



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 |