酸とアルカリ　NO.2

学習日：　　点

1 うすい塩酸にマグネシウムリボンを入れたところ，気体が発生した。次の問いに答えなさい。

① 発生した気体は何か。（　　）

② ①の気体は水にとけにくい。この気体を集めるのに最も適した方法は何か。（　　）

③ 集めた気体にマッチの火を近づけるとどうなるか。（　　）

④ 気体が発生したのは，塩酸が何性だからか。（　　）

⑤ 塩酸のかわりに使っても同じ気体が発生するものを，次の［　］から選ぶとどれか。
［　食塩水　　食酢　　石灰水　　砂糖水　］（　　）

2 次のア～カは，水溶液の性質について述べたものである。次の問いに答えなさい。

ア　赤色リトマス紙を青色にする。　　イ　青色リトマス紙を赤色にする。
ウ　マグネシウムと反応して気体が出る。　　エ　電流が流れる。
オ　フェノールフタレイン溶液を赤色にする。　　カ　BTB溶液を黄色にする。

① 酸性の水溶液だけの性質をすべて選ぶとどれか。（　　）

② アルカリ性の水溶液だけの性質をすべて選ぶとどれか。（　　）

③ 酸性とアルカリ性のどちらにも見られる性質はどれか。（　　）

④ アとオの性質をもつ水溶液を，次の［　］から選ぶとどれか。
［　食酢　　石灰水　　炭酸水　　砂糖水　］（　　）

⑤ イ，ウ，カの性質をもつ水溶液を，次の［　］から選ぶとどれか。
［　アンモニア水　　食塩水　　うすい硫酸　　エタノール　］
（　　）

解答

1 ①　水素　②　水上置換法　③　音を立てて燃える。　④　酸性
⑤　食酢

2 ①　イ，ウ，カ　②　ア，オ　③　エ　④　石灰水　⑤　うすい硫酸