



Chemistry

Name: _____

Section _____ WRITING IONIC FORMULAS Date: _____

Write formulas for the following compounds.

	Cl^-	Br^-	OH^-	SO_4^{2-}	PO_4^{3-}	NO_3^-	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
Na^+	NaCl	NaBr	Na_2O	Na_2SO_4	Na_3PO_4	NaNO_3	$\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
K^+	KCl	KBr	K_2O	K_2SO_4	K_3PO_4	KNO_3	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
Ca^{2+}	CaCl_2	CaBr_2	Ca(OH)_2	CaSO_4	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{Ca(NO}_3)_2$	CaCr_2O_7
Mg^{2+}	MgCl_2	MgBr_2	Mg(OH)_2	MgSO_4	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{Mg(NO}_3)_2$	MgCr_2O_7
Zn^{2+}	ZnCl_2	ZnBr_2	Zn(OH)_2	ZnSO_4	$\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{Zn(NO}_3)_2$	ZnCr_2O_7
Fe^{3+}	FeCl_3	FeBr_3	Fe(OH)_3	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	FePO_4	$\text{Fe(NO}_3)_3$	$\text{Fe}_2(\text{Cr}_2\text{O}_7)_3$
Al^{3+}	AlCl_3	AlBr_3	Al(OH)_3	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	AlPO_4	$\text{Al(NO}_3)_3$	$\text{Al}_2(\text{Cr}_2\text{O}_7)_3$
Co^{3+}	CoCl_3	CoBr_3	Co(OH)_3	$\text{Co}_2(\text{SO}_4)_3$	CoPO_4	$\text{Co(NO}_3)_3$	$\text{Co}_2(\text{Cr}_2\text{O}_7)_3$
Fe^{2+}	FeCl_2	FeBr_2	Fe(OH)_2	FeSO_4	$\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{Fe(NO}_3)_2$	FeCr_2O_7
Ag^+	AgCl	AgBr	AgOH	Ag_2SO_4	Ag_3PO_4	AgNO_3	$\text{Ag}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
H^+	HCl	HBr	H_2O	H_2SO_4	H_3PO_4	HNO_3	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
NH_4^+	NH_4Cl	NH_4Br	NH_4OH	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$	NH_4NO_3	$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
Hg_2^{2+}	Hg_2Cl_2	Hg_2Br_2	$\text{Hg}_2(\text{OH})_2$	Hg_2SO_4	$(\text{Hg}_2)_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{Hg}_2(\text{NO}_3)_2$	$\text{Hg}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$