



川越市マスコットキャラクター ときも

理科（6年生）No.5

水よう液の性質

名前

1 塩酸の中にアルミニウムを入れました。（ ）の中に言葉を入れましょう。

- ① 試験管の中のアルミニウムからは、何がでますか。（ あわ ）
- ② 試験管の中の温度は、どうなりますか（ 上がる ）
- ③ アルミニウムがとけた液を熱しました。
何色のものが残りましたか。（ 白 ）
- ④ ③で残ったものにもう一度塩酸を加えました。今度は、あわは出ましたか。
（ 出ない ）

2 水よう液に入れた金属の変化です。
とけたものに○、とけなかったものに×をつけましょう。

	鉄	アルミニウム
食塩水	×	×
うすい塩酸	○	○
うすい水酸化ナトリウム	×	○

3 水よう液の性質とリトマス紙の変化です。
どのように変化しますか。

	赤色リトマス紙	青色リトマス紙
酸性（塩酸）	変わらない	赤くなる
中性（食塩水）	変わらない	変わらない
アルカリ性 （水酸化ナトリウム）	青くなる	変わらない