

電気分解 1

名前

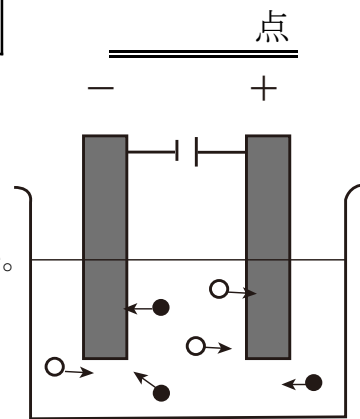
点

- ◇ 右の図は塩酸の電気分解のモデルを表したものである。次の問いに答えなさい。

- ① 塩酸の溶質は何か。また化学式を書きなさい。

溶質 ()

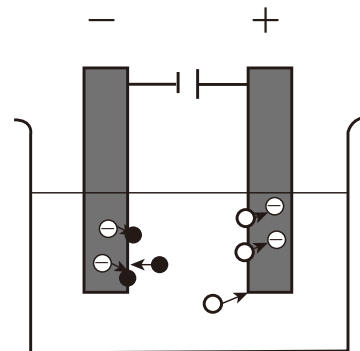
化学式 ()



- ② ①が電離したときにできる陽イオン、陰イオンは何か。それぞれ名前を答えなさい。

陽イオン ()

陰イオン ()



- ③ 図の●と○はそれぞれどのイオンを表しているか。それぞれのイオンの記号で答えなさい。

● () ○ ()

- ④ イオンが、陰極でうけとり、陽極で出しているものは何か。
()

- ⑤ 塩酸を電気分解したときの化学変化を、化学反応式で表しなさい。

()

- ⑥ 陽極、陰極に発生する機体をそれぞれ名前で答えなさい。

陽極 () 陰極 ()

解答

① 溶質 (塩化水素) 化学式 (HCl)

② 陽イオン (水素イオン) 陰イオン (塩化物イオン)

③ ● H⁺ ○ Cl⁻

④ 電子

⑤ $2 \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{Cl}_2$

⑥ 陽極 (塩素) 陰極 (水素)