

水溶液とイオン

基本事項の確認

 10分

1. 次の問いに答えなさい。

- (1) 水にとかしたときに、水溶液に電流が流れる物質を何というか。 [1]
- (2) 水にとかしたときに、水溶液に電流が流れない物質を何というか。 [2]
- (3) 塩酸を電気分解したときに、陰極から発生する気体は何か。 [3]
- (4) 原子の中心にあるものを何というか。 [4]
- (5) (4)のまわりを回っていて原子をつくる、 $-$ の電気を帯びたものを何というか。 [5]
- (6) (4)をつくる、 $+$ の電気を帯びたものを何というか。 [6]
- (7) (4)をつくる、電気を帯びていないものを何というか。 [7]
- (8) 原子が電気を帯びたものを何というか。 [8]
- (9) 原子が電子を失って、 $+$ の電気を帯びたものを何というか。 [9]
- (10) 原子が電子を受けとって、 $-$ の電気を帯びたものを何というか。 [10]
- (11) 物質が水にとけて(9)と(10)に分かれることを何というか。 [11]
- (12) 塩化銅を水にとかしたとき生じる陰イオンを選択肢から選びなさい。 [12]
- ① OH^- ② Cl^- ③ CO_3^{2-} ④ SO_4^{2-}