

# Ions Formation Worksheet

Complete the following table.

	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{ClO}_3^-$	$\text{OH}^-$	$\text{CrO}_4^{2-}$	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$
$\text{Na}^+$								
$\text{Al}^{3+}$								
$\text{Ba}^{2+}$								
$\text{NH}_4^+$								
$\text{Cu}^+$								
$\text{K}^+$								
$\text{Li}^+$								
$\text{Fe}^{2+}$								
$\text{Ca}^{2+}$								
$\text{Zn}^{2+}$								
$\text{Mg}^{2+}$								
$\text{Ag}^+$								
$\text{Ni}^{3+}$								

# Ions Formation Worksheet

## Answers

	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{ClO}_3^-$	$\text{OH}^-$	$\text{CrO}_4^{2-}$	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$
$\text{Na}^+$	$\text{Na}_2\text{SO}_4$	$\text{NaNO}_3$	$\text{Na}_3\text{PO}_4$	$\text{Na}_2\text{CO}_3$	$\text{NaClO}_3$	$\text{NaOH}$	$\text{Na}_2\text{CrO}_4$	$\text{Na}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)$
$\text{Al}^{3+}$	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$	$\text{AlPO}_4$	$\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$	$\text{Al}(\text{ClO}_3)_3$	$\text{Al}(\text{OH})_3$	$\text{Al}_2(\text{CrO}_4)_3$	$\text{Al}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_3$
$\text{Ba}^{2+}$	$\text{BaSO}_4$	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{BaCO}_3$	$\text{Ba}(\text{ClO}_3)_2$	$\text{Ba}(\text{OH})_2$	$\text{BaCrO}_4$	$\text{Ba}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
$\text{NH}_4^+$	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_4\text{NO}_3$	$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_4\text{ClO}_3$	$\text{NH}_4\text{OH}$	$(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_4$	$\text{NH}_4(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)$
$\text{Cu}^+$	$\text{Cu}_2\text{SO}_4$	$\text{CuNO}_3$	$\text{Cu}_3\text{PO}_4$	$\text{Cu}_2\text{CO}_3$	$\text{CuClO}_3$	$\text{CuOH}$	$\text{Cu}_2\text{CrO}_4$	$\text{Cu}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)$
$\text{K}^+$	$\text{K}_2\text{SO}_4$	$\text{KNO}_3$	$\text{K}_3\text{PO}_4$	$\text{K}_2\text{CO}_3$	$\text{KClO}_3$	$\text{KOH}$	$\text{K}_2\text{CrO}_4$	$\text{K}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)$
$\text{Li}^+$	$\text{Li}_2\text{SO}_4$	$\text{LiNO}_3$	$\text{Li}_3\text{PO}_4$	$\text{Li}_2\text{CO}_3$	$\text{LiClO}_3$	$\text{LiOH}$	$\text{Li}_2\text{CrO}_4$	$\text{Li}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)$
$\text{Fe}^{2+}$	$\text{FeSO}_4$	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{FeCO}_3$	$\text{Fe}(\text{ClO}_3)_2$	$\text{Fe}(\text{OH})_2$	$\text{FeCrO}_4$	$\text{Fe}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
$\text{Ca}^{2+}$	$\text{CaSO}_4$	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{CaCO}_3$	$\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	$\text{CaCrO}_4$	$\text{Ca}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
$\text{Zn}^{2+}$	$\text{ZnSO}_4$	$\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{ZnCO}_3$	$\text{Zn}(\text{ClO}_3)_2$	$\text{Zn}(\text{OH})_2$	$\text{ZnCrO}_4$	$\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
$\text{Mg}^{2+}$	$\text{MgSO}_4$	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{MgCO}_3$	$\text{Mg}(\text{ClO}_3)_2$	$\text{Mg}(\text{OH})_2$	$\text{MgCrO}_4$	$\text{Mg}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
$\text{Ag}^+$	$\text{Ag}_2\text{SO}_4$	$\text{AgNO}_3$	$\text{Ag}_3\text{PO}_4$	$\text{Ag}_2\text{CO}_3$	$\text{AgClO}_3$	$\text{AgOH}$	$\text{Ag}_2\text{CrO}_4$	$\text{Ag}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)$
$\text{Ni}^{3+}$	$\text{Ni}_2(\text{SO}_4)_3$	$\text{Ni}(\text{NO}_3)_3$	$\text{NiPO}_4$	$\text{Ni}_3(\text{CO}_3)_2$	$\text{Ni}(\text{ClO}_3)_3$	$\text{Ni}(\text{OH})_3$	$\text{Ni}_2(\text{CrO}_4)_3$	$\text{Ni}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_3$