

質問へのお答え

数専ゼミ通信教育センター

【单元名】：化学変化と分子・原子

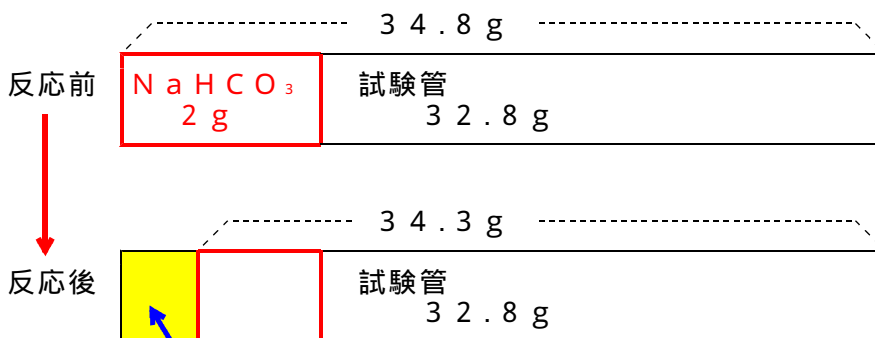
【質問内容】：

質問へのお答え

印刷

* 炭酸水素ナトリウム **2 g** を加熱した実験データ

(NaHCO_3)

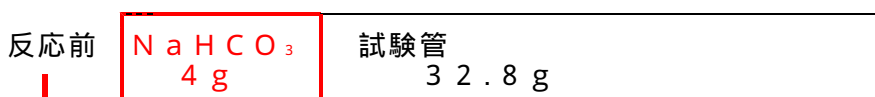


CO_2 $34.8 \text{ g} - 34.3 \text{ g} = 0.5 \text{ g}$

炭酸水素ナトリウム 2 g を加熱すると **0.5 g** の二酸化炭素が発生した。

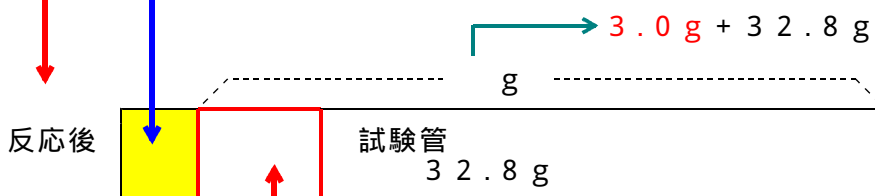
* 炭酸水素ナトリウム **4 g** を加熱した実験データ

(NaHCO_3)



$$\begin{aligned} \text{NaHCO}_3 : \text{CO}_2 &= \text{NaHCO}_3 : \text{CO}_2 \\ 2 \text{ g} : 0.5 \text{ g} &= 4 \text{ g} : \text{ g} \\ &= 1.0 (\text{ g}) \end{aligned}$$

炭酸水素ナトリウム 4 g を加熱すると **1.0 g** の二酸化炭素が発生する



NaHCO_3 $4 \text{ g} - 1.0 \text{ g} = 3.0 \text{ g}$

答 35.8 g