

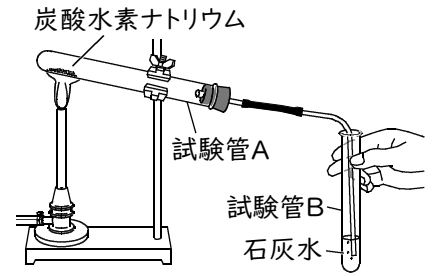
# 確認テスト

45

名前

得点

① 炭酸水素ナトリウムを入れた試験管Aを、右図のようにして加熱した。これについて、次の問いに答えなさい。



- (1) 試験管Bに入れた石灰水はどうなりますか。
- (2) 試験管Aの口もとに液体がたまった。この液体について述べた次の文の  の中に適当な言葉を入れなさい。

青色の  ① につけると  ② 色に変わることから、この液体は  ③ であることがわかる。

- (3) 加熱後に、試験管Aの底の部分に残っている物質は何ですか。
- (4) 次の文は、(3)の物質の性質について述べたものである。①~③の{ }の中から適切なものを選び、それぞれ記号で答えなさい。

① {ア. 白色    イ. 黒色}の固体で、水に② {ア. 溶けやすく    イ. 溶けにくく}、フェノールフタレイン溶液を加えると、③ {ア. 濃い    イ. うすい}赤色になる。

(5) 図のように、試験管Aの口もとを下げて加熱するのはなぜか。その理由を簡潔に答えなさい。

(1)				⑦
(2)	①	②	③	⑧
(3)		(4) ①	②	③
(5)				⑨

② 水の電気分解について、次の問いに答えなさい。

- (1) 水を電気分解するとき、少量の水酸化ナトリウムを溶かすのはなぜですか。
- (2) 陽極(電源の+極側)と陰極(電源の-極側)で発生する気体をそれぞれ答えなさい。

(1)				⑨
(2)	陽極	陰極		⑧

# 確認テスト

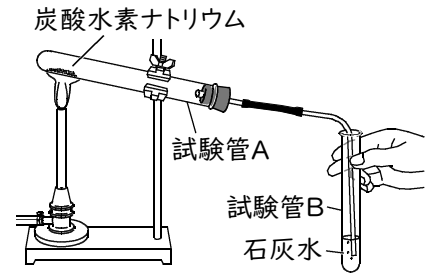
45

名前

解答

得点

① 炭酸水素ナトリウムを入れた試験管Aを、右図のようにして加熱した。これについて、次の問いに答えなさい。



- (1) 試験管Bに入れた石灰水はどうなりますか。
- (2) 試験管Aの口もとに液体がたまった。この液体について述べた次の文の  の中に適当な言葉を入れなさい。

青色の  ① につけると  ② 色に変わることから、この液体は  ③ であることがわかる。

- (3) 加熱後に、試験管Aの底の部分に残っている物質は何ですか。
- (4) 次の文は、(3)の物質の性質について述べたものである。①～③の { } の中から適切なものを選び、それぞれ記号で答えなさい。

① {ア. 白色    イ. 黒色} の固体で、水に② {ア. 溶けやすく    イ. 溶けにくく}、フェノールフタレイン溶液を加えると、③ {ア. 濃い    イ. うすい} 赤色になる。

(5) 図のように、試験管Aの口もとを下げて加熱するのはなぜか。その理由を簡潔に答えなさい。

(1)	白くにごる。			⑦
(2)	① 塩化コバルト紙	② 赤	③ 水	⑧
(3)	炭酸ナトリウム	(4) ① ア	② ア	③ ア
(5)	発生した水によって、試験管が割れるのを防ぐため。			⑨

② 水の電気分解について、次の問いに答えなさい。

- (1) 水を電気分解するとき、少量の水酸化ナトリウムを溶かすのはなぜですか。
- (2) 陽極(電源の+極側)と陰極(電源の-極側)で発生する気体をそれぞれ答えなさい。

(1)	水に電気が流れるようにするため。			⑦
(2)	陽極	酸素	陰極	水素