

# これまでに学んだこと

## 3年 単元1 化学変化とイオン

### 第3章 酸，アルカリとイオン

1 次の問いに答えなさい。

(1) 食塩水，アンモニア水，石灰水，塩酸，水酸化ナトリウム水溶液，炭酸水のなかから，気体がとけている水溶液をすべて選んで答えなさい。

( )

(2) 表の( )にあてはまることばを，下の  から選んで書き入れなさい。

水溶液の性質	( )	( )	( )
リトマス紙	青色のリトマス紙が赤く変わる。	どちらの色のリトマス紙も変わらない。	赤色のリトマス紙が青く変わる。
BTB溶液	( )	( )	( )
水溶液の例	( )	( )	( )
	( )	( )	( )

酸性    中性    アルカリ性    青色    黄色    緑色    水  
炭酸水    食塩水    石灰水    塩酸    アンモニア水

(3) アルカリ性の水溶液を使って実験をするときに，目を守るためにつける安全器具を答えなさい。( )

(4) リトマス紙を用いてさまざまな水溶液の性質を調べるときに注意することをあげなさい。( )

(5) うすい塩酸にアルミニウムを入れると，どのような変化が起こるか，右図の中に示して，説明しなさい。

うすい塩酸にアルミニウムを入れると，

