

**تعريف القاعدة : مادة تتأين عند اذابتها في الماء وينتج عن تأينها ايون الهيدروكسيد  $\text{OH}^-$**

**وايون اخر موجب**

**درجة التأين : قدرة القواعد على التأين الى ايونات موجبة وايونات سالبة**

تقسم القواعد حسب درجة تأينها في الماء الى قسمين

القواعد الضعيفة	القواعد القوية
تتأين بشكل جزئي ( بعض جزيئاته تتأين ) المحلول يحتوي على ايونات $\text{OH}^-$ وايونات موجبة وبعض جزيئات القاعدة	تتأين بشكل كلي : المحلول يحتوي فقط على ايونات $\text{OH}^-$ وايونات موجبة
يوضع سهمان متعاكسان عند كتابة معادلة التأين للدلالة على التأين الجزئي ( $\rightleftharpoons$ ) دائما يوضع رمز الماء فوق السهم او ضمن المتفاعلات	يوضع سهم واحد عند كتابة معادلة التأين للدلالة على التأين الكلي ( $\rightarrow$ ) من الممكن ان يوضع رمز الماء $\text{H}_2\text{O}$ فوق سهم التفاعل
كمية الايونات الناتجة عن التفكك اقل وبالتالي توصيل التيار الكهربائي اقل او اضعف	القاعدة القوية تتفكك منتجة كمية ايونات $\text{OH}^-$ بشكل اكبر وايونات أخرى موجبة وتعمل على توصيل التيار الكهربائي بشكل اكبر
شدة اضاءة المصباح اقل او اضعف	شدة اضاءة المصباح اعلى
$\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{NH}_4^+$ $\text{N}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{N}_2\text{H}_5^+$	$\text{NaOH} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{Na}^+ + \text{OH}^-$ $\text{KOH} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{K}^+ + \text{OH}^-$ $\text{LiOH} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{Li}^+ + \text{OH}^-$ $\text{Ca(OH)}_2 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{Ca}^{+2} + 2\text{OH}^-$ $\text{Ba(OH)}_2 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{Ba}^{+2} + 2\text{OH}^-$

