

General Science 3200

Worksheet 4: Writing Formulas for Ionic Compounds

ANSWERS

Name	Positive Ion	Negative Ion	Formula
1) sodium chloride ex.	Na^+	Cl^-	$NaCl$
2) potassium bromide	K^+	Br^-	KBr
3) calcium oxide	Ca^{2+}	O^{2-}	CaO
4) magnesium sulfide	Mg^{2+}	S^{2-}	MgS
5) zinc chloride	Zn^{2+}	Cl^-	$ZnCl_2$
6) sodium sulfide	Na^+	S^{2-}	Na_2S
7) strontium fluoride	Sr^{2+}	F^-	SrF_2
8) lithium oxide	Li^+	O^{2-}	Li_2O
9) potassium nitride	K^+	N^{3-}	K_3N
10) sodium phosphide	Na^+	P^{3-}	Na_3P
11) aluminum chloride	Al^{3+}	Cl^-	$AlCl_3$
12) calcium nitride	Ca^{2+}	N^{3-}	Ca_3N_2
13) aluminum oxide	Al^{3+}	O^{2-}	Al_2O_3
14) magnesium phosphide	Mg^{2+}	P^{3-}	Mg_3P_2
15) aluminum sulfide	Al^{3+}	S^{2-}	Al_2S_3