|  |  |
| --- | --- |
| 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　H2⑸　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＋O2⑸　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　CO2⑷　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＋H2O⑵⑶　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％） |