

Chapter 1 Formulas	
$T(^{\circ}\text{C}) = T(\text{K}) - 273.15$	
$T(^{\circ}\text{F}) = 9/5 [T(^{\circ}\text{C})] + 32$	
Density = mass/volume	
average atomic weight = (exact mass of isotope) (fractional abundance of isotope) +	

Chapter 1 Conversions	
1 in	2.54 cm
1 mi	5280 ft

Diatomic Molecules	
H ₂	
N ₂	
O ₂	
F ₂	
Cl ₂	
Br ₂	
I ₂	

Polyatomic Ions	
MnO ₄ ⁻	-2
CrO ₄ ²⁻	-2
SO ₄ ²⁻	-2
NO ₃ ⁻	-1
CO ₃ ²⁻	-2
PO ₄ ³⁻	-3
OH ⁻	-1
ClO ₄ ⁻	-1
ClO ₃ ⁻	-1
ClO ₂ ⁻	-1
ClO ⁻	-1
NO ₂ ⁻	-1
NO ⁻	-1
SO ₃ ²⁻	-2
SO ₄ ²⁻	-2
PO ₃ ³⁻	-3
PO ₄ ³⁻	-3
AsO ₄ ³⁻	-3
S ₂ O ₃ ²⁻	-2
S ₂ O ₄ ²⁻	-2
S ₂ O ₅ ²⁻	-2
S ₂ O ₆ ²⁻	-2
CrO ₂ ²⁺	+2
CrO ₄ ²⁻	-2
CrO ₅ ²⁻	-2
Cr ₂ O ₇ ²⁻	-2
VO ₄ ³⁻	-3
VO ₃ ³⁻	-3
VO ₂ ³⁺	+3
VO ³⁺	+3
VO ₂ ⁺	+1
VO ₃ ⁺	+1
VO ₄ ⁺	+1
VO ₅ ⁺	+1
VO ₆ ⁺	+1
VO ₇ ⁺	+1
VO ₈ ⁺	+1
VO ₉ ⁺	+1
VO ₁₀ ⁺	+1
VO ₁₁ ⁺	+1
VO ₁₂ ⁺	+1
VO ₁₃ ⁺	+1
VO ₁₄ ⁺	+1
VO ₁₅ ⁺	+1
VO ₁₆ ⁺	+1
VO ₁₇ ⁺	+1
VO ₁₈ ⁺	+1
VO ₁₉ ⁺	+1
VO ₂₀ ⁺	+1
VO ₂₁ ⁺	+1
VO ₂₂ ⁺	+1
VO ₂₃ ⁺	+1
VO ₂₄ ⁺	+1
VO ₂₅ ⁺	+1
VO ₂₆ ⁺	+1
VO ₂₇ ⁺	+1
VO ₂₈ ⁺	+1
VO ₂₉ ⁺	+1
VO ₃₀ ⁺	+1
VO ₃₁ ⁺	+1
VO ₃₂ ⁺	+1
VO ₃₃ ⁺	+1
VO ₃₄ ⁺	+1
VO ₃₅ ⁺	+1
VO ₃₆ ⁺	+1
VO ₃₇ ⁺	+1
VO ₃₈ ⁺	+1
VO ₃₉ ⁺	+1
VO ₄₀ ⁺	+1
VO ₄₁ ⁺	+1
VO ₄₂ ⁺	+1
VO ₄₃ ⁺	+1
VO ₄₄ ⁺	+1
VO ₄₅ ⁺	+1
VO ₄₆ ⁺	+1
VO ₄₇ ⁺	+1
VO ₄₈ ⁺	+1
VO ₄₉ ⁺	+1
VO ₅₀ ⁺	+1
VO ₅₁ ⁺	+1
VO ₅₂ ⁺	+1
VO ₅₃ ⁺	+1
VO ₅₄ ⁺	+1
VO ₅₅ ⁺	+1
VO ₅₆ ⁺	+1
VO ₅₇ ⁺	+1
VO ₅₈ ⁺	+1
VO ₅₉ ⁺	+1
VO ₆₀ ⁺	+1
VO ₆₁ ⁺	+1
VO ₆₂ ⁺	+1
VO ₆₃ ⁺	+1
VO ₆₄ ⁺	+1
VO ₆₅ ⁺	+1
VO ₆₆ ⁺	+1
VO ₆₇ ⁺	+1
VO ₆₈ ⁺	+1
VO ₆₉ ⁺	+1
VO ₇₀ ⁺	+1
VO ₇₁ ⁺	+1
VO ₇₂ ⁺	+1
VO ₇₃ ⁺	+1
VO ₇₄ ⁺	+1
VO ₇₅ ⁺	+1
VO ₇₆ ⁺	+1
VO ₇₇ ⁺	+1
VO ₇₈ ⁺	+1
VO ₇₉ ⁺	+1
VO ₈₀ ⁺	+1
VO ₈₁ ⁺	+1
VO ₈₂ ⁺	+1
VO ₈₃ ⁺	+1
VO ₈₄ ⁺	+1
VO ₈₅ ⁺	+1
VO ₈₆ ⁺	+1
VO ₈₇ ⁺	+1
VO ₈₈ ⁺	+1
VO ₈₉ ⁺	+1
VO ₉₀ ⁺	+1
VO ₉₁ ⁺	+1
VO ₉₂ ⁺	+1
VO ₉₃ ⁺	+1
VO ₉₄ ⁺	+1
VO ₉₅ ⁺	+1
VO ₉₆ ⁺	+1
VO ₉₇ ⁺	+1
VO ₉₈ ⁺	+1
VO ₉₉ ⁺	+1
VO ₁₀₀ ⁺	+1

Chapter 4 Oxidation Numbers	
element by itself	0
Group 1A	+1
Group 2A	+2
Halogen	usually -1 / positive with Oxygen
Monatomic Ion	ion charge
H	+1 with nonmetals / -1 with metals
O	usually -2 / -1 in peroxide (O ₂)
F	ALWAYS -1

Chapter 4 Solubility Rules			
exceptions	soluble ionic compounds	insoluble ionic compounds	exceptions
	Na ⁺	OH ⁻	Na ⁺ , K ⁺ , Ba ²⁺
	K ⁺	O ²⁻	Na ⁺ , K ⁺ , Ba ²⁺
	NH ₄ ⁺	S ²⁻	Na ⁺ , K ⁺ , NH ₄ ⁺ , Ba ⁺
	NO ₃ ⁻	CO ₃ ²⁻	Na ⁺ , K ⁺ , NH ₄ ⁺

Chapter 4 Solubility Rules (cont)	
CH ₃ CO ₂ ⁻	PO ₄ ³⁻ Na ⁺ , K ⁺ , NH ₄ ⁺
ClO ₃ ⁻	
ClO ₄ ⁻	
Pb ²⁺ , Ag ⁺ , Hg ₂ ²⁺	Cl ⁻
Pb ²⁺ , Ag ⁺ , Hg ₂ ²⁺	Br ⁻
Pb ²⁺ , Ag ⁺ , Hg ₂ ²⁺	I ⁻
Ca ⁺ , Sr ⁺ , Ba ²⁺ , Pb ⁺	F ⁻
Ca ⁺ , Sr ⁺ , Ba ²⁺ , Pb ⁺	SO ₄ ²⁻



By Schutte
cheatography.com/schutte/

Not published yet.
 Last updated 15th September, 2016.
 Page 1 of 1.

Sponsored by Readability-Score.com
 Measure your website readability!
<https://readability-score.com>