

Name \_\_\_\_\_

## Ionic Compounds

	Name	Formula	Cation	Anion
1.			$K^+$	$N^{3-}$
2.		PbS		
3.	Ammonium Oxide			
4.		$Mg(NO_3)_2$		
5.			$Al^{3+}$	$Br^-$
6.	Calcium Phosphide			
7.			$Zn^{2+}$	$O^{2-}$
8.	Sodium Iodide			
9.		$BaF_2$		
10.			$Cu^+$	$S^{2-}$
11.		$Na_3PO_4$		
12.	Iron (II) Acetate			
13.			$Al^{3+}$	$SO_4^{2-}$
14.		$CuO$		
15.	Cobalt (II) Hydroxide			
16.			$NH_4^+$	$HCO_3^-$
17.		$Ca_3N_2$		
18.		$FeBr_3$		
19.	Silver Hypochlorite			
20.			$Ni^{2+}$	$P^{3-}$
21.			$Co^{3+}$	$CO_3^{2-}$
22.		$(NH_4)_2SO_4$		
23.	Zinc Chloride			
24.			$Li^+$	$OH^-$
25.		$Al(NO_3)_3$		