

General Science 3200

Worksheet 6: Writing Formulas for Ionic Compounds with Complex Ions ANSWERS

Name	Positive Ion	Negative Ion	Formula
1) sodium nitrate ex.	Na^+	NO_3^-	$NaNO_3$
2) potassium hydroxide	K^+	OH^-	KOH
3) calcium carbonate	Ca^{2+}	CO_3^{2-}	$CaCO_3$
4) magnesium sulfate	Mg^{2+}	SO_4^{2-}	$MgSO_4$
5) zinc chlorate	Zn^{2+}	ClO_3^-	$Zn(ClO_3)_2$
6) sodium chromate	Na^+	CrO_4^{2-}	Na_2CrO_4
7) strontium nitrate	Sr^{2+}	NO_3^-	$Sr(NO_3)_2$
8) lithium carbonate	Li^+	CO_3^{2-}	Li_2CO_3
9) potassium phosphate	K^+	PO_4^{3-}	K_3PO_4
10) ammonium phosphate	NH_4^+	PO_4^{3-}	$(NH_4)_3PO_4$
11) aluminum hydroxide	Al^{3+}	OH^-	$Al(OH)_3$
12) calcium phosphate	Ca^{2+}	PO_4^{3-}	$Ca_3(PO_4)_2$
13) aluminum sulfate	Al^{3+}	SO_4^{2-}	$Al_2(SO_4)_3$
14) magnesium phosphate	Mg^{2+}	PO_4^{3-}	$Mg_3(PO_4)_2$
15) aluminum chromate	Al^{3+}	CrO_4^{2-}	$Al_2(CrO_4)_3$