

СКОРОСТЬ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ

ФАКТОРЫ ВЛИЯЮЩИЕ НА СКОРОСТЬ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ

V_{t_1} – скорость реакции при температуре

V_{t_2} – скорость реакции при температуре

γ – температурный коэффициент скорости реакции

$$V = \frac{c_2 - c_1}{t_2 - t_1} = - \frac{\Delta c}{\Delta t}$$

$$v = \frac{V}{V_m}$$

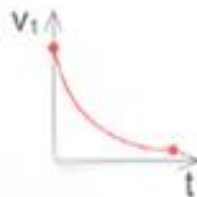
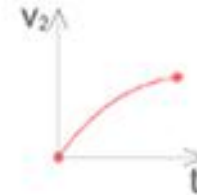
$$V = v \cdot V_m$$

$$v = \frac{N}{N_A}$$

$$N = v \cdot N_A$$

$$v = \frac{m}{M}$$

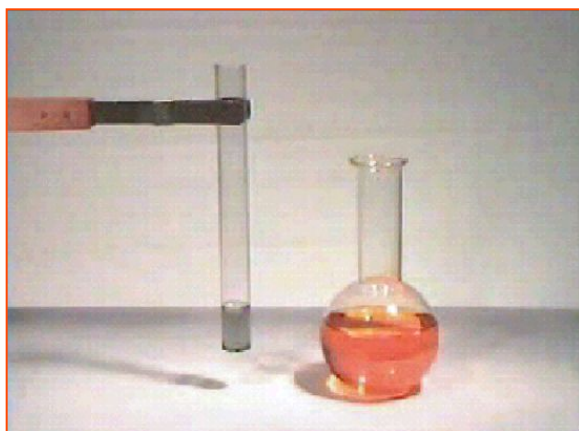
$$m = v \cdot M$$



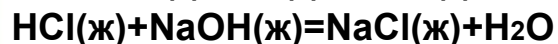
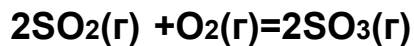
КЛАССИФИКАЦИЯ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИИ ПО ПРИЗНАКУ ФАЗНОСТИ (АГРЕГАТНОЕ СОСТОЯНИЕ)

ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ

ГОМОГЕННЫЕ

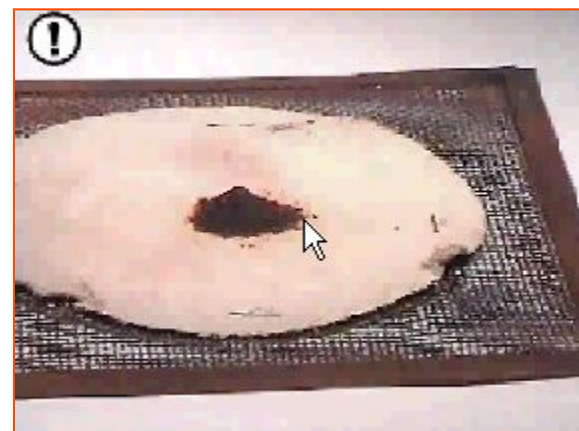


(реагирующие вещества и продукты реакции находятся в одной фазе)

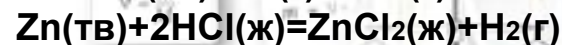
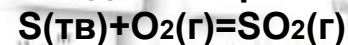


Особенность: протекают во всём объёме реакционной смеси

ГЕТЕРОГЕННЫЕ



(реагирующие вещества и продукты реакции находятся в разных фазах)



Особенность: протекают на поверхности раздела фаз

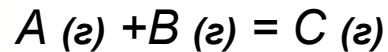
$$v = \pm \frac{\Delta C}{\Delta t}$$

$$v_{t_2} = v_{t_1} \cdot \gamma^{\frac{t_2 - t_1}{10}}$$

$$v = \pm \frac{\Delta U}{S \Delta t}$$

СКОРОСТИ РЕАКЦИЙ

Скорость гомогенной реакции



$$\Delta V = V_2 - V_1$$

$$\Delta t = t_2 - t_1$$

$$V (г/ом) = \Delta V / (\Delta t * V)$$

$$C = V / V \text{ (моль/л)}$$

$$V (г/ом) = \pm \Delta C / \Delta t \text{ (моль/л*с)}$$

Скорость гетерогенной реакции

$$V (гет) = \pm \Delta V / (S * \Delta t) \text{ (моль/м}^2 \cdot \text{с)}$$



$$v = \pm \frac{\Delta C}{\Delta t}$$

$$v_{t_2} = v_{t_1} \cdot \gamma^{\frac{t_2 - t_1}{10}}$$

$$v = \pm \frac{\Delta \rho}{S \Delta t}$$

C_1 — конце
веще
време

C_2 — конце
веще
време

Факторы влияющие на скорость химической реакции

Концентрация
 $A+B=C+D$
 $V=k[A]*[B]$

Природа
 реагирующих
 веществ

Площадь
 поверхности
 соприкосновения

температура

катализатор



$$v_{t_2} = v_{t_1} \cdot \gamma^{\frac{t_2 - t_1}{10}}$$



Влияние катализатора на скорость химической реакции



$$v = \pm \frac{\Delta C}{\Delta t}$$

$$v_{t_2} = v_{t_1} \cdot \gamma^{\frac{t_2 - t_1}{10}}$$

$$v = \pm \frac{\Delta v}{S \Delta t}$$

C_1 — конце веще
врем

C_2 — конце веще
врем

Задача 1

В некоторый момент времени концентрация хлора в сосуде, в котором протекает реакция $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 = 2\text{HCl}$, была равна 0.06 моль/л. Через 5 сек. Концентрация хлора составила 0.02 моль/л. Чему равна средняя скорость данной реакции в указанный промежуток времени?

Дано

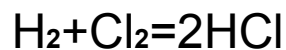
$$C_1(\text{Cl}_2) = 0.06 \text{ моль/л}$$

$$C_2(\text{Cl}_2) = 0.02 \text{ моль/л}$$

$$\Delta t = 5 \text{ сек}$$

$$V = ?$$

Решение



$$V = -(C_2 - C_1) / \Delta t = (0.02 - 0.06) / 5 = \\ = 0.008 \text{ (моль/л*с)}$$

Ответ: $V = 0.008 \text{ (моль/л*с)}$



$$v = \pm \frac{\Delta C}{\Delta t}$$

$$v_{t_2} = v_{t_1} \cdot \gamma^{\frac{t_2 - t_1}{10}}$$

$$v = \pm \frac{\Delta U}{S \Delta t}$$

Задача 2

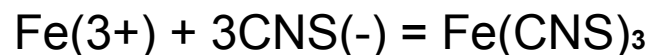
Как изменится скорость, протекающей в водном растворе, реакции $\text{FeCl}_3 + 3\text{KCN} = \text{Fe}(\text{CNS})_3 + 3\text{KCl}$ при разбавлении реагирующей смеси водой в два раза

Дано

$C(\text{ионов}) < 2$ раза

$V_2/V_1 = ?$

Решение



$$V = k[\text{Fe}(3+)] \cdot [\text{CNS}(-)]^3$$

пусть до разбавления: $x = [\text{Fe}(3+)]$

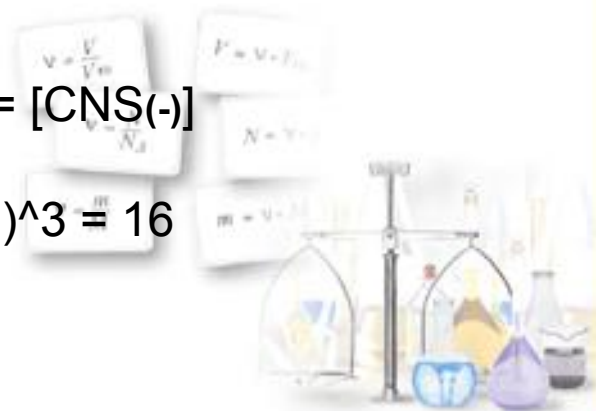
$$y = [\text{CNS}(-)]^3$$

В результате разбавления концентрация ионов уменьшается:

$$x/2 = [\text{Fe}(3+)] \quad y/2 = [\text{CNS}(-)]$$

$$V_2/V_1 = k \cdot (x/2) \cdot (y/2)^3 = 16$$

Ответ: $V_2/V_1 = 16$



Задача 3

Как изменится скорость реакции при повышении температуры от 55 до 100 °С, если температурный коэффициент скорости этой реакции равен 2.5 ?

Дано

$$\gamma = 2.5$$

$$t_1 = 55 \text{ } ^\circ\text{C}$$

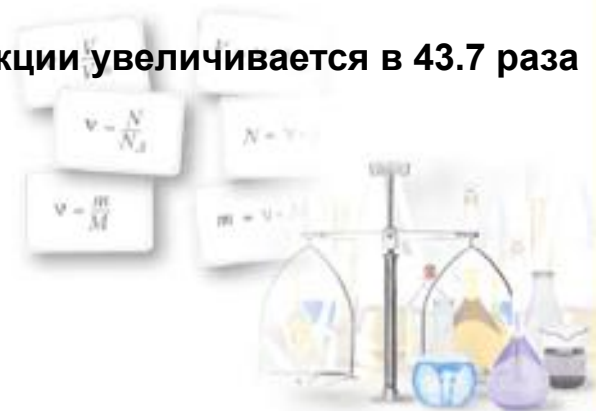
$$t_2 = 100 \text{ } ^\circ\text{C}$$

$$v_{t_2}/v_{t_1} = ?$$

Решение

$$v_{t_2} = v_{t_1} \cdot \gamma^{\frac{t_2 - t_1}{10}} = 2.5^{((100-55)/10)} =$$
$$= 2.5^{4.5} = (5/2)^{9/2} = 43.7$$

ОТВЕТ: скорость реакции увеличивается в 43.7 раза



$$v = \pm \frac{\Delta C}{\Delta t}$$

$$v_{t_2} = v_{t_1} \cdot \gamma^{\frac{t_2 - t_1}{10}}$$

$$v = \pm \frac{\Delta v}{S \Delta t}$$

Задача 4

При повышении температуры на 30 °С, скорость некоторой реакции увеличивается в 64 раза. Чему равен температурный коэффициент скорости этой реакции?

Дано

$$V_{t_2}/V_{t_1}=64$$

$$t_2 = 30$$

$$\gamma = ?$$

Решение

$$\frac{V_{t_2}}{V_{t_1}} = \gamma^{\frac{t_2 - t_1}{10}} = \gamma^3$$

$$64 = \gamma^3 \quad \gamma = 4$$

ОТВЕТ: температурный коэффициент скорости реакции равен 4.



$$v = \pm \frac{\Delta C}{\Delta t}$$

$$v_{t_2} = v_{t_1} \cdot \gamma^{\frac{t_2 - t_1}{10}}$$

$$v = \pm \frac{\Delta U}{S \Delta t}$$

Тест: закрепление знаний

1. Для уменьшения скорости реакции необходимо:

- а) увеличить концентрацию реагирующих веществ
- б) ввести в систему катализатор
- в) повысить температуру
- г) понизить температуру

2. С наибольшей скоростью протекает реакция:

- а) нейтрализации
- б) горение серы в воздухе
- в) растворение магния в кислоте
- г) восстановление оксида меди водородом

3. Укажите гомогенную реакцию.

- а) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$
- б) $\text{S} + \text{O}_2 = \text{SO}_2$
- в) $2\text{CO} + \text{O}_2 = 2\text{CO}_2$
- г) $\text{MgCO}_3 \rightarrow \text{MgO} + \text{CO}_2$

4. Укажите гетерогенную реакцию.

- а) $2\text{CO} + \text{O}_2 = 2\text{CO}_2$
- б) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 = 2\text{HCl}$
- в) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{SO}_3$ (кат V_2O_5)
- г) $\text{N}_2\text{O} + \text{H}_2 = \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O}$

5. Отметьте, какая реакция является одновременно гомогенной и каталитической.

- а) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{SO}_3$ (кат NO_2)
- б) $\text{CaO} + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3$
- в) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 = 2\text{HCl}$
- г) $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 = 2\text{NH}_3$ (кат Fe)



$$v = \pm \frac{\Delta C}{\Delta t}$$

$$v_{t_2} = v_{t_1} \cdot \gamma^{\frac{t_2 - t_1}{10}}$$

$$v = \pm \frac{\Delta U}{S \Delta t}$$

Тест: закрепление знаний

6. Укажите, как изменится скорость бимолекулярной газовой реакции $2\text{NO}_2 = \text{N}_2\text{O}_4$ при увеличении концентрации NO_2 в три раза.

- а) увеличится в 3 раза б) уменьшится в 6 раз
в) увеличится в 9 раз г) увеличится в 6 раз

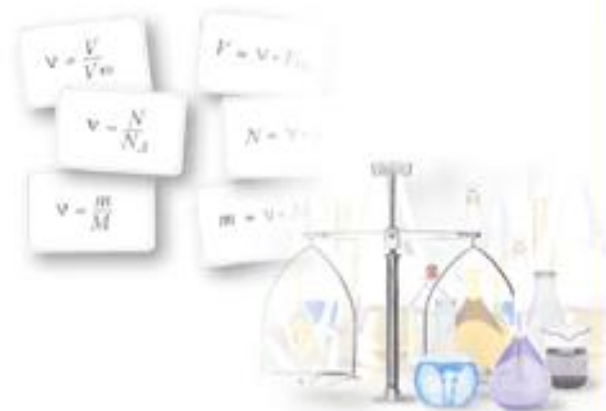
7. Укажите какому процессу соответствует выражение закона действующих масс для скорости химической реакции $V = k[\text{O}_2]^x$.

- а) $\text{S} + \text{O}_2 = \text{SO}_2$ б) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$ в) $2\text{CO} + \text{O}_2 = 2\text{CO}_2$ г) $\text{N}_2 + \text{O}_2 = 2\text{NO}$

8. Отметьте, скорость какого процесса не изменится, если увеличить давление в реакционном сосуде (t без изменения).

- а) $2\text{NO} + \text{O}_2 = 2\text{NO}_2$ б) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 = 2\text{HCl}$ в) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$ г) $\text{N}_2\text{O}_4 = 2\text{NO}_2$

9. Рассчитайте, чему равен температурный коэффициент скорости реакции, если при понижении температуры на 40°C её скорость уменьшилась в 81 раз.



$$v = \pm \frac{\Delta C}{\Delta t}$$

$$v_{t_2} = v_{t_1} \cdot \gamma^{\frac{t_2 - t_1}{10}}$$

$$v = \pm \frac{\Delta U}{S \Delta t}$$

C_1 — конце
веще
време

C_2 — конце
веще
време