化学反応式 定期考查対策

<u>年組番氏名</u>
□の中に、当てはまる数字を入れなさい。入る数字が「I」の場合は何も入れないこと。
①水の電気分解
②炭酸水素ナトリウムの熱分解
NaHCO ₃ → Na ₂ CO ₃ + CO ₂ + H ₂ O
③銅の酸化
$\bigcup Cu + \bigcup O_2 \rightarrow \bigcup CuO$
④酸化銅の還元
 ⑤酸化銀の熱分解
$\triangle Ag_2O \rightarrow \triangle Ag + \bigcirc O_2$
⑥鉄と硫黄の反応
☐Fe + ☐S → ☐FeS
⑦硫酸と水酸化バリウムの反応
$H_2SO_4 + Ba(OH)_2 \rightarrow BaSO_4 + H_2O$
<u>⑧塩酸と水酸化ナトリウム水溶液の反応</u>
⑨塩化アンモニウムと水酸化バリウムの反応(吸熱反応)

化学反応式 定期考查対策 解答

年 組 番 氏名
□の中に、当てはまる数字を入れなさい。入る数字が「I」の場合は何も入れないこと。
水の電気分解
炭酸水素ナトリウムの熱分解
2 NaHCO ₃ → Na ₂ CO ₃ + CO ₂ + H ₂ O
銅の酸化
$\begin{bmatrix} 2 \end{bmatrix} Cu + \begin{bmatrix} 1 \end{bmatrix} O_2 \rightarrow \begin{bmatrix} 2 \end{bmatrix} CuO$
酸化銅の還元
$2 CuO + CO \rightarrow Cu + CO_2$
酸化銀の熱分解
鉄と硫黄の反応
<pre> Fe + S → FeS</pre>
硫酸と水酸化バリウムの反応
塩酸と水酸化ナトリウム水溶液の反応
塩化アンモニウムと水酸化バリウムの反応(吸熱反応)