

$\left\{ \begin{array}{l} 0.1M \text{ CH}_3\text{COOH} \\ 0.1M \text{ HCl} \end{array} \right. \rightarrow \text{fair test} \left\{ \begin{array}{l} \text{conc./dilute 一样} \\ \text{basicity 一样} \\ \text{strong/weak 不一样} \end{array} \right.$   
 $\left\{ \begin{array}{l} 0.1M \text{ H}_2\text{CO}_3 \\ 0.1M \text{ HCl} \end{array} \right. \rightarrow \text{理论上不可能区分 (fair test)} \left\{ \begin{array}{l} \text{conc./dilute 一样} \\ \text{basicity 一样} \\ \text{strong/weak 不一样} \end{array} \right. \rightarrow \text{可是实际上 strength 影响更大} \leftarrow \text{在 weak acid 里, 只有几\% 的 ionizable H atom 会 ionize}$