

①	水にとかしたときに電流が流れる物質	でんかいしつ 電解質	⑩	酸性の水溶液にマグネシウムリボンや亜鉛を入れると発生する気体	すいそ 水素
②	水にとかしても電流が流れない物質	ひでんかいしつ 非電解質	⑪	水溶液にしたとき、電離して水素イオンを生じる化合物	さん 酸
③	塩化銅の水溶液に電流を流したとき、陽極から発生する気体	えんそ 塩素	⑫	酸性の水溶液にふくまれているイオン	すいそ 水素イオン(H ⁺)
④	塩化銅の水溶液に電流を流したとき、陰極に付着する物質	どう 銅	⑬	水溶液にしたとき、電離して水酸化物イオンを生じる化合物	アルカリ
⑤	塩化水素の水溶液	えんさん 塩酸	⑭	アルカリ性の水溶液にふくまれているイオン	すいさんかぶつ 水酸化物イオン(OH ⁻)
⑥	原子の中心にあり、陽子と中性子からできているもの	げんしかく 原子核	⑮	酸性・アルカリ性の強さを表す値	pH
⑦	原子核のまわりにある、一の電気をもつもの	でんし 電子	⑯	中性のときの⑮の値	7
⑧	原子核の一部で、十の電気をもつもの	やうし 陽子	⑰	水素イオンと水酸化物イオンとか結びついて水をつくり、たがいの性質を打ち消し合う反応	ちゅうわ 中和
⑨	原子核の一部で、電気をもたないもの	ちゅうせいし 中性子	⑱	酸の陽イオンとアルカリの陰イオンとか結びついてできた物質	えん 塩
⑩	同じ元素でも、中性子の数が異なる原子	どういたい 同位体	⑲	化学変化を利用して、物資のもつ化学エネルギーを電気エネルギーに変える装置	でんち 電池
⑪	原子は全体として、電気を帯びているかいなか。	お 帯びていない	⑳	亜鉛版と銅板を導線でつないで、うすい塩酸の中に入れると、陰極になるのはどちらの金属か	あえん 亜鉛
⑫	原子や原子の集団が電気を帯びたもの	イオン	㉑	使うと電圧が低下し、もとにもどらない電池	いちじ でんち 一次電池
⑬	原子や原子の集団が電子を失い、十の電気を帯びたもの	やう 陽イオン	㉒	外部から逆向きの電流を流すと低下した電圧が回復し、くり返し使うことができる電池	にじ でんち ちくでんち 二次電池(蓄電池)
⑭	原子や原子の集団が電子を受けとり、一の電気を帯びたもの	いん 陰イオン	㉓	外部から逆向きの電流を流して電圧を回復させる操作	じゅうでん 充電
⑮	物質が水にとけて、陽イオンと陰イオンに分かれること	でんり 電離	⑳	水の電気分解とは逆の化学変化を利用する電池	ねんりょ でんち 燃料電池