

**ANSWERS**

# Year 11 Chemistry Worksheet

Complete the table below by writing the correct chemical formulae.

	Hydroxide	Sulfate	Phosphate	Fluoride	Sulfide	Nitrate	Carbonate	Iodide
Magnesium	$\text{Mg(OH)}_2$	$\text{MgSO}_4$	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{MgF}_2$	$\text{MgS}$	$\text{Mg(NO}_3)_2$	$\text{MgCO}_3$	$\text{MgI}_2$
Lithium	$\text{LiOH}$	$\text{Li}_2\text{SO}_4$	$\text{Li}_3\text{PO}_4$	$\text{LiF}$	$\text{Li}_2\text{S}$	$\text{LiNO}_3$	$\text{Li}_2\text{CO}_3$	$\text{LiI}$
Cobalt	$\text{Co(OH)}_2$	$\text{CoSO}_4$	$\text{Co}_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{CoF}_2$	$\text{CoS}$	$\text{Co(NO}_3)_2$	$\text{CoCO}_3$	$\text{CoI}_2$
Chromium	$\text{Cr(OH)}_3$	$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$	$\text{CrPO}_4$	$\text{CrF}_3$	$\text{Cr}_2\text{S}_3$	$\text{Cr(NO}_3)_3$	$\text{Cr}_2(\text{CO}_3)_3$	$\text{CrI}_3$
Lead	$\text{Pb(OH)}_4$	$\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$	$\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_4$	$\text{PbF}_4$	$\text{PbS}_2$	$\text{Pb(NO}_3)_4$	$\text{Pb(CO}_3)_2$	$\text{PbI}_4$
Barium	$\text{Ba(OH)}_2$	$\text{BaSO}_4$	$\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{BaF}_2$	$\text{BaS}$	$\text{Ba(NO}_3)_2$	$\text{BaCO}_3$	$\text{BaI}_2$
Iron (II)	$\text{Fe(OH)}_2$	$\text{FeSO}_4$	$\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{FeF}_2$	$\text{FeS}$	$\text{Fe(NO}_3)_2$	$\text{FeCO}_3$	$\text{FeI}_2$
Ammonium	$\text{NH}_4\text{OH}$	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$	$\text{NH}_4\text{F}$	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$	$\text{NH}_4\text{NO}_3$	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_4\text{I}$