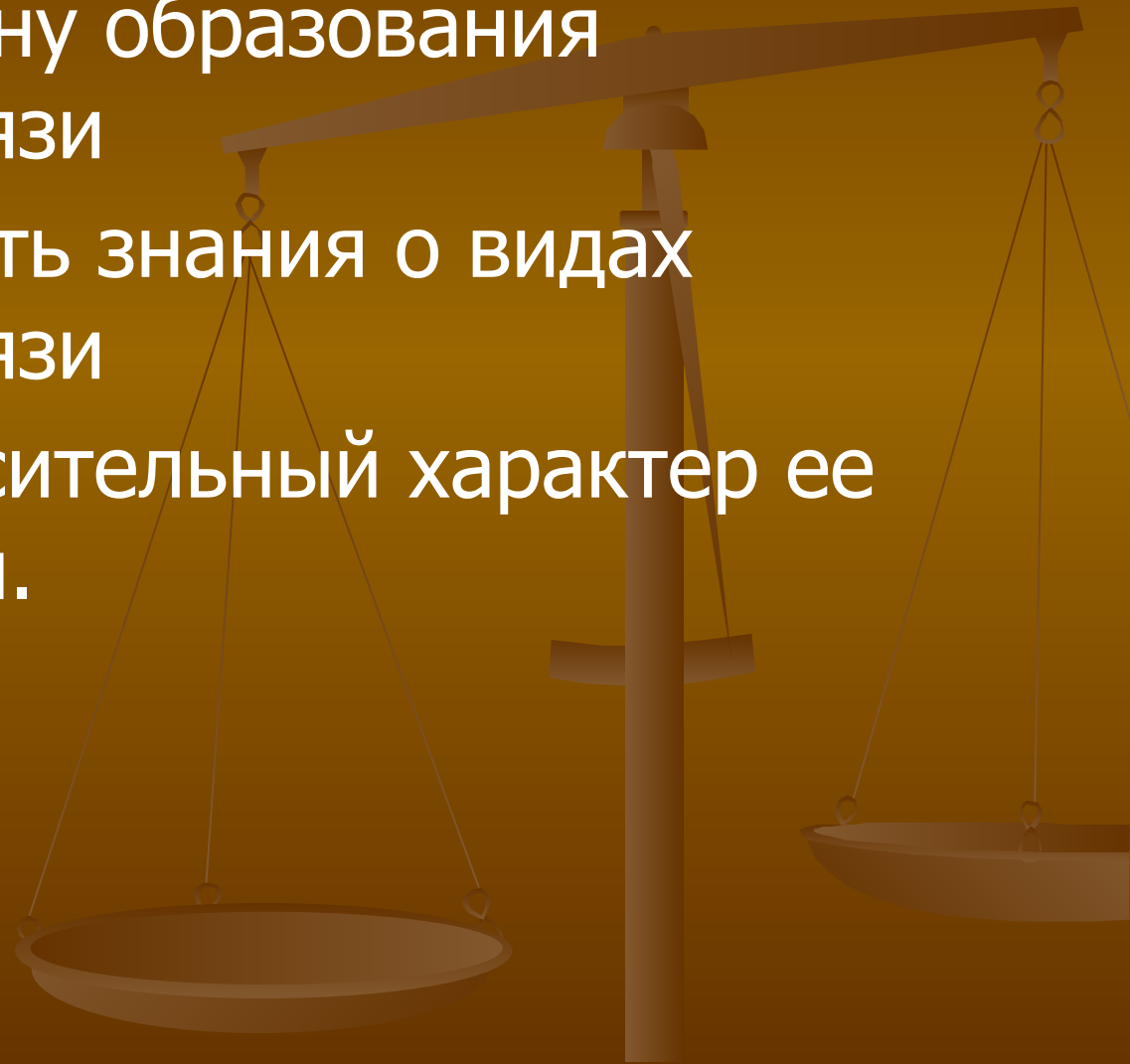


Химическая связь



Цель урока:

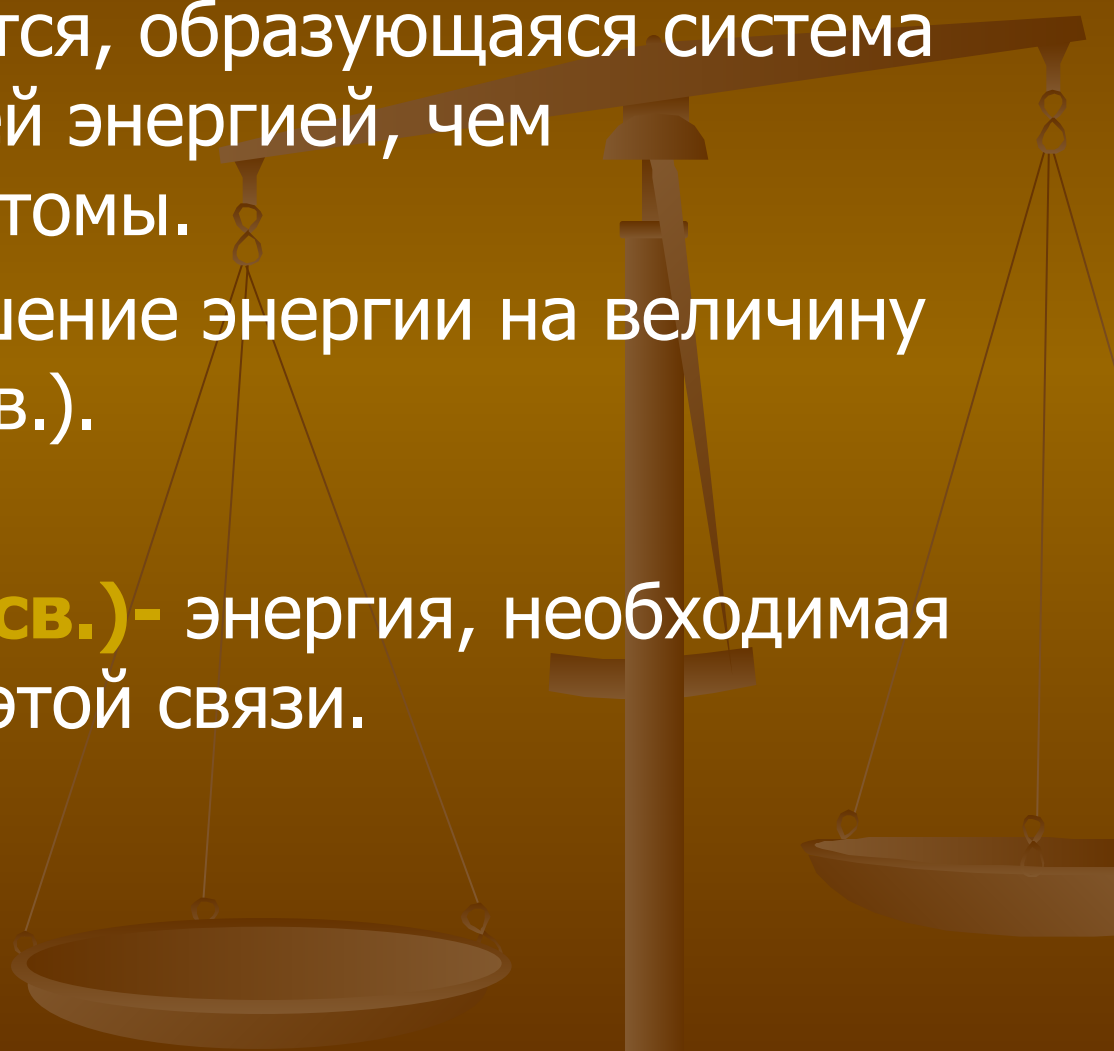
- Вскрыть причину образования химической связи
- Актуализировать знания о видах химической связи
- Показать относительный характер ее классификации.



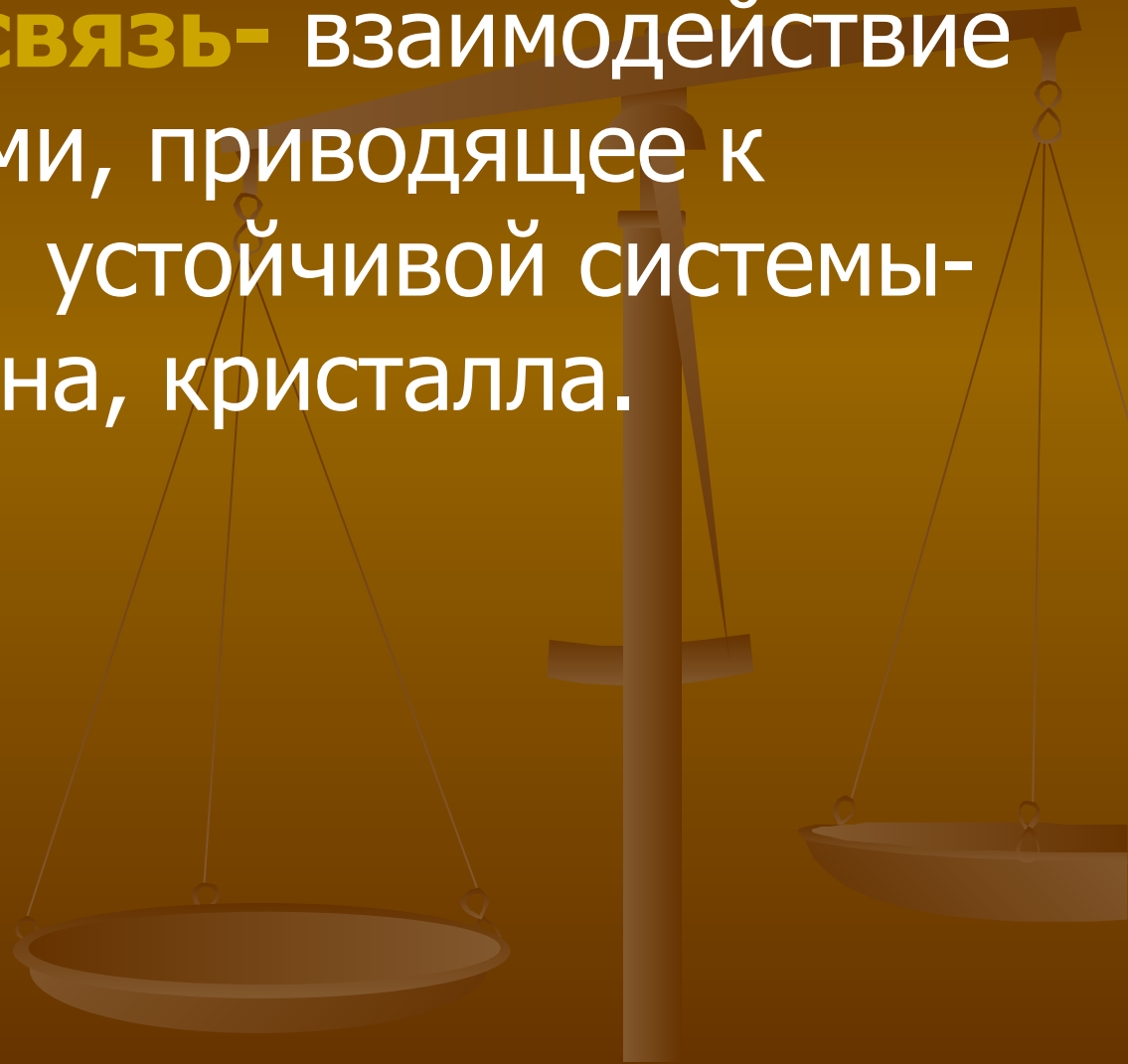
Причиной образования химической связи является стремление системы к минимуму энергии: при её образовании, как правило, энергия выделяется, образуемая система обладает меньшей энергией, чем изолированные атомы.

Происходит уменьшение энергии на величину энергии связи ($E_{св.}$).

Энергия связи ($E_{св.}$) - энергия, необходимая для разрушения этой связи.



Химическая связь - взаимодействие между атомами, приводящее к образованию устойчивой системы - молекулы, иона, кристалла.



Виды химической связи

зависят от ЭО образующих ее атомов

ионная
связь

$Me + Нем$



$\Delta ЭО$ очень
велика

$NaCl, K_2S, \dots$

ковалентная
связь

$Нем + Нем$

Полярная
 $Нем + Нем$

разные

$\Delta ЭО \neq 0$

H_2O, H_2SO_4

Ме-связь
(металлическая)

во всех Ме
и сплавах

Неполярная
 $Нем + Нем$

одинаковые

$\Delta ЭО = 0$

$Cl_2, O_2,$
 CH_3-CH_3, \dots

Н-связь

(водородная)

бывает

межмолекулярная
(ассоциаты $(H_2O)_n$;

$(R-OH)_n, \dots$)

и внутримолекулярная —

II-я структура

белка

резкой границы нет!

Домашнее задание:

Параграф 6

