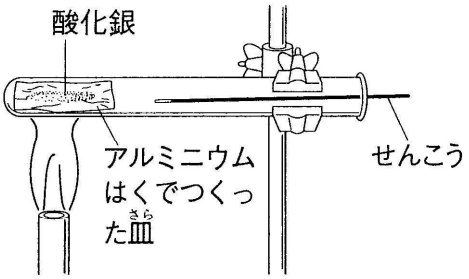
化学NO1

酸化銀の分解

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



①酸化銀は何色から何色に変化するか。 ア 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。 イ 炎を上げて燃える

③このとき発生した気体は何か。 ウ 酸　素

④試験管に残った物質は何か。 エ 銀(白色)

⑤加熱後にできた物質と酸化銀の性質をまとめよ。

	こする	たたく	電流
酸化銀	オ 光らない	カ 広がらない	キ 流れない
加熱後の物質	ク 光る(金属光沢)	ケ うすく広がる	コ 流れる

銀(白色)

⑥⑤の加熱後の物質に共通する性質か。 サ 金　属

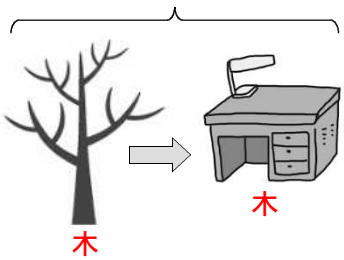
⑦物質が別の物質に変わる変化を何というか。 シ 化学変化

⑧この酸化銀の実験のように，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。また加熱して起こることを特に何というか。 ス 分解・熱分解

⑨⑦とは異なり物質が状態は変わるが別の物質に変わらない変化を何というか セ 状態変化

⑩この化学変化を言葉の式で表せ。

ソ 化学変化

黒 タ 酸化銀 → 白 チ 銀 ＋ ツ 酸素

テ 熱分解