

Name : \_\_\_\_\_

# Complex Ionic Compounds Worksheet

Write the names of the following compounds with complex ions.

Formulas	Positive Ion	Negative Ion	Compound Name
$\text{NaNO}_3$			
$\text{KOH}$			
$\text{MgSO}_4$			
$\text{CaCO}_3$			
$\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$			
$\text{Li}_2\text{CO}_3$			
$\text{Na}_2\text{CrO}_4$			
$\text{K}_3\text{PO}_4$			
$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$			
$\text{Al}(\text{OH})_3$			
$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$			
$\text{Zn}(\text{ClO}_3)_2$			
$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$			
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$			
$\text{Al}_2(\text{CrO}_4)_3$			

Name : \_\_\_\_\_

# Complex Ionic Compounds Worksheet

## Answers

Formulas	Positive Ion	Negative Ion	Compound Name
$\text{NaNO}_3$	$\text{Na}^+$	$\text{NO}_3^-$	Sodium Nitrate
$\text{KOH}$	$\text{K}^+$	$\text{OH}^-$	Potassium Hydroxide
$\text{MgSO}_4$	$\text{Mg}^{2+}$	$\text{SO}_4^{2-}$	Magnesium Sulfate
$\text{CaCO}_3$	$\text{Ca}^{2+}$	$\text{CO}_3^{2-}$	Calcium Carbonate
$\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Sr}^{2+}$	$\text{NO}_3^-$	Strontium Nitrate
$\text{Li}_2\text{CO}_3$	$\text{Li}^+$	$\text{CO}_3^{2-}$	Lithium Carbonate
$\text{Na}_2\text{CrO}_4$	$\text{Na}^+$	$\text{CrO}_4^{2-}$	Sodium Chromate
$\text{K}_3\text{PO}_4$	$\text{K}^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	Potassium Phosphate
$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$	$\text{NH}_4^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	Ammonium Phosphate
$\text{Al}(\text{OH})_3$	$\text{Al}^{3+}$	$\text{OH}^-$	Aluminum Hydroxide
$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{Mg}^{2+}$	$\text{PO}_4^{3-}$	Magnesium Phosphate
$\text{Zn}(\text{ClO}_3)_2$	$\text{Zn}^{2+}$	$\text{ClO}_3^-$	Zinc Chlorate
$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{Ca}^{2+}$	$\text{PO}_4^{3-}$	Calcium Phosphate
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	$\text{Al}^{3+}$	$\text{SO}_4^{2-}$	Aluminum Sulfate
$\text{Al}_2(\text{CrO}_4)_3$	$\text{Al}^{3+}$	$\text{CrO}_4^{2-}$	Aluminum Chromate