

## Титрование слабой кислоты сильной щелочью:



В точке эквивалентности образуется соль - формиат натрия, - которая, являясь солью слабой кислоты и сильного основания, гидролизуется:



и в растворе появляется избыток ионов  $\text{OH}^-$ .

Следовательно, при титровании слабых кислот сильными основаниями точка эквивалентности не совпадает с точкой нейтральности и будет находиться в щелочной среде.