido yodoso ^(III)	Dioxo yodato (III) de hidrogeno
HBr	Acido bromhídrico	Bromuro de hidrogeno	Acido Bromhídrico
HI	Acido yodhídrico	Yoduro de hidrogeno	Acido yodhídrico
$HClO^{-22}$	Acido hipocloroso	Acido .Oxocloroso (I)	Oxoclorato (I) de hidrogeno