

## 2回目

### 中学3年生理科

①教科書 P.39～49「酸化やアルカリ性の水溶液の性質」をノートにまとめる。

②以下の課題の解答をノートに記入しておくこと。

課題1 下の見本は炭素原子の電子配置である。これを見て、以下の電子配置を書きなさい。

(1) He (2) F (3) Al (4) Cl (5) Ar



課題2 電子配置について、電子殻の一番外側の電子を、最外殻電子といいます。この最外殻電子と、族にはどのような関係があるか予想して答えなさい。

課題3 次の元素のうち同じ族のものを選び記号で答えなさい。

ア、H イ、Be ウ、C エ、Ne オ、Si

課題4 次の電離式の空らん a～l に適するイオン名と化学式を答えなさい。

①  $\text{HCl} \rightarrow (\text{a}) + (\text{b})$

[塩化水素  $\rightarrow (\text{c})$  イオン +  $(\text{d})$  イオン]

②  $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow (\text{e}) + (\text{f})$

[硫酸  $\rightarrow (\text{g})$  イオン +  $(\text{h})$  イオン]

③  $\text{NaOH} \rightarrow (\text{i}) + (\text{j})$

[水酸化ナトリウム  $\rightarrow (\text{k})$  イオン +  $(\text{l})$  イオン]