

科目名：化学（2AB） 計画期間：5月18日～5月22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3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 P82 の 130 ～134 を解く。	<ul style="list-style-type: none"> <li>・酸と塩基の定義を理解し、定義によって、物質を酸と塩基に仕分けできる。</li> <li>・身の回りの物質に関心を抱き、酸と塩基が使われていることに気が付くことができる。</li> <li>・電離の概念を理解し、電離度と酸/塩基の強弱の関係性を説明できる。</li> </ul>
5月22日 10:00～	①スタディサプリ高1・2・3化学基礎第3講 チャプター3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 140, 141 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"> <li>・中和反応の定義を理解する。</li> <li>・中和反応の量的関係から、溶液の濃度を計算することができる。</li> </ul>
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。22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 5/19~5/22 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。)

- ・教科書に載っている2種類の酸と塩基の定義を理解できたか。(振り返り)
- ・皆さんの身の回りにあるのもで、酸が含まれている物を1つあげてください。(振り返り)
- ・皆さんの身の回りにあるのもで、塩基が含まれている物を1つあげてください。(振り返り)
- ・電離度とは何か説明してください。(振り返り)
- ・中和反応とは(1)イオンと(2)イオンが反応することである。(1)と(2)に入る単語を答えよ。(振り返り)

(以下は小テストです)

Q1 弱酸を2つ選べ。

①HNO<sub>3</sub> ②H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ③CH<sub>3</sub>COOH ④H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> ⑤HCl

Q2 0.1mol/L 硫酸 10mL を完全に中和させるには、0.01mol/L 水酸化ナトリウム水溶液が何 mL 必要か。正しい選択肢を選べ。

①10 mL ②20mL ③100mL ④200mL ⑤この中に正しい答えはない

Q3 0.1mol/L 硫酸 100mL を完全に中和させるには、標準状態で何 L のアンモニアが必要か。正しい選択肢を選べ。ただし、アンモニアは気体で、硫酸水溶液に無限に溶けるとする。

①0.224L ②0.448L ③2.24L ④4.48L ⑤この中に正しい答えはない