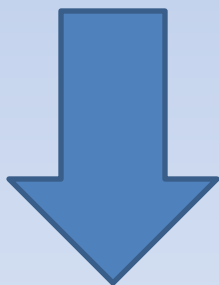
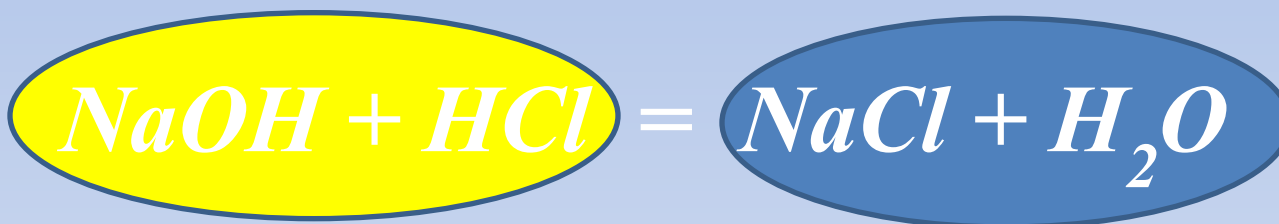
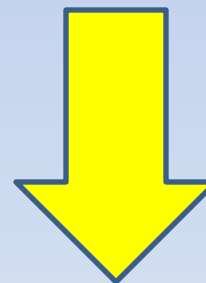


Химические реакции

Химическая реакция - превращение одних веществ (исходных соединений) в другие (продукты реакции) при неизменяемости ядер атомов



**исходные
соединения**



**продукты
реакции**

ЯВЛЕНИЯ

ФИЗИЧЕСКИЕ

**Изменение состояния
или формы вещества,
которые не приводят к
образованию новых
веществ**

ХИМИЧЕСКИЕ

**Превращения
веществ, в
результате которых
образуются новые
вещества**

Энергия активации реакции

- При сближении реагирующих частиц вследствие одинакового знака зарядов электронных оболочек они отталкиваются.
- Если молекулы не обладают достаточной кинетической энергией, то они разлетаются в разные стороны.
- Только те частицы, которые обладают некоторым минимальным избыточным, относительно среднего, запасом энергии, при сближении преодолевают силы отталкивания.
- **Дополнительная энергия, которую должны иметь молекулы для вступления в химическую реакцию, называется энергией активации.**
- *Те частицы, которые обладают таким избыточным количеством энергии – энергией активации, - называются активными*

Признаки химических реакций:

1. Изменение цвета;
2. Изменение запаха;
3. Выпадение (растворение) осадка;
4. Выделение газа;
5. Выделение (поглощение) теплоты



Условия протекания химических реакций

1. Изменение температуры (нагревание/охлаждение).
2. Изменение давления (уменьшение/увеличение).
3. Соприкосновение, перемещение.
4. Измельчение.
5. Действие света, электрического тока.
6. Применение катализаторов и ингибиторов.

Нормальные условия – н.у.:

Давление: $p = 1 \text{ атм} = 101325 \text{ Па} (10^5 \text{ Па})$

Температура: $T = 273,15 \text{ К} (0^\circ \text{ C})$

Алгоритм составления уравнений химических реакций

1. В левой части записываются формулы веществ, которые вступают в реакцию:



2. В правой части (после стрелки) – формулы веществ, которые получаются в результате реакции:



3. Затем с помощью коэффициентов уравнивается число атомов одинаковых химических элементов в правой и левой частях уравнения:



Классификация химических реакций

По числу и составу исходных веществ и продуктов реакции

Реакции соединения	Реакции разложения	Реакции замещения	Реакции обмена
<p>Из нескольких веществ образуется одно новое вещество</p> $A + B = AB$	<p>Из одного вещества образуется несколько новых веществ</p> $AB = A + B$	<p>Атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов в сложном веществе</p> $A + BC = AC + B$	<p>Два сложных вещества обмениваются своими составными частями</p> $AB + CD = AD + CB$
$S + O_2 = SO_2$	$CaCO_3 \xrightarrow{t} CaO + CO_2$ $CaCO_3$	$Zn + 2HCl =$ $= ZnCl_2 + H_2$	$NaOH + HCl =$ $= NaCl + H_2O$

Реакция нейтрализации

Взаимодействие кислоты и основания с образованием соли и воды называется реакцией нейтрализации. Обычно подобные реакции протекают с выделением тепла.

Это - частный случай реакции обмена

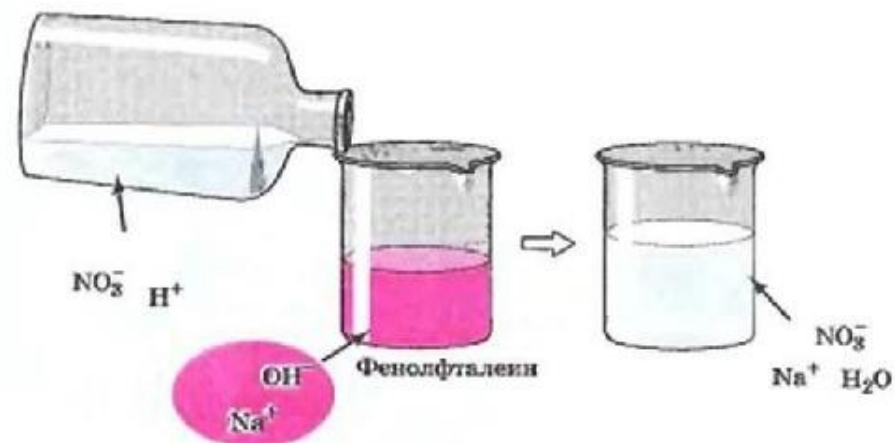
**Реакция нейтрализации –
сильная кислота + сильное
основание:**



Точка эквивалентности

это момент окончания химической реакции, когда вещества прореагировали в эквивалентных количествах.

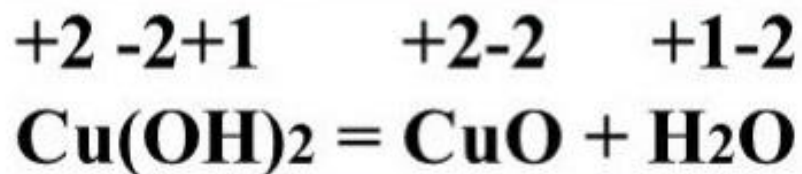
достижение точки эквивалентности фиксируют с помощью индикатора



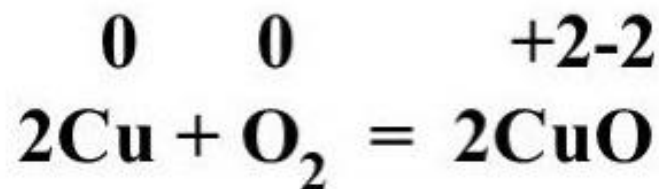
По изменению степени окисления

**Химические
реакции**

идущие без изменения
степени окисления элементов

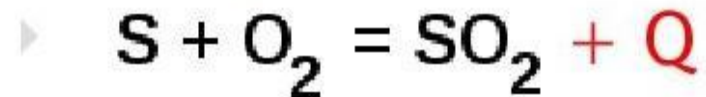


идущие с изменением
степени окисления элементов
(ОВР)



По тепловому эффекту

экзотермические (выделение тепла)



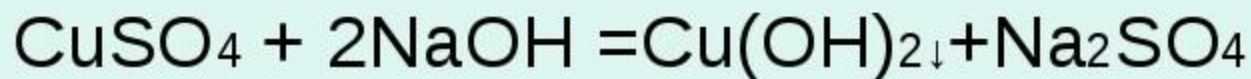
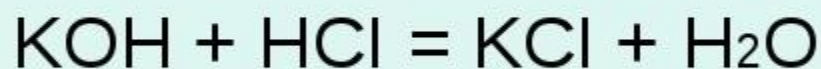
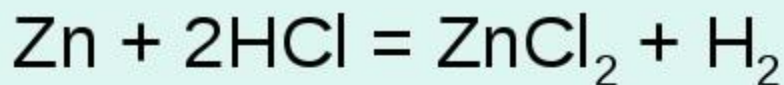
эндотермические (поглощение тепла)



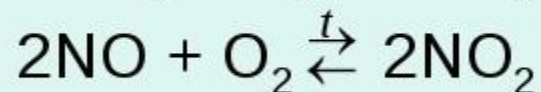
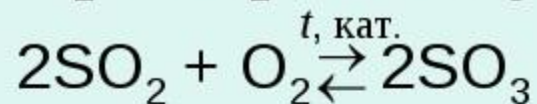
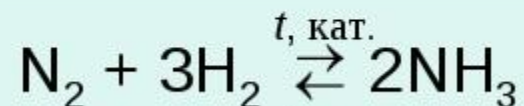
по признаку обратимости

Реакции

Необратимые



Обратимые



по фазовому составу:

1) Гетерогенные реакции – реакции, в которых реагирующие вещества и продукты реакции находятся в разных агрегатных состояниях



2) Гомогенные реакции – реакции, в которых реагирующие вещества и продукты реакции находятся в одном агрегатном состоянии



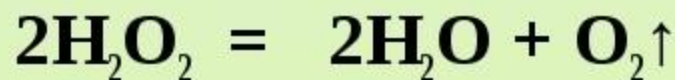
- **Некаталитические реакции** – реакции, идущие без участия катализатора:

t



- **Каталитические реакции** – реакции, идущие с участием катализатора:

MnO₂



Скорость химической реакции -

это изменение концентрации одного из реагирующих веществ или одного из продуктов реакции в единицу времени



Скорость гомогенной и гетерогенной реакций

Скорость гомогенной реакции

определяется как изменение концентрации одного из веществ в единицу времени:

$$v_{\text{гомог}} = \frac{\Delta C}{\Delta t} \left[\frac{\text{МОЛЬ}}{\text{Л} \cdot \text{С}} \right],$$

если объем системы не меняется

Скорость гетерогенной реакции

определяется как изменение количества вещества в единицу времени на единице поверхности:

$$v_{\text{гетерог}} = \frac{\Delta n}{\Delta t \cdot S} \left[\frac{\text{МОЛЬ}}{\text{С} \cdot \text{М}^2} \right],$$

где S — площадь поверхности соприкосновения веществ (м^2 , см^2).

Факторы, влияющие на скорость химической реакции

- природа реагирующих веществ
- температура
- концентрация реагирующих веществ
- наличие катализатора (ингибитора)
- площадь поверхности соприкосновения веществ
- давление



Зависимость скорости химической реакции от природы веществ

Скорость химических реакций зависит от природы реагирующих веществ. Под "природой веществ" понимают:

- тип химических связей в молекулах реагентов, прочность связей;
- строение кристаллической решетки и ее прочность;
- строение атома, прочность связывания внешних электронов



Влияние температуры на скорость химической реакции

Правило Вант-Гоффа:

- При увеличении температуры на каждые 10° скорость химической реакции увеличивается в 2-4 раза

Зависимость скорости реакции от концентрации реагирующих веществ

Эту зависимость описывает закон действующих масс: скорость химической реакции прямо пропорциональна произведению концентраций реагирующих веществ;

В случае реакции $nA + mB \rightarrow C$ этой зависимости соответствует уравнение:

$$v = k \cdot [A]^n \cdot [B]^m$$

↑
константа скорости реакции

Константа скорости химической реакции

Константа скорости k – это такая скорость, когда концентрации реагирующих веществ равны 1 моль/л. Она **зависит** от природы реагирующих веществ и температуры, но **не зависит** от изменения концентрации участвующих в реакции веществ.

Чем **больше** константа скорости реакции, тем больше ее скорость по сравнению с другими реакциями при прочих равных условиях

Влияние катализаторов и ингибиторов на скорость химической реакции:

Катализаторы - вещества, увеличивающие скорость химической реакции, но в конце реакции остающиеся неизменными как качественно, так и количественно. В обратимых реакциях увеличивают скорость как прямой, так и обратной реакции.

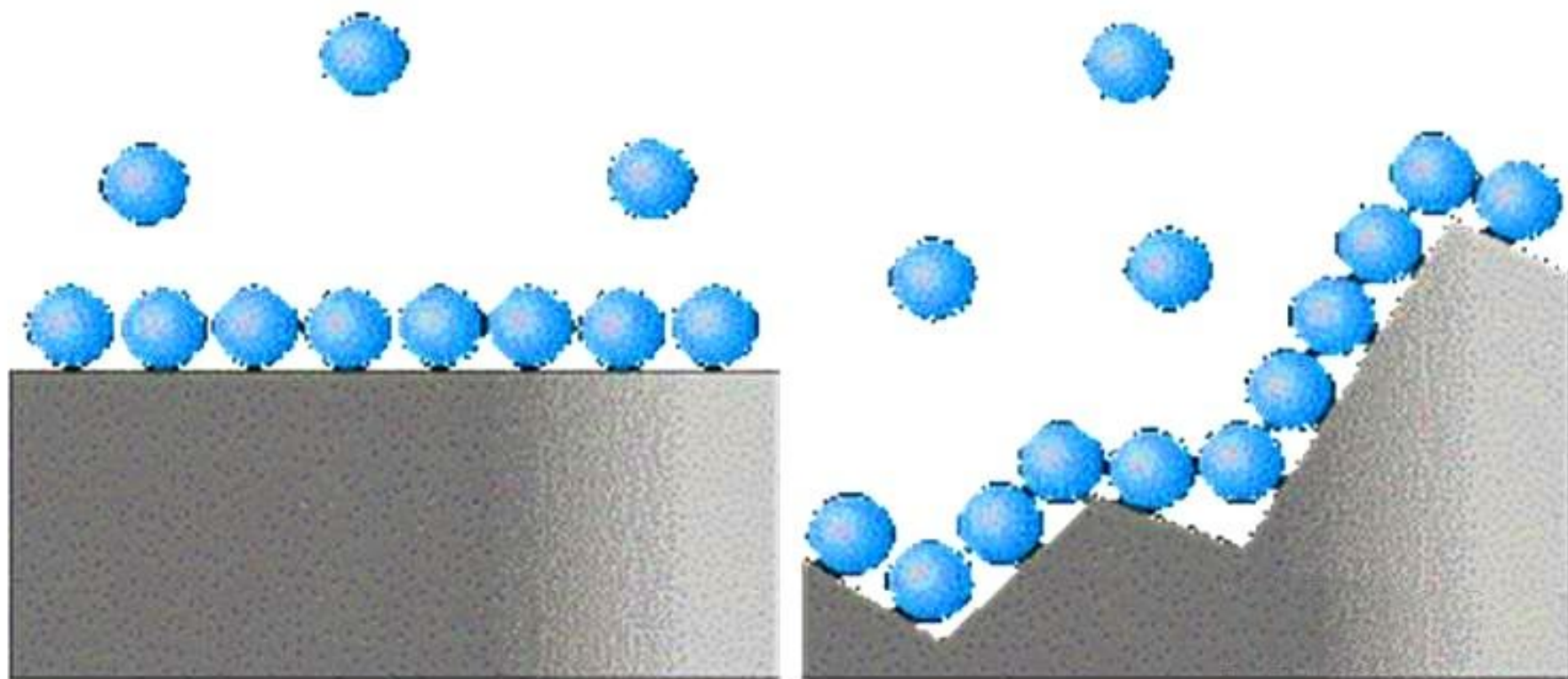
Ингибиторы - вещества, замедляющие скорость химической реакции, но в конце реакции остающиеся неизменными как качественно, так и количественно.

Катализ - изменение скорости химической реакции под действием катализатора

Площадь соприкосновения

Скорость гетерогенной реакции *прямо пропорциональна* площади поверхности соприкосновения реагентов.

При измельчении и перемешивании увеличивается поверхность соприкосновения реагирующих веществ, при этом возрастает скорость реакции



Влияние давления на скорость химической реакции

Если в реакции участвуют газообразные вещества, то повышение давления равносильно сжатию газа, т.е. увеличению его концентрации.

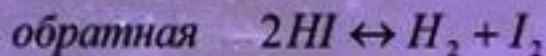
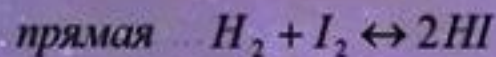
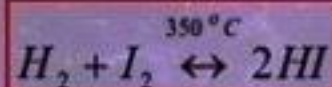
При увеличении концентрации газообразного компонента скорость реакции в соответствии с законом действующих масс возрастает.

При понижении давления газ расширяется, и его концентрация в системе падает, это вызывает уменьшение скорости реакции



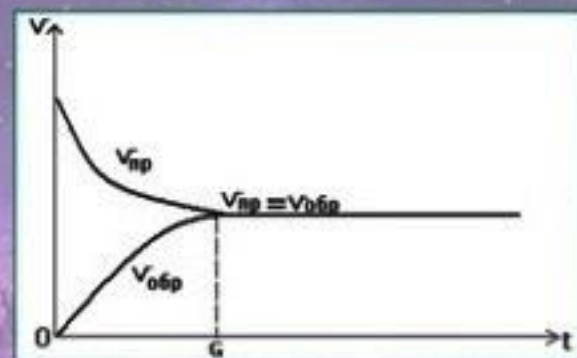
Химическое равновесие

- Состояние системы, при котором скорость прямой реакции равна скорости обратной реакции, называется **химическим равновесием**



$$v_{np} = k_{np} \cdot [H_2] \cdot [I_2]$$

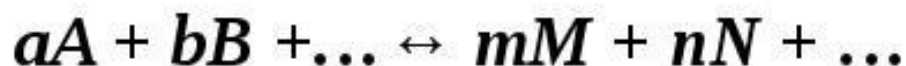
$$v_{обр} = k_{обр} \cdot [HI]^2$$



Равновесными концентрациями

**называются концентрации
всех веществ системы,
которые устанавливаются в
ней при наступлении
состояния химического
равновесия**

- Количественной характеристикой химического равновесия является константа равновесия, которая может быть выражена через равновесные концентрации C реагирующих веществ.



$$K_c = \frac{C_M^m C_N^n}{C_A^a C_B^b}$$

- Величина константы равновесия зависит только от природы реагирующих веществ и температуры.
- физический смысл константы равновесия: она показывает, во сколько раз скорость прямой реакции больше скорости обратной при данной температуре и концентрациях всех реагирующих веществ, равных 1 моль/л

**Знание константы равновесия
химической реакции позволяет**

**предсказать направление ее
протекания:**

$K > 1$ - равновесие сдвинуто вправо,

$K < 1$ – равновесие сдвинуто влево,

**$K = 1$ - система находится в состоянии
равновесия**

Химическое равновесие



- В состоянии химического равновесия количественное соотношение между реагирующими веществами и продуктами реакции остается постоянным: *сколько молекул продукта реакции в единицу времени образуется, столько их и разлагается*. Это состояние сохраняется до тех пор, пока неизменными остаются *концентрация, температура и давление*.
- Многочисленные исследования показали, что смещение химического равновесия подчиняется правилу, названному **принципом Ле-Шателье**:
При изменении внешних условий химическое равновесие смещается в сторону той реакции (прямой или обратной), которая ослабляет это внешнее воздействие

Факторы, влияющие на смещение химического равновесия



**Изменение
температуры**




**Изменение
концентрации**



**Изменение
давления**

Смещение химического равновесия

№	Фактор, влияющий на смещение равновесия	Направление смещения равновесия
1	Концентрация C	при $\uparrow C$ одного из реагентов равновесие сдвигается в направлении образования продуктов реакции \rightarrow
		при $\uparrow C$ одного из продуктов реакции равновесие сдвигается в направлении образования реагентов \leftarrow
2	Давление P^* (приводит к $\uparrow C$)	при $\uparrow P$ равновесие сдвигается в направлении образования веществ (реагентов или продуктов) с меньшим объемом ($\downarrow P$)
		при $\downarrow P$ равновесие сдвигается в направлении образования веществ (реагентов или продуктов) с большим объемом ($\uparrow P$)
3	Температура T	при $\uparrow T$ химическое равновесие смещается в направлении эндотермической реакции
		при $\downarrow T$ – в направлении экзотермической реакции



**Введение катализатора не
влияет на смещение
равновесия, но ускоряет
процесс достижения
равновесия**

Обобщение и выводы

- ✦ Химические реакции протекают с различными скоростями. Скорость химической реакции это изменение концентрации одного из реагирующих веществ за единицу времени.
- ✦ Скорость химической реакции зависит от температуры, концентрации, поверхности соприкосновения реагирующих веществ, природы реагирующих веществ, катализатора.
- ✦ В обратимых химических реакциях наступает динамическое химическое равновесие, когда скорости прямой и обратной реакции равны.
- ✦ Факторы влияющие на смещение химического равновесия – давление, температура, концентрация.
- ✦ Смещение химического равновесия происходит согласно принципа Ле-Шателье.