

① 次の問いに答えなさい。

[1点×17=17点]

- (1) 原子核の一部で、+の電気をもつものを何というか。
- (2) 水にとかしたとき、その水溶液に電流が流れない物質を何というか。
- (3) 原子核のまわりにある、-の電気をもつものを何というか。
- (4) 塩化銅水溶液の電気分解は、化学反応式でどう表されるか。
- (5) 水にとかしたとき、その水溶液に電流が流れる物質を何というか。
- (6) 原子や原子の集まりが電子を失ってできる、+の電気を帯びたイオンを何というか。
- (7) 原子の中心にあり、陽子と中性子からなる、+の電気をもつものを何というか。
- (8) うすい塩酸の電気分解は、化学反応式でどう表されるか。
- (9) 原子や原子の集まりが電子を受けとったり失ったりしてできた、電気を帯びた粒子を何というか。
- (10) 塩化銅水溶液を電気分解したとき、陰極に付着する物質は何か。
- (11) 同じ元素の原子で、中性子の数が異なるものどうしのことを何というか。
- (12) うすい塩酸を電気分解したとき、陰極と陽極に発生する気体はそれぞれ何か。
- (13) 原子や原子の集まりが電子を受けとってできる、-の電気を帯びたイオンを何というか。
- (14) 塩化銅水溶液を電気分解したとき、陽極で発生する気体は何か。
- (15) 原子核の一部で、電気をもたないものを何というか。
- (16) 塩化銅の電離のようすは、化学式でどう表されるか。
- (17) 電解質が水にとけて、陽イオンと陰イオンに分かれることを何というか。

① 次の問いに答えなさい。

[1点×17=17点]

(1) 原子核の一部で、+の電気をもつものを何というか。

陽子

(2) 水にとかしたとき、その水溶液に電流が流れない物質を何というか。

非電解質

(3) 原子核のまわりにある、-の電気をもつものを何というか。

電子

(4) 塩化銅水溶液の電気分解は、化学反応式でどう表されるか。



(5) 水にとかしたとき、その水溶液に電流が流れる物質を何というか。

電解質

(6) 原子や原子の集まりが電子を失ってできる、+の電気を帯びたイオンを何というか。

陽イオン

(7) 原子の中心にあり、陽子と中性子からなる、+の電気をもつものを何というか。

原子核

(8) うすい塩酸の電気分解は、化学反応式でどう表されるか。



(9) 原子や原子の集まりが電子を受けとったり失ったりしてできた、電気を帯びた粒子を何というか。

イオン

(10) 塩化銅水溶液を電気分解したとき、陰極に付着する物質は何か。

銅

(11) 同じ元素の原子で、中性子の数が異なるものどうしのことを何というか。

同位体

(12) うすい塩酸を電気分解したとき、陰極と陽極に発生する気体はそれぞれ何か。

陰極…水素、陽極…塩素

(13) 原子や原子の集まりが電子を受けとってできる、-の電気を帯びたイオンを何というか。

陰イオン

(14) 塩化銅水溶液を電気分解したとき、陽極で発生する気体は何か。

塩素

(15) 原子核の一部で、電気をもたないものを何というか。

中性子

(16) 塩化銅の電離のようすは、化学式でどう表されるか。



(17) 電解質が水にとけて、陽イオンと陰イオンに分かれることを何というか。

電離