

Common Polyatomic ions – See pg. 221 fig 7.9

$\text{NH}_4^+$	$\text{NO}_2^-$	$\text{NO}_3^-$
$\text{CN}^-$	$\text{MnO}_4^-$	$\text{HCO}_3^-$
$\text{ClO}_3^-$	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$	$\text{CO}_3^{2-}$
$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CrO}_4^{2-}$	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$

$\text{OH}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$
$\text{ClO}_2^-$	$\text{IO}_3^-$	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$
$\text{SO}_3^{2-}$	$\text{BrO}_3^-$	$\text{ClO}^-$