*Приложение №4*

**Алгоритм написания уравнения гидролиза**

1. Определить каким основанием и какой кислотой образована соль, определить их силу.

2. Записать уравнение диссоциации соли.

3. Найти ион слабого электролита, подчеркнуть его.

4. Записать с новой строки ион слабого электролита, прибавить к нему НОН (воду). Поставить знак ↔, записать ион H+, если в растворе соли среда – кислая; ион OН- , если в растворе соли среда – щелочная.

5. Поставить знак « + »; записать ион, состоящий из иона соли и иона, оставшегося от молекулы воды.

6.Записать итоговое уравнение гидролиза.