

Tentukan pH dari larutan  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  0.05 M ( $K_b \text{ NH}_3 = 10^{-5}$ )

Larutan 1L  $\text{NH}_4\text{OH}$  2 M bereaksi dengan 1 L  $\text{H}_2\text{SO}_4$  1 M tentukan pH campuran!

Tentukan pH dari larutan  $\text{CH}_3\text{COONa}$   $0,1 \text{ M}$  ( $K_a \text{ CH}_3\text{COOH} = 10^{-5}$ )

Larutan 0,5L KOH 2M bereaksi dengan 0,5 L HCN 2M tentukan pH campuran!

Tentukan pH dari larutan  $\text{NH}_4\text{CN}$  0,05 M ( $K_b \text{ NH}_3 = 10^{-5}$ ,  $K_a \text{ HCN} = 10^{-9}$ )

Larutan  $\text{CH}_3\text{COOH}$   $0.15 \text{ M}$  yang volumenya  $100 \text{ mL}$  dicampur dengan  $150 \text{ mL}$  larutan

$\text{NaOH}$   $0.1 \text{ M}$  ( $K_a \text{ CH}_3\text{COOH} = 10^{-5}$ ). Berapakah pH campuran tersebut?

Larutan  $\text{NaX}$   $0.1 \text{ M}$  terhidrolisis  $10\%$ . Hitunglah tetapan hidrolisis garam tersebut dan pH larutannya.

Hitunglah pH larutan dari:

- a. Larutan NaCN 0,1 M ( $K_a \text{ HCN} = 4 \times 10^{-6}$ )
- b.  $\text{CH}_3\text{COONH}_4$  0,1 M ( $K_a \text{ CH}_3\text{COOH} = 1 \times 10^{-5}$  dan  $K_b \text{ NH}_3 = 1 \times 10^{-5}$ )
- c. Campuran 100 mL  $\text{CH}_3\text{COOH}$  0,1 M dengan 100 mL larutan NaOH 0,1 M ( $K_a = 1 \times 10^{-5}$ )
- d. Campuran 200 mL  $\text{NH}_3$  0,3 M dengan 300 mL HCl 0,2 M ( $K_b = 1 \times 10^{-5}$ )