

# 生物無機化学講義資料 11

## 練習問題

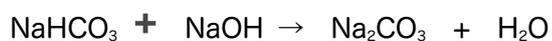
1) 講義資料 10

$$2) \quad 60 \times 0.6 \times 0.35 = 12.6 \text{ Kg} \cong 12.6\text{L}$$
$$23 \times 140 \times 10^{-3} = 40.6 \text{ g}$$

3) NaCl=58.5

$$58.5 \times 140 \times 10^{-3} = 8.19 \text{ g}$$

4)  $\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{NaHCO}_3$



まとめて

5)  $\text{CaCO}_3$  (水に不溶) +  $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  (水に可溶) (低圧で逆反応)

6)  $\text{CaCO}_3 + 2\text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow \text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$  (水に可溶) +  $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

7) 広温度範囲で液体, 安価, 熱伝導率高い,