

第4回 中学三年課題「化学変化とイオン」

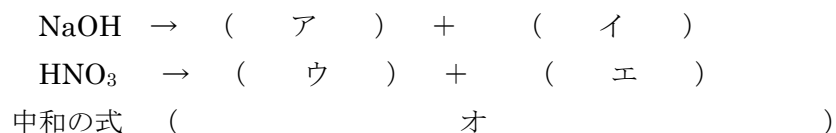
- ①教科書 P.58～65 までノートにまとめる事と、確かめ問題はしっかり解くこと。
- ②下の課題問題の答えをノートに記入のこと。

課題 1 中和によって生じる物質を2つ答えなさい。

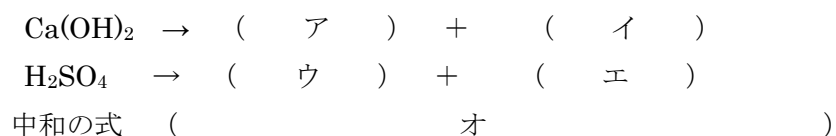
課題 2 下の空欄を埋めそれぞれの中和の式を書きなさい。

(1) 硝酸と水酸化ナトリウムの中和

電離の式



(2) 電離の式



課題 3 塩化銅 CuCl_2 の電気分解を行ったとき、陽極と陰極で発生する物質をそれぞれ答えなさい。

課題 4 銅板とアルミニウム板を塩酸の中に入れたところ、アルミニウム板が一極、銅板が+極になった。この電池の一極と+極で起こっている反応をイオン反応式で書きなさい。ただしアルミニウムイオンは Al^{3+} である。