

## 27 酸とアルカリ

1 表の空らんに入る色を書きなさい。

	酸性の水溶液	中性の水溶液	アルカリ性の水溶液
赤色リトマス紙			
青色リトマス			
BTB 溶液			
フェノールフタレイン溶液			

2 次の問に答えよ。

(1) 亜鉛や鉄を入れると水素が発生するのは何性の水溶液か。

(2) 右の語群の水溶液を酸性、中性、アルカリ性に分けなさい。

酸性( )

中性( )

アルカリ性( )

a 塩酸      b 食塩水      c 石灰水  
 d 水酸化ナトリウム水溶液  
 e エタノール      f アンモニア水      g 炭酸水  
 h レモン汁      i せっけん水      j 食酢  
 k 硫酸      l 砂糖水

3 次の問に答えよ。

(1) 酸性の水溶液とアルカリ性の水溶液を混ぜるとお互いの性質を打ち消しあう反応が起こる。これを何というか。

(2) 塩酸と水酸化ナトリウムを混ぜると何と何ができるか。物質名を答よ。

(3) 中和の反応で必ずできるものを2つ書きなさい。

## 答

## 1

	酸性の水溶液	中性の水溶液	アルカリ性の水溶液
赤色リトマス紙	赤色	赤色	青色
青色リトマス	赤色	青色	青色
BTB 溶液	黄色	緑色	青色
フェノールフタレイン溶液	無色	無色	赤色

## 2

- (1) 酸性  
 (2) 酸性(a, g, h, j, k) 中性(b, e, l, ) アルカリ性(c, d, f, i)

## 3

- (1) 中和  
 (2) 水と塩化ナトリウム(食塩)  
 (3) 水と塩えん