

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。

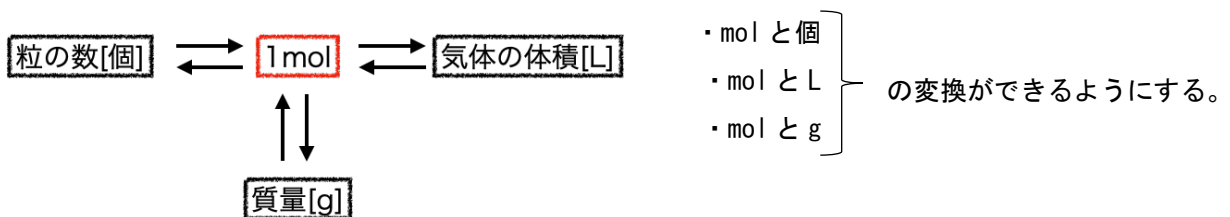
2. ニューステップアップ化学基礎 P46 を解き、確認しよう。

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）