



Name _____ Block _____

Key

Writing Formulas
For Ionic Compounds
(Section 7.1)

	Cl ⁻	CO ₃ ²⁻	OH ⁻	SO ₄ ²⁻	PO ₄ ³⁻	NO ₃ ⁻
Na ⁺	NaCl	Na ₂ CO ₃	NaOH	Na ₂ SO ₄	Na ₃ PO ₄	NaNO ₃
NH ₄ ⁺	NH ₄ Cl	(NH ₄) ₂ CO ₃	NH ₄ OH	(NH ₄) ₂ SO ₄	(NH ₄) ₃ PO ₄	NH ₄ NO ₃
K ⁺	KCl	K ₂ CO ₃	KOH	K ₂ SO ₄	K ₃ PO ₄	KNO ₃
Ca ²⁺	CaCl ₂	CaCO ₃	Ca(OH) ₂	CaSO ₄	Ca ₃ (PO ₄) ₂	Ca(NO ₃) ₂
Mg ²⁺	MgCl ₂	MgCO ₃	Mg(OH) ₂	MgSO ₄	Mg ₃ (PO ₄) ₂	Mg(NO ₃) ₂
Zn ²⁺	ZnCl ₂	ZnCO ₃	Zn(OH) ₂	ZnSO ₄	Zn ₃ (PO ₄) ₂	Zn(NO ₃) ₂
Fe ³⁺	FeCl ₃	Fe ₂ (CO ₃) ₃	Fe(OH) ₃	Fe ₂ (SO ₄) ₃	FePO ₄	Fe(NO ₃) ₃
Al ³⁺	AlCl ₃	Al ₂ (CO ₃) ₃	Al(OH) ₃	Al ₂ (SO ₄) ₃	AlPO ₄	Al(NO ₃) ₃
Co ²⁺	CoCl ₂	CoCO ₃	Co(OH) ₂	CoSO ₄	Co ₃ (PO ₄) ₂	Co(NO ₃) ₂
Fe ²⁺	FeCl ₂	FeCO ₃	Fe(OH) ₂	FeSO ₄	Fe ₃ (PO ₄) ₂	Fe(NO ₃) ₂
H ⁺	HCl	H ₂ CO ₃	H ₂ O	H ₂ SO ₄	H ₃ PO ₄	HNO ₃

↑
☺