

Скорость реакции

- **Скорость гомогенной реакции** определяется как изменение концентрации одного из веществ в единицу времени:

$$v = \Delta C / \Delta t \text{ (моль/л с)}$$

- **Скорость гетерогенной реакции** определяется как изменение количества вещества в единицу времени на единице поверхности:

$$v = \Delta n / \Delta t S \text{ (моль/с м}^2 \text{)}$$

Где S -площадь поверхности соприкосновения веществ (м^2 , см^2)