|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 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。 |