

# 酸化銀の分解

図のようにして、酸化銀の粉末を加熱し、その変化の様子を調べた。次の各問いに答えなさい。

水が試験管に逆流しないように、**水そうからガラス管をぬいた後に加熱をやめる。**

酸化銀

線香を入れると

はじめに出てくる気体は装置に入っていた空気を多くふくむので、1本目は使用しない。

①酸化銀は何色から何色に変化するか。----- **黒色から白色**

②試験管に火のついた線香を入れるとどうなるか。 ----- **炎を出して燃える**

③②から酸化銀を加熱したときに発生する気体は何か。----- **酸素**

④石灰水を入れて振ってみるとどうなるか。 またその結果から何が分かるか。 ----- **何も変化しない。発生した気体が二酸化炭素ではない**

⑤ 酸化銀と加熱後の物質の性質を次のように比べる。

	試験管の底でこする	金づちでたたく	電流を流す
酸化銀	<b>光らない</b>	<b>広がらない</b>	<b>流れない</b>
加熱後の物質	A <b>光る</b>	B <b>うすく広がる</b>	C <b>流れる</b>

⑥⑤のA,B,Cは何の性質か。----- **金属の性質**

⑦試験管に残った加熱後の物質は何か、また何色か。----- **銀・白色**

⑧物質が別の物質に変わる変化を何というか。----- **化学変化**

⑨ 1種類の物質が2種類以上の物質に分かれる変化を何というか。とくに酸化銀のように加熱して起こる変化を何というか。----- **分解・熱分解**

⑩火を消す前にどのような操作をしなければならぬか。----- **水そうの水がガラス管に逆流しないようにガラス管を水そうから出す。**

⑪酸化銀を加熱したときの化学変化を言葉の式で表せ。----- **酸化銀 → 銀 + 酸素**

⑫酸化銀は何と何の成分からできているか。----- **銀と酸素**

⑬酸化銀と加熱後の物質は同じ物質か、ちがう物質か。----- **ちがう物質**