

# Conjugate Acid-Base Pairs

Fill in the missing information in the two tables about conjugate acids and bases.

Acid	Base	Conjugate Acid	Conjugate Base	Equation
$\text{HNO}_2$	$\text{H}_2\text{O}$			$\text{HNO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NO}_2^- + \text{H}_3\text{O}^+$
$\text{H}_2\text{O}$	$\text{F}^-$	HF	$\text{OH}^-$	
				$\text{NH}_3 + \text{HCN} \rightarrow \text{NH}_4^+ + \text{CN}^-$
		$\text{H}_2\text{O}$	$\text{ClO}_3^-$	
$\text{HSO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$			
				$\text{H}_2\text{O} + \text{S}^{2-} \rightarrow \text{HS}^- + \text{OH}^-$
$\text{HCO}_2\text{H}$	$\text{OH}^-$			

Acid	Conjugate Base	Equation
$\text{H}_3\text{PO}_4$		
	$\text{F}^-$	
	$\text{NO}_3^-$	
$\text{H}_2\text{PO}_4^-$		
$\text{H}_2\text{O}$		
	$\text{SO}_4^{2-}$	
$\text{HPO}_4^{2-}$		

# Conjugate Acid-Base Pairs

## Answers

Fill in the missing information in the two tables about conjugate acids and bases.

Acid	Base	Conjugate Acid	Conjugate Base	Equation
HNO <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> O	H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	HNO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O → NO <sub>2</sub> <sup>-</sup> + H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>
H <sub>2</sub> O	F <sup>-</sup>	HF	OH <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> O + F <sup>-</sup> → HF + OH <sup>-</sup>
HCN	NH <sub>3</sub>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	CN <sup>-</sup>	NH <sub>3</sub> + HCN → NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> + CN <sup>-</sup>
HClO <sub>3</sub>	OH <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> O	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	HClO <sub>3</sub> + OH <sup>-</sup> → H <sub>2</sub> O + ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup> + PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup> → HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> + SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
H <sub>2</sub> O	S <sup>2-</sup>	HS <sup>-</sup>	OH <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> O + S <sup>2-</sup> → HS <sup>-</sup> + OH <sup>-</sup>
HCO <sub>2</sub> H	OH <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> O	CO <sub>2</sub> H <sup>-</sup>	HCO <sub>2</sub> H + OH <sup>-</sup> → H <sub>2</sub> O + CO <sub>2</sub> H <sup>-</sup>

Acid	Conjugate Base	Equation
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> ⇌ H <sup>+</sup> + H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
HF	F <sup>-</sup>	HF ⇌ H <sup>+</sup> + F <sup>-</sup>
HNO <sub>3</sub>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	HNO <sub>3</sub> ⇌ H <sup>+</sup> + NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup> ⇌ H <sup>+</sup> + HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
H <sub>2</sub> O	OH <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> O ⇌ H <sup>+</sup> + OH <sup>-</sup>
HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup> ⇌ H <sup>+</sup> + SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> ⇌ H <sup>+</sup> + PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>