

科目名：化学（2AB） 計画期間：5月11日～5月15日

【学習単元】 1時間目：化学基礎 第1編第3章 化学結合

2時間目：化学基礎 第2編第1章 物質と化学反応式

【学習内容】 1時間目：イオンの分類 2時間目：化学反応式の量的関係

【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12日 10:00～	① 課題プリント（5月11日配信） 作成：西山	・イオンの分類を理解し、イオン式を書くことができる。
5月15日 10:00～	① 課題プリント（5月11日配信） 作成：西山	・物質の概念を理解し、質量/体積/計算/式量と物質の関係性を説明できる。 ・化学反応式と物質の関係性を理解し、計算ができる。
課題プリントの指示に沿って学習を進めてください。 【重要】後日、ネットのアンケート機能などで小テストを実施予定なので問題演習を欠かさずに。		

【授業担当者】

西山

化学課題（2年理系）

【重要】後日、ネットのアンケート機能などで小テストを実施予定なので問題演習を欠かさずに。

5/12 1限 10:00~10:50

1. 化学基礎のニューステップアップ P33 の「主なイオンとその名称」（「**これだけは覚えよう!**」と赤字で書いてある表）を全て覚える。

◎覚えるときの注意点（意識して欲しいこと）

「**～酸イオン**」は、「**～酸**」が電離したときに発生するイオンである。（同時に水素イオンが発生）

[酸一覧]

HNO_3 （硝酸）	→	NO_3^- （硝酸イオン） + H^+ （水素イオン）
CH_3COOH （酢酸）	→	CH_3COO^- （酢酸イオン） + H^+ （水素イオン）
HMnO_4 （過マンガン酸）	→	MnO_4^- （過マンガン酸イオン） + H^+ （水素イオン）
H_2CO_3 （炭酸）	→	HCO_3^- （炭酸水素イオン） + H^+ （水素イオン）
HCO_3^- （炭酸水素イオン）	→	CO_3^{2-} （炭酸イオン） + H^+ （水素イオン）
H_2SO_4 （硫酸）	→	SO_4^{2-} （硫酸イオン） + 2H^+ （水素イオン）
H_2CrO_4 （クロム酸）	→	CrO_4^{2-} （クロム酸イオン） + 2H^+ （水素イオン）
$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ （二クロム酸）	→	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ （二クロム酸イオン） + 2H^+ （水素イオン）
H_3PO_4 （リン酸）	→	PO_4^{3-} （リン酸イオン） + 3H^+ （水素イオン）

これらは、来週から学習する「酸と塩基」「酸化と還元」に深く関係してくるものなので、ここでしっかり復習しておこう。

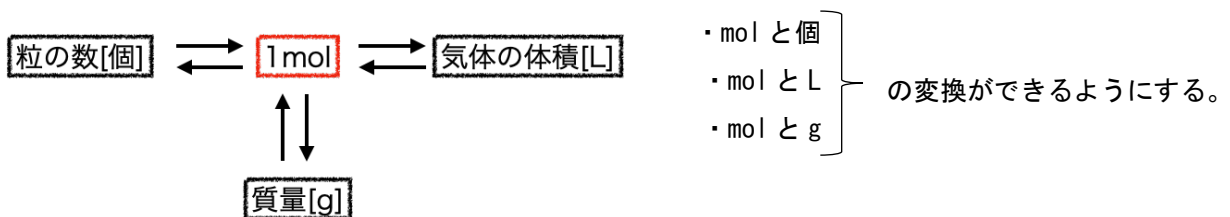
2. ニューステップアップ化学基礎 P46 を解き、確認しよう。

5/15 2限 10:00~10:50

1. モルの定義を思い出そう。（化学基礎教科書 P104～）

◎思い出すべき3点

- ・ 1 mol は何粒？
- ・ 1 mol は何 g？
- ・ 1 mol の気体は何 L？



2. 化学反応式の書き方を思い出そう。（化学基礎教科書 P114～）

3. ニューステップアップ化学基礎 P65～P69 の大問番号が奇数のものを解き、確認しよう。

（余裕があるものは偶数も問いてみよう）