

酸とアルカリ

教科書 93 ^{ver. 9} ~ 111
Iワーク 96 ~ 99

酸性やアルカリ性の水溶液

酸性の水溶液の性質		アルカリ性の水溶液の性質	
青色リトマス試験紙→赤色に	リトマス紙	赤色リトマス試験紙→青色に	
緑色のBTB溶液を黄色に	BTB溶液	緑色のBTB溶液を青色に	
pH試験紙につけると黄色～赤色に	pH試験紙	pH試験紙につけると青色に	
0～6 (小さいほど酸性が強い)	pH	8～14 (大きいほどアルカリ性が強い)	7は中性
水素が発生する	マグネシウムリボン		水素は酸が電離して
	フェノールフタレイン溶液	赤色に変える	水素イオンが変化したもの

酸性の水溶液	中性の水溶液	アルカリ性の水溶液	この表は
塩酸	エタノール水溶液	アンモニア水・水酸化ナトリウム水溶液	書かなくてよい
硫酸	塩化ナトリウム水溶液	水酸化バリウム水溶液	
酢酸	硝酸カリウム水溶液	石灰水	
硝酸	シヨ糖水溶液	炭酸ナトリウム水溶液	

酸性・アルカリ性の正体

酸 水溶液中で電離して水素イオン (H+) ができる物質
アルカリ 水溶液中で電離して水酸化物イオン (OH-) ができる物質

酸性

アルカリ性

塩化水素→塩化ナトリウム→水酸化ナトリウム→水酸化カリウム→硝酸カリウム→硝酸
強い酸 強いアルカリ

電離のイオン式は学校で出てきたものを書いておいて覚えよう