

## Acids and Bases



#2

Complete:

Acid	Conjugate Base	Base	Conjugate Acid
$\text{HNO}_3$		$\text{K}^+$	
$\text{NH}_4^+$		$\text{H}_2\text{O}$	
$\text{H}_2\text{O}$		$\text{CO}_3^{2-}$	
$\text{H}_2\text{S}$		$\text{HCO}_3^-$	
$\text{HClO}_4$		$\text{S}^{2-}$	

Solution

Acid	Conjugate Base	Base	Conjugate Acid
$\text{HNO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{K}^+$	$\text{KOH}$
$\text{NH}_4^+$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{O}$	$\text{H}_3\text{O}^+$
$\text{H}_2\text{O}$	$\text{OH}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$
$\text{H}_2\text{S}$	$\text{HS}^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
$\text{HClO}_4$	$\text{ClO}_4^-$	$\text{S}^{2-}$	$\text{HS}^-$