**Hydroliza soli.**

**Zadanie 6**

Przeprowadzono doświadczenie chemiczne przedstawione na schemacie.

|  |  |
| --- | --- |
|  | a) Określ odczyn wodnych roztworów soli w poszczególnych probówkach.  **Probówka 1.**: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  **Probówka 2.**: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  **Probówka 3.**: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |

b) Podaj numer probówki, w której zaobserwowano zmianę barwy roztworu.

c) Wyjaśnij przyczynę powstania odczynu zasadowego po rozpuszczeniu soli w wodzie. Napisz odpowiednie równanie reakcji chemicznej w formie cząsteczkowej oraz w formie jonowej.

Równanie reakcji chemicznej w formie cząsteczkowej:

Równanie reakcji chemicznej w formie jonowej: