
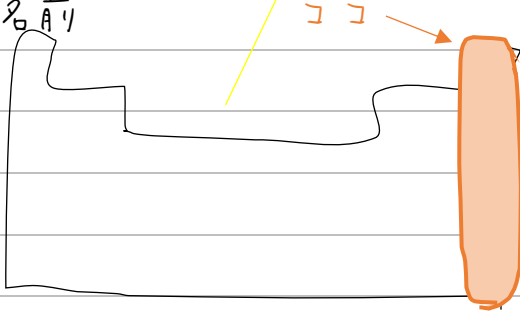


| 問題(要約) | 正答・考え方 |
|--|--|
| ・塩酸 は 純物質？混合物？ | 混合物 理由も書く HCl と書くけれど！ 気体の塩化水素 HCl の水溶液 |
| ・ダイヤモンド は 〃 ？ | 純物質 C のみ！炭素の塊！ |
| ・二種の同位体 A, B A の原子番号は 53 A と B の 質量数 を 加 え る と 258 A は B より 質量数 が 4 だけ大 では、B の 中性子数 は？ | 質量数 を A は x, B は y とする $\begin{cases} x + y = 258 \cdots \textcircled{1} \\ x = y + 4 \cdots \textcircled{2} \end{cases}$ $\textcircled{2} \text{ を } \textcircled{1} \text{ に代入 } 2y = 254$ $y = 127$ $127 - 53 = 74 \quad \text{答え: } 74$ 途中計算を書く |
| ・これ名前なに？  | リービッヒ=冷却器 罫線は無視してもよい |
| ・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らう

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にすべて流し込んだ。

③

④

