Скорость химических реакций

$$А \rightarrow Б + В$$

$$\tau_1 - c_1$$

$$\tau_2 - c_2$$

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

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

Факторы, влияющие на скорость химической реакции

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

$$V_{х.р.} = K\,[C_A]\,[C_B]$$

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

$$A + B \rightarrow AB$$

$$A + B + K \rightarrow AK + B$$

$$AK + B \rightarrow AB + K$$

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,