

問題(要約)	正答・考え方
--------	--------

・塩酸 は 純物質<sup>質</sup>?混合物?

混合物

理由も書く

HCl と書くけれど!

気体の塩化水素 HCl の水溶液

連続する語尾は // でも OK

・ダイヤモンド は // ?

純物質 C のみ! 炭素の塊!

・二種の同位体 A, B

質量数を A は  $x$ , B は  $y$  とする

A の原子番号は 53

$$\begin{cases} x + y = 258 \dots \textcircled{1} \\ x = y + 4 \dots \textcircled{2} \end{cases}$$

A と B の質量数を加えると 258

$$x = y + 4 \dots \textcircled{2}$$

A は B より質量数が 4 だけ大

② を ① に代入  $2y = 254$

では, B の中性子数は?

$$y = 127$$

途中計算を書く

$$127 - 53 = 74 \quad \text{答え: } 74$$

・これ名前なに?

リービッヒ=冷却器



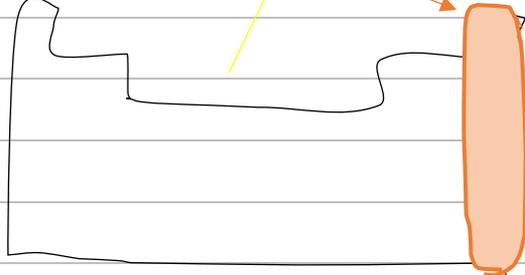
罫線は無視してもよい

自分がわかればよい

・名前

希ガス 18 族

閉殻 単原子分子



関連事項なども書く

・生物が一日の明期と暗期の  
変化に反応する性質

光周性

論述のやり直しは, 罫線は無視して書く

< 論述問題 >

テーマ: 硫黄の同素体を つくろう

手順: ① 硫黄の粉末を試験管に入れ, 弱火で加熱した。

② 黄色の流動性のある液体になったところで,

右図のように設置したる紙の上ですべて流し込んだ。

③ . . . . .

④ . . . . .

