

科目名：化学（2AB） 計画期間：5月25日～5月29日

【学習単元】化学基礎 第2編第2章「酸と塩基」

【学習内容】1時間目：酸と塩基の定義/酸と塩基の価数 2時間目：酸と塩基の強弱

【今週の主な学習予定・評価の観点】

	学習の流れ	評価観点
5月19日 10:00～	①スタディサプリ高1・2・3化学基礎第4講チャプター1を見る。テキストを印刷できない人は、ノートを取りながら動画を見よう。 ②ニューステップアップ化学基礎 P83 の138～140を解く。	<ul style="list-style-type: none"> ・塩の分類できる。 ・塩から反応前の酸と塩基を判断できる。 ・塩の水溶液の液性を判断できる。
5月22日 10:00～	①スタディサプリ高1・2・3化学基礎第4講チャプター2を見る。(チャプター2はとばす) テキストを印刷できない人は、ノートを取りながら動画を見よう。 ②ニューステップアップ化学基礎 P83 の141～143を解く。 ③小テストを解く※解答はスタディサプリ内	<ul style="list-style-type: none"> ・中和滴定の原理を理解する。 ・中和滴定の実験操作方法を理解し、自分が実験するシミュレーションができる。 ・pH指示薬の原理を理解し、場面に応じて使う指示薬を判断できる。
テキストを印刷できる人は、印刷して書き込みながら動画を見ると、効率が良いと思います。印刷ができない人は、ノートやルーズリーフに板書に移しながら動画を見てください。ノート提出はありません。 ※小テストの問題は、別紙の課題に示してあります。29日までに振り返りと小テストに解答するためのアンケートフォームを送信するので、スタディサプリ内で解答してください。		

【授業担当者】

西山

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