

炭酸水素ナトリウムの分解.1

名前

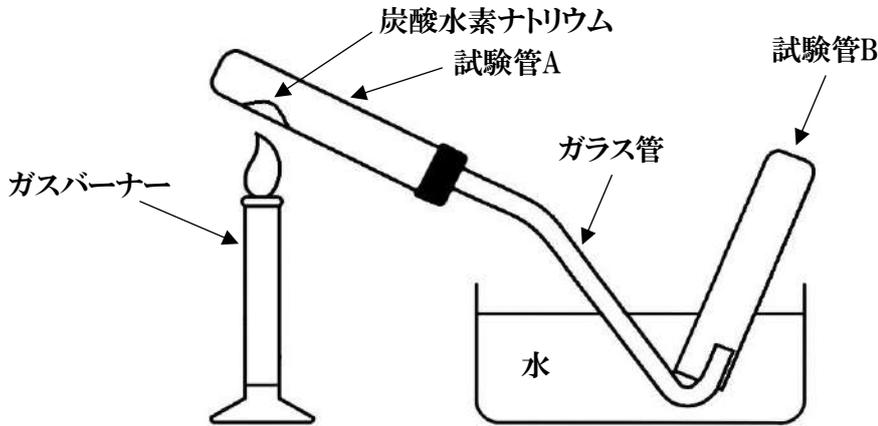
解答

解答

問1 もとの物質と違う物質ができる変化を何というか。

(化学変化(化学反応))

問2 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。以下の設問に答えよ。



(1) 図のような気体の集め方を何というか。

(水上置換法)

(2) 試験管Bに石灰水を入れると石灰水はどうか。

(白くにごる)

(3) 試験管Bに火のついた線香を入れるとどうか。

(線香の火が消える)

(4) 試験管Bに集められた気体は何か。

(二酸化炭素)

(5) 試験管Bの気体を調べる際に、まず、1本目の試験管Bに気体を集めた後に、2本目の試験管Bに気体を集めた。そして、2本目の試験管Bを使って気体を調べた。これはなぜか。

(最初は、試験管Aに入っていた空気が出てくるため)

(6) 試験管Aの内側に塩化コバルト紙をつけると、塩化コバルト紙は何色に変化するか。

(桃色)

(7) 試験管Aの内側についていた液体は何か。

(水)

(8) 試験管Aの口を下に向けているのはなぜか。

(水が試験管Aの底の加熱部分に移動して試験管が割れるのを防ぐため)

問3 炭酸水素ナトリウムを加熱したときの化学変化について式に表す場合、①～③に入る物質名を答えよ。

炭酸水素ナトリウム→①(固体)+②(気体)+③(液体)

(①炭酸ナトリウム) (②二酸化炭素) (③水)

問4 ベーキングパウダーの主成分は何か。

(炭酸水素ナトリウム)

