

電気分解と電池

1 塩酸と塩化銅水溶液の電気分解 ()には適当な語句を入れるか、または選びなさい。
 []には適当な化学式やイオン式を入れなさい。

(1) 塩酸の電気分解

1) 塩酸の電離



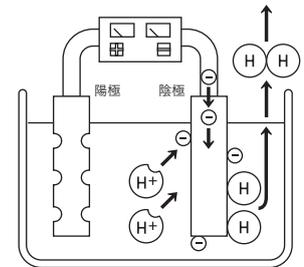
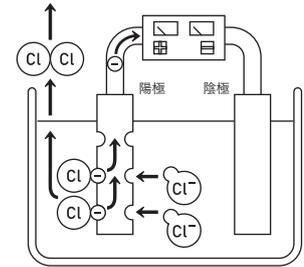
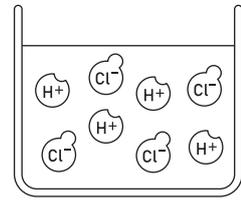
2) 陽極での変化

- ・陽極には④()イオンが引きよせられ、電子を1個⑤(わたし・受けとり)、⑥()原子になる。
- ・⑥原子が2個結びついて気体の⑦()になる。

3) 陰極での変化

- ・陰極には⑧()イオンが引きよせられ、電子を1個⑨(わたし・受けとり)、⑩()原子になる。
- ・⑩原子が2個結びついて気体の⑪()になる。

4) 塩酸の電気分解における化学反応式



(2) 塩化銅水溶液の電気分解

1) 塩化銅水溶液の電離



2) 陽極での変化

- ・陽極には④()イオンが引きよせられ、電子を1個⑤(わたし・受けとり)、⑥()原子になる。
- ・⑥原子が2個結びついて気体の⑦()になる。

3) 陰極での変化

- ・陰極には⑧()イオンが引きよせられ、電子を2個⑨(わたし・受けとり)、⑩()原子になる。
- ・⑩は金属のため、陰極に付着し、陰極はだんだん⑪()色になる。

4) 塩化銅水溶液の電気分解における化学反応式

