



EJERCICIOS FORMULACIÓN INORGÁNICA (ternarios)

ClO^- :	Anión carbonato:
ClO_2^- :	Anión cromato:
ClO_3^- :	Anión permanganato:
ClO_4^- :	Anión nitrito:
NO_2^- :	Anión disulfito:
NO_3^- :	Anión dicromato:
SO_3^{-2} :	lón permanganato:
SO_4^{-2} :	Anión hidrogeno sulfuro:
SO_2^{-2} :	Anión hidrogenocarbonato:
$Mn_2O_7^-$:	Anión dihidrogenofosfato:
FO_3^- :	Anión hidrogenoseleniuro
NO^- :	Anión perbromato
BO_2^- :	Anión nitrito
CrO_4^{-2}	Anión diseleniato
BiO_3^- :	Anión dihidrogenoarseniato
IO_3^-	Anión manganato
HSO_4^- :	Anión bromito
Anión disulfato	Anión hipoclorito
$FeSO_2$:	Permanganato potásico
$KClO_4$:	Disulfato de calcio
$Pb(IO_3)_2$:	Carbonato de cadmio
$Ca(ClO_3)_2$:	Hipoclorito de sodio
$LiBrO_3$	Cromato de bario
$Ba(NO_3)_2$	Bromito de cesio
$Fe(BrO_3)_3$	Hipobromito de cobalto(II)
$Hg(ClO_3)_2$	Fosfato de níquel (III)
ZnS_2O_6	Diseleniato de plata
$CuCrO_4$	Nitrito de bario
$HBrO_3$	ácido sulfúrico
HIO_2	ácido sulfhídrico
H_2SO_3	ácido bórico
H_2CrO_4	ácido mangánico
HNO_2	ácido fosfórico



EJERCICIOS FORMULACIÓN INORGÁNICA (ternarios)

H_2MnO_4	ácido arsénico
HIO_3	ácido disulfúrico
HBrO	ácido telurhídrico
HClO	ácido yodhídrico
ácido nítrico	ácido nitroso
ácido hipocloroso	ácido fluorhídrico