

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こと。

②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 + (d) イオン]

② $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow (\text{ e }) + (\text{ f })$
[硫酸 $\rightarrow (\text{ g })$ イオン + (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 + (l) イオン]

