

***Скорость
химических
реакций***



$$\tau_1 - C_1$$

$$\tau_2 - C_2$$

$$V = \frac{C_2 - C_1}{\tau_2 - \tau_1} = \frac{\Delta C}{\Delta \tau} \left(\frac{\text{моль / л}}{\text{с}} \right)$$

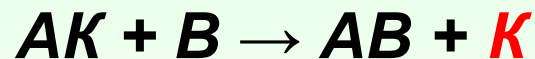
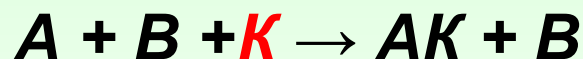
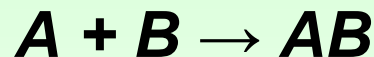
- ***Скорость химической реакции*** – это изменение концентрации реагирующих веществ в единицу времени

Факторы, влияющие на скорость химической реакции

- **Природа реагирующих веществ**
- **Концентрация реагирующих веществ**

$$V_{\text{х.р.}} = K [C_A] [C_B]$$

- **Температура**
- **Поверхность соприкосновения реагирующих веществ**
- **Катализатор**



Проверь свои знания

- Если кусковой сахар внести в пламя, то он будет плавиться, но не загорится. Тот же сахар, но посыпанный пеплом, горит небольшим синеватым пламенем, которое быстро гаснет. Взвесь сахарной пудры в воздухе взрывается от небольшой искры. Объясните эти экспериментальные факты.

Задание на дом:

- §14,