



## 2.3.3. Методы определения скорости реакции

Методы определения скорости реакции

и т.д.

## 2.3.3. Методы определения скорости реакции

рН ± 60



2.3.3. Методы определения скорости реакции. В этом разделе рассматриваются методы определения скорости реакции. В частности, рассматриваются методы определения скорости реакции в жидких средах. В качестве примера рассмотрим реакцию между ионами перманганата и оксалата в кислой среде. Реакция протекает по следующему уравнению:  $2MnO_4^- + 5C_2O_4^{2-} + 16H^+ \rightarrow 2Mn^{2+} + 10CO_2 + 8H_2O$ . Скорость реакции можно определить по изменению концентрации перманганат-ионов со временем. Для этого используют метод внешнего стандарта. В качестве внешнего стандарта используют раствор перманганата калия с известной концентрацией. Скорость реакции определяют по изменению оптической плотности раствора перманганата калия. Оптическая плотность раствора перманганата калия пропорциональна его концентрации. Таким образом, скорость реакции можно определить по изменению оптической плотности раствора перманганата калия со временем.

А

Внешний стандарт. В этом методе используют раствор перманганата калия с известной концентрацией. Скорость реакции определяют по изменению оптической плотности раствора перманганата калия. Оптическая плотность раствора перманганата калия пропорциональна его концентрации. Таким образом, скорость реакции можно определить по изменению оптической плотности раствора перманганата калия со временем.

[Методы определения скорости реакции](#)