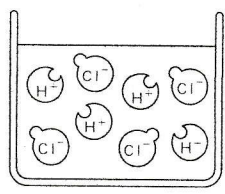


● 塩酸の電気分解

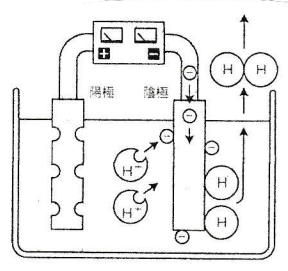
(1) 塩酸の電離

塩酸 = (塩化水素) の水溶液



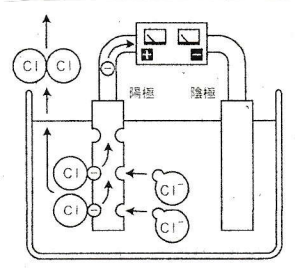
(2) 陰極での変化

- 陰極には (水素) イオンが引きよせられ、電子を1個 (受けとり)、(水素原子) になる。
- それが2個結びついて気体の (水素) として発生する。



(3) 陽極での変化

- 陽極には (塩化物) イオンが引きよせられ、電子を1個 (わたし)、(塩素原子) になる。
- それが2個結びついて気体の (塩素) として発生する。



(4) 塩酸の電気分解の化学反応式

