

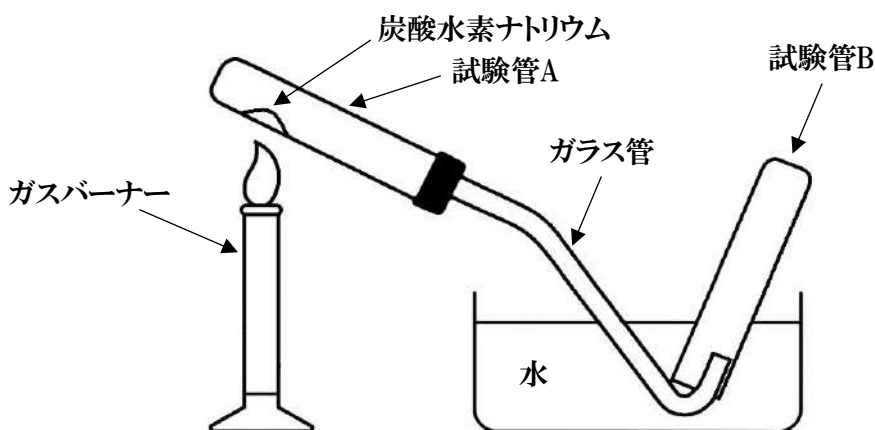
分解総合.1

名前

解答

解答

問1 図の装置で炭酸水素ナトリウムを加熱して試験管Bに気体を集めた。以下の括弧に入る語句を答えよ。



試験管Bに火のついた線香を入れると、線香の火が消えた。この結果から、発生した気体は(A)ではないことがわかる。また、試験管Bにマッチの火を近づけると、火は変化しなかった。この結果から、発生した気体は(B)ではないことがわかる。試験管Bに石灰水を入れると、石灰水は白くにごった。この結果から、発生した気体は(C)である。

試験管Aの内側に塩化コバルト紙をつけると、塩化コバルト紙は(D)色から(E)色に変化した。この結果から、試験管Aの内側についていた液体は、(F)である。

(A:酸素) (B:水素) (C:二酸化炭素)
(D:青) (E:桃) (F:水)

問2 試験管に酸化銀を入れて加熱すると、気体が発生した。以下の設問に答えよ。

(1)酸化銀の色は、どのように変化するか。次のA～Dから選べ。 (B)

A:白→黒 B:黒→白 C:茶褐色→黒 D:黒→茶褐色

(2)酸化銀の加熱中に、試験管の中に火のついた線香を入れた。線香はどうなるか。

(炎を出して激しく燃える)

(3)1種類の物質が、2種類以上の物質に分かれる化学変化を何というか。 (分解)

(4)試験管の中に残った物質の特徴として正しいものを次から全て選べ。 (A,C)

A:電気を通す B:磁石がつく C:熱を伝えやすい D:叩くと割れる

(5)酸化銀を加熱することで発生した気体の元素記号を答えよ。 (O)

