

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

Polyatomic Ions

Science 10

	<b>Positive Ion</b>	<b>Negative Ion</b>	<b>Formula</b>	<b>Compound Name</b>
1	$\text{Li}^+$	$\text{HSO}_4^-$		
2			$\text{Ba}(\text{HSO}_4)_2$	
3			$\text{NaClO}_3$	
4				potassium chromate
5	$\text{K}^+$	$\text{OH}^-$		
6				aluminum sulphate
7				silver nitrite
8			$\text{NH}_4\text{HCO}_3$	
9	$\text{Sr}^{2+}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$		
10	$\text{Ag}^+$	$\text{ClO}_3^-$		
11			$\text{BaCrO}_4$	
12				chromium (III) sulphate
13				rubidium chlorite
14			$\text{Mg}(\text{CN})_2$	
15			$\text{SrSO}_3$	
16	$\text{Ti}^{4+}$	$\text{NO}_2^-$		
17	$\text{NH}_4^+$	$\text{SO}_4^{2-}$		
18				lead (II) hydrogen sulphate
19			$\text{NaCH}_3\text{COO}$	
20				zinc phosphate
21	$\text{Sn}^{2+}$	$\text{MnO}_4^-$		
22	$\text{Li}^+$	$\text{ClO}^-$		
23			$\text{Au}(\text{SO}_4)_3$	
24				sodium nitrate
25			$\text{K}_2\text{CO}_3$	