Массовая доля выхода продукта реакции от теоретически возможного

В реальных химических реакциях масса продукта, полученного в результате реакции, всегда оказывается меньше рассчитанной теоретически.

Массовая доля выхода продукта реакции от теоретически возможного

Причины:

- 1.Многие химические реакции **обратимы** и не доходят до конца.
- 2.При взаимодействии веществ часто образуются **побочные продукты** реакции.
- 3.При **гетерогенных реакциях** вещества плохо перемешиваются и часть их не вступает в реакцию.
- 4. Часть газообразных веществ улетучивается.
- 5.При получении **осадков** часть веществ может остаться в растворе.

Массовая доля выхода продукта реакции от теоретически возможного

Выводы:

- 1. m(теор.) > m(практ.)
- 2.V (теор.) > V (практ.)
- 3. Теоретический выход = 100%
- 4.Практический выход < 100%

<u>m (практ.)</u>

5. η (вых.) = m (теор.)

6. η (вых.) = V (теор.)