

## เรื่อง การแตกตัวของกรด-เบส

กรดแก่ แตกตัวได้.....

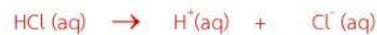
เบสแก่ แตกตัวได้.....

กรดอ่อน แตกตัวได้.....

เบสอ่อน แตกตัวได้.....

กรดแก่ นำไฟฟ้าได้.....

เบสอ่อน นำไฟฟ้าได้.....

HCl, HBr, HI, HNO<sub>3</sub> เป็นตัวอย่าง..... LiOH, NaOH, KOH, Ca(OH)<sub>2</sub>เป็นตัวอย่าง.....K<sub>a</sub> คือ.....K<sub>b</sub> คือ.....จงหาความเข้มข้นของ H<sup>+</sup> และ Cl<sup>-</sup> เมื่อความเข้มข้นเริ่มต้นของ HCl เท่ากับ 2 mol/dm<sup>3</sup>[เริ่มต้น] (mol/dm<sup>3</sup>)

0

[สุดท้าย] (mol/dm<sup>3</sup>)

0

จงหาความเข้มข้นของ Ba<sup>2+</sup> และ OH<sup>-</sup> เมื่อความเข้มข้นเริ่มต้นของ Ba(OH)<sub>2</sub> เท่ากับ 4 mol/dm<sup>3</sup>[เริ่มต้น] (mol/dm<sup>3</sup>)

0

0

[สุดท้าย] (mol/dm<sup>3</sup>)

0

สารละลายกรด HB เข้มข้น 4 mol/dm<sup>3</sup> แตกตัวได้เพียง 1 mol/dm<sup>3</sup> จงคำนวณหาร้อยละการแตกตัวของสารนี้

$$\% \text{ การแตกตัวของ HB} = \frac{\text{ปริมาณกรดที่.....}}{\text{ปริมาณกรด.....}} \times 100 = \text{.....} \times 100 = \text{.....} \%$$

จากสมการ  $\text{HF(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) + \text{F}^-(\text{aq})$  เขียนค่า K..... = .....จากสมการ  $\text{CN}^-(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O(l)} \rightleftharpoons \text{HCN(aq)} + \text{OH}^-(\text{aq})$  เขียนค่า K..... = .....สารละลายกรด HA มีค่า K<sub>a</sub> เป็น  $8.0 \times 10^{-4}$  สารละลายกรดนี้มีความเข้มข้น 2 โมล/ลิตร สารละลายกรดนี้จะมีมีความเข้มข้นของ H<sub>3</sub>O<sup>+</sup> เท่าใด

[เริ่มต้น]

-

0

0

[เปลี่ยนแปลง]

-

+X

[ภาวะสมดุล]

-

X

X

เมื่อคำนวณเสร็จแล้วได้ค่า x เท่ากับ.....

จงคำนวณหาความเข้มข้นของ OH<sup>-</sup> ในสารละลายเบส HB ที่เข้มข้น 6 โมล/ลิตร (กำหนดค่า K<sub>b</sub> =  $1.5 \times 10^{-8}$ )

[เริ่มต้น]

-

0

0

[เปลี่ยนแปลง]

-

+X

[ภาวะสมดุล]

-

X

X

เมื่อคำนวณเสร็จแล้วได้ค่า x เท่ากับ.....