|  |  |
| --- | --- |
| 解答例 | 解説 |
| １ | 知識アイコン知識アイコン知識アイコン知識アイコン知識アイコン知識アイコン知識アイコン | ⑴A　中性　B　アルカリ性　C　酸性⑵　試験管：C火を近づける：音をたてて燃える⑶　A：食塩水B：うすい水酸化ナトリウム水溶液C：うすい塩酸 | １ | ●酸性のの性質・青色リトマス紙を赤色に変える。・BTB溶液を黄色に変える。・マグネシウムリボンを入れると，水素が発生する。●アルカリ性の水溶液の性質・赤色リトマス紙を青色に変える。・BTB溶液を青色に変える。・フェノールフタレイン溶液を赤色に変える。 |
| ２ | 知識アイコン知識アイコン知識アイコン知識アイコン | ⑴①　陽　②　青⑵　水酸化物イオン⑶①　陰　②　赤⑷　水素イオン | ２ | ⑴⑵　アルカリ・水溶液中でして，水酸化物イオンOH－を生じる物質。・水酸化物イオンは－の電気を帯びているので陽極に向かって移動するため，赤色リトマス紙の陽極側が青色に変わる。⑶⑷　酸・水溶液中で電離して，水素イオンH＋を生じる物質。・水素イオンは＋の電気を帯びているのでに向かって移動するため，青色リトマス紙の陰極側が赤色に変わる。 |