|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 解答例 | | | 解説 | |
| １ | 技能アイコン  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 | ⑴　水に電流を通しやすくするため  ⑵　4目盛り  ⑶　燃える  ⑷＋極側　O2  　－極側　H2  ⑸　H2O | １ | ⑴　な水は電流を通しにくいため，少量の水酸化ナトリウムを加えて電流を通しやすいようにする。  ⑵　水の電気分解では，＋極側（陽極側）で酸素，－極側（側）で水素が発生する。発生する気体の体積は，水素が酸素の約2倍となる。  ⑶　－極側（陰極側）から発生する気体は水素なので，火を近づけると燃える。  ⑷　＋極側（陽極側）から発生した気体　酸素（O2）  －極側（陰極側）から発生した気体　水素（H2）  水の電気分解を表す化学反応式  　2H2O→2H2＋O2  ⑸　1個の水分子は水素原子2個と酸素原子1個からなり，化学式ではH2Oと表される。 |
| 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 | ⑴　二酸化炭素  ⑵　化合物  ⑶　CO2  ⑷　発生した気体がとなりとじこめられたから | ２ | ⑴⑷　炭酸水素ナトリウムは加熱すると，炭酸ナトリウム，水，二酸化炭素に分解する。  　2NaHCO3→Na2CO3＋CO2＋H2O  ⑵⑶　単体　1種類の原子からできている物質  　例　酸素（O2），水素（H2），（N2），銀（Ag）  化合物　2種類以上の原子が組み合わさってできている物質  　例　二酸化炭素（CO2），アンモニア（NH3）  混合物　2種類以上の物質が混じっているもの  　例　空気（窒素　約80％，酸素　約20％） |