

Контрольні запитання і завдання до лабораторної роботи 2.7

1. Який процес називається гідролізом солей?
2. Навести приклади реакцій гідролізу солей в молекулярному та іонному виді з утворенням розчину, який має: а) $\text{pH} > 7$, б) $\text{pH} < 7$, в) $\text{pH} = 7$.
3. Скласти рівняння гідролізу Na_2SiO_3 по ступеням. Яке значення pH має розчин цієї солі?
4. Скласти рівняння гідролізу AlCl_3 по ступеням. Яке значення pH має розчин цієї солі?
5. Яке забарвлення має лакмус при розчиненні солей AlCl_3 , K_2CO_3 , NaCl ? Пояснити чому. Написати рівняння відповідних реакцій в молекулярному та іонному виді.
6. Написати рівняння реакції гідролізу в молекулярному та іонному виді для солей: FeCl_3 і K_2SiO_3 . Визначити, яке середовище утворюється в розчинах цих солей, та вказати значення pH .
7. Яка з солей FeCl_2 чи FeCl_3 більшою мірою підлягає гідролізу? Відповідь мотивувати. Скласти рівняння гідролізу наведених солей в молекулярному та іонному виді.
8. Яку реакцію повинні мати розчини таких солей: CuSO_4 , Na_2CO_3 , K_2SO_4 ? Написати, де можливо, рівняння реакцій гідролізу в молекулярному та іонному виді.