

### **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  $\leftrightarrow$ , записать ион  $H^+$ , если в растворе соли среда – кислая; ион  $OH^-$ , 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.

### **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  $\leftrightarrow$ , записать ион  $H^+$ , если в растворе соли среда – кислая; ион  $OH^-$ , 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.

### **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  $\leftrightarrow$ , записать ион  $H^+$ , если в растворе соли среда – кислая; ион  $OH^-$ , 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.