

酸とアルカリ

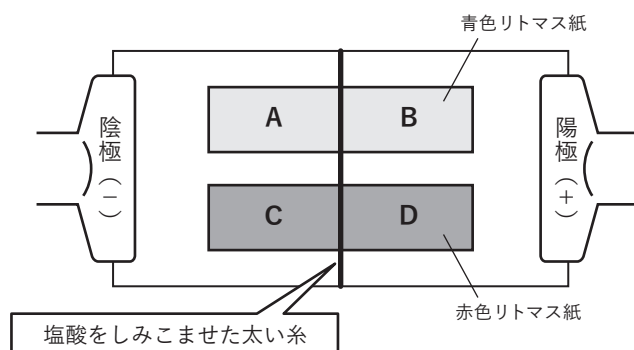
☑ 基本のチェック

() に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。

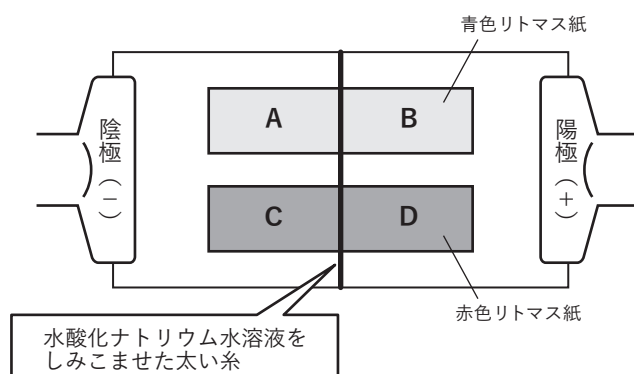
(1) 酸とアルカリの正体

- ・ 酸 … 水に溶けて電離し、① (水素) イオンを生じる物質。
- ・ アルカリ … 水に溶けて電離し、② (水酸化物) イオンを生じる物質。

(2) イオンの移動



- ・ リトマス紙の色が変わるのは ① (A ・ B ・ C ・ D) 。
- ・ 色の変化は ② (青 → 赤 ・ 赤 → 青)
- ・ 塩酸の電離は、③ [HCl] → ④ [H^+] + ⑤ [Cl^-]



- ・ リトマス紙の色が変わるのは ⑥ (A ・ B ・ C ・ D) 。
- ・ 色の変化は ⑦ (青 → 赤 ・ 赤 → 青)
- ・ 水酸化ナトリウムの電離は、⑧ [NaOH] → ⑨ [Na^+] + ⑩ [OH^-]