

Compléter le tableau :

Nom du composé	Formule ionique	Formule globale
Hydroxyde de potassium	$K^+ OH^-$	KOH
Chlorure ferrique	$Fe^{3+} 3Cl^-$	$FeCl_3$
Iodure d'ammonium	$NH_4^+ I^-$	NH_4I
Bromure de sodium	$Na^+ Br^-$	$NaBr$
Sulfate cuivreux	$2Cu^+ SO_4^{2-}$	$(Cu)_2SO_4$
Carbonate de calcium	$Ca^{2+} CO_3^{2-}$	$CaCO_3$
Chlorure d'ammonium	$NH_4^+ Cl^-$	NH_4Cl
Sulfure de sodium	$Na^+ S^{2-}$	Na_2S
Nitrate ferrique	$Fe^{3+} NO_3^-$	$Fe(NO_3)_3$
Permanganate de potassium	$K^+ MnO_4^-$	$KMnO_4$
Sulfate de zinc	$Zn^{2+} SO_4^{2-}$	$ZnSO_4$
Chlorure d'aluminium	$Al^{3+} 3Cl^-$	$AlCl_3$
Chlorure d'hydrogène	$H^+ Cl^-$	HCl
Oxyde ferreux	$Fe^{2+} O^{2-}$	FeO
Chlorure de magnésium	$Mg^{2+} 2Cl^-$	$MgCl_2$
Nitrate d'argent	$Ag^+ NO_3^-$	$AgNO_3$
Sulfate d'ammonium	$2NH_4^+ SO_4^{2-}$	$(NH_4)_2SO_4$
Phosphate de zinc	$3Zn^{2+} 2PO_4^{3-}$	$Zn_3(PO_4)_2$
Sulfate d'hydrogène	$2H^+ SO_4^{2-}$	H_2SO_4
Nitrate d'hydrogène	$H^+ NO_3^-$	HNO_3
hydroxyde de sodium	$Na^+ OH^-$	$NaOH$