Инструктивная карта для обучающихся

Алгоритм составления уравнений гидролиза

1. Определите состав соли.
2. Запишите уравнение взаимодействия иона слабого электролита с одной молекулой воды (краткое ионно-молекулярное уравнение).
3. На основании краткого ионно-молекулярного уравнения составьте молекулярное уравнение: исходные вещества - соль и вода; продукты гидролиза состоят из образовавшихся ионов и тех ионов соли, которые не участвуют в процессе гидролиза.
4. Сделайте вывод о реакции раствора электролита.

Запишите тип гидролиза(по катиону, по аниону, по катиону и по аниону).