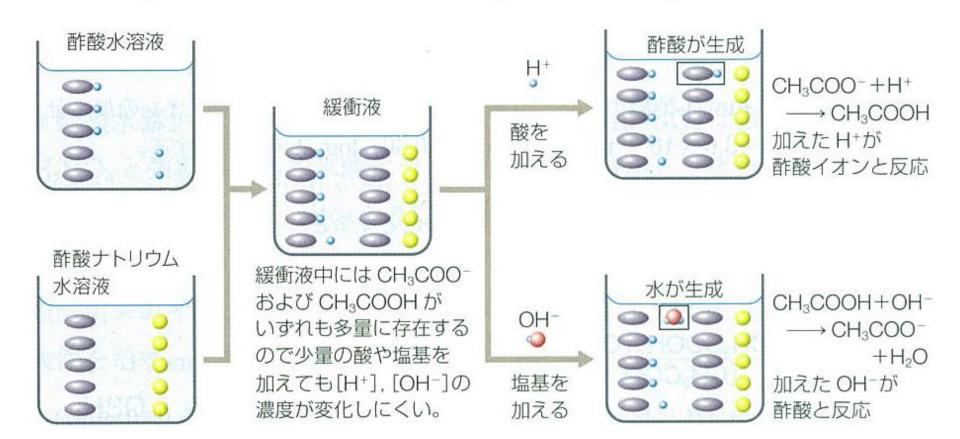
## 改訂 化学 (竹内敬人ほか・東京書籍 2019)

$$CH_3COOH \longleftrightarrow CH_3COO^- + H^+(ごく一部が電離)$$
 $CH_3COONa \longrightarrow CH_3COO^- + Na^+(ほぼ完全に電離)$ 
 $CH_3COO^- + H^+ \longrightarrow CH_3COOH$ 

 $CH_3COOH + OH^- \longrightarrow CH_3COO^- + H_2O$ 



## 例題

酢酸 0.08 mol と酢酸ナトリウム 0.10 mol を含む緩衝液が 1.0 L ある。 (酢酸の酸解離定数 1.75×10⁻ @ 25°C)

- (1) この溶液の pH を求めなさい。
- (2) (1) の溶液に 0.01 mol の酢酸を加えたときの pH を求めなさい。
- (3) (1) の溶液に 0.01 mol の塩酸を加えたときの pH を求めなさい。

ただし、体積や温度の変化は無視できるものとする。