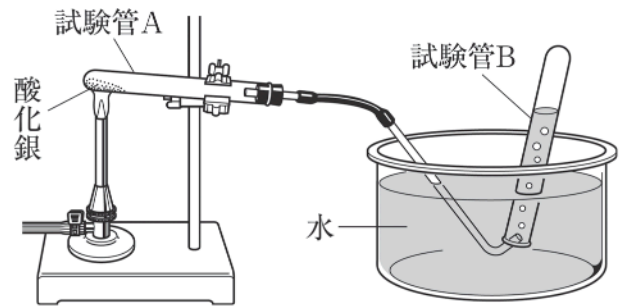


物質の分解・化学式

酸化銀の熱分解・水の電気分解 **A**  6分

1. 図のようにして試験管 A の酸化銀を加熱したところ、試験管 B に気体がたまり、試験管 A には固体が残った。次の問いに答えなさい。



(1) 酸化銀の色はどのように変化したか。

次のア～エから1つ選びなさい。

- ア 白色から黒色。
- イ 黒色から白色。
- ウ 赤色から黒色。
- エ 黒色から赤色。

[1]

(2) 試験管 A に残った固体を取り出して試験管の底でこすると金属光沢が現れた。この他に金属が共通にもつ性質はどれか。次のア～エから1つ選びなさい。

- ア 磁石に近づけると、引きつけられる。
- イ ガスバーナーで加熱すると、燃える。
- ウ 金づちでたたくと、こなごなになる。
- エ 乾電池をつなぐと、電気を通す。

[2]

(3) 試験管 B に集められた気体は何か、名称を答えよ。また、この気体が何であることを確かめるにはどのような操作をすれば良いか。次のア～エから1つ選びなさい。

- ア 水でぬらした青色リトマス紙を入れる。
- イ BTB 溶液を少量入れてよく振る。
- ウ 火のついた線香を入れる。
- エ 石灰水を少量入れてよく振る。

気体	[3]
操作	[4]

(4) 酸化銀を熱したときに起こった変化のように、1種類の物質が2種類以上の別の物質に分かれる化学変化のことを何というか。

[5]