

Química

Combinaciones ternarias

Hidróxidos = Metal - (OH)

OXOÁCIDOS = Hidrógeno - No metal - Oxígeno

Si tiene estado de oxidación fijo: Nombre terminado en ICO. Si tiene dos estados de oxidación:

Nombre terminado en ICO : n° de oxidación mayor Nombre terminado en OSO: n° de oxidación

menor. Si tiene varios estados de oxidación (halógenos) HIPO...OSO + 1 OSO + 3. ICO + 5. PER...

ICO +7 Ácidos del fósforo (arsénico y antimonio): Los óxidos de estos elementos pueden dar origen a

tres ácidos distintos que difieren en el grado de hidratación: $P_2O_3 + H_2O \rightarrow H_2P_2O_4 \rightarrow HPO_2$ Ácido

metafosforoso $P_2O_3 + 2 H_2O \rightarrow H_4P_2O_5$ ácido pirofosforoso $P_2O_3 + 3 H_2O \rightarrow H_6P_2O_6 \rightarrow H_3PO_3$ ácido

fosforoso $P_2O_5 + H_2O \rightarrow H_2P_2O_6 \rightarrow HPO$ Ácido metafosfórico $P_2O_5 + 2 H_2O \rightarrow H_4P_2O_7$ ácido pirofosfórico

$P_2O_5 + 3 H_2O \rightarrow H_6P_2O_8 \rightarrow H_3PO_4$ ácido fosfórico OXOSALES = Metal - No metal - Oxígeno ato à ico ito à

oso SALES ÁCIDAS en vez de sustituir todos los hidrógenos se dejan sin sustituir algunos H_2CO_3 .

HCO_3^- - $NaHCO_3$