

## 2年理系化学 5/25～5/29 振り返り+小テスト

(解答はスタディサプリ内のアンケート機能で行うこと。)

- ・塩の水溶液の液性を判断できるか。(振り返り)
- ・中和滴定の原理を理解し、実際に実験を自分で行うことができるか。(振り返り)

(以下小テスト)

Q1 正塩を3つあげよ。

解答例) 塩化ナトリウム

Q2 Q1の正塩の液性を答えよ。

解答例) 塩化ナトリウム(中性)

Q3 濃度がわからない酢酸水溶液 40mL のモル濃度を知るために、濃度 0.8mol/L の水酸化カルシウム水溶液で中和滴定を行った。水酸化カルシウム水溶液を 8mL 滴下したところで中和点に達した。酢酸のモル濃度はいくらか答えよ。

解答例) 0.25 mol/L

Q4 Q3の中和滴定に使う pH 指示薬として適切なものを以下の選択肢から選べ。

- ① フェノールフタレイン液 ② メチルオレンジ ③ どちらでも良い ④ どちらも不適切