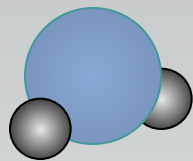


**Лилия Кузнецова**

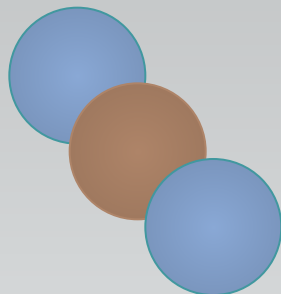
**Наглядное пособие  
«Динамические модели»**

**Электронное приложение к учебнику «Химия-9»**

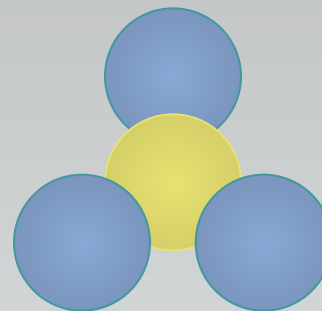
# Формы молекул



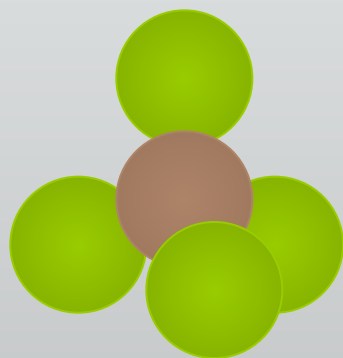
Угловая  $\text{H}_2\text{O}$



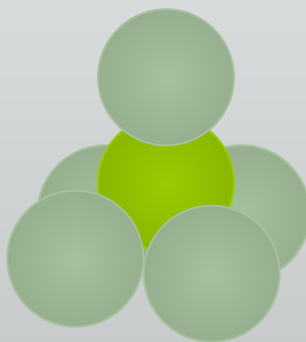
Линейная  $\text{CO}_2$



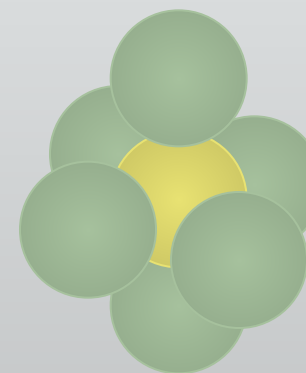
Треугольная  $\text{SO}_3$



Тетраэдрическая  $\text{CCl}_4$

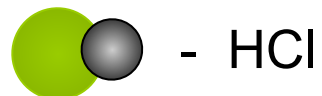
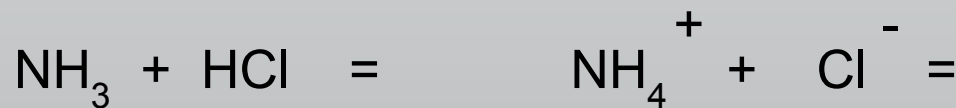
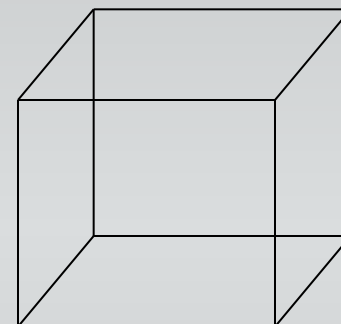
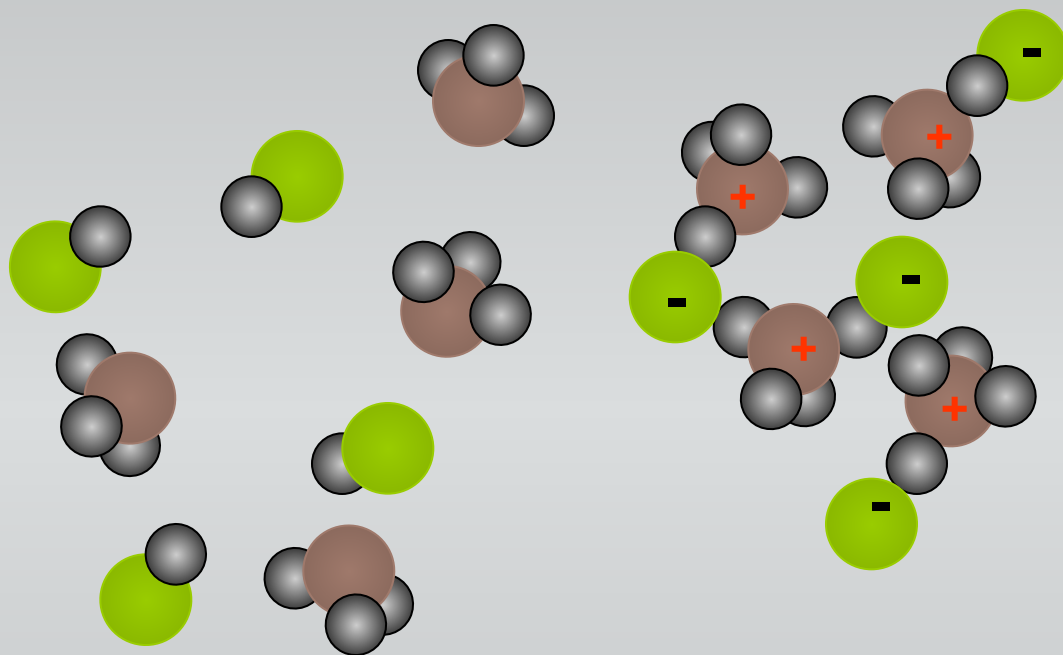


Четырёхгранная пирамида  $\text{ClF}_5$

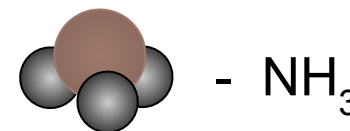


Октаэдрическая  $\text{SF}_6$

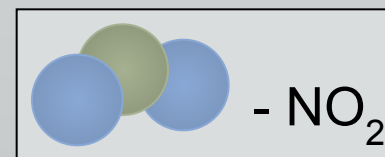
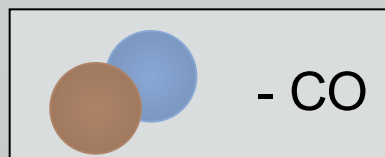
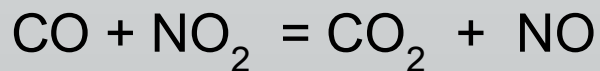
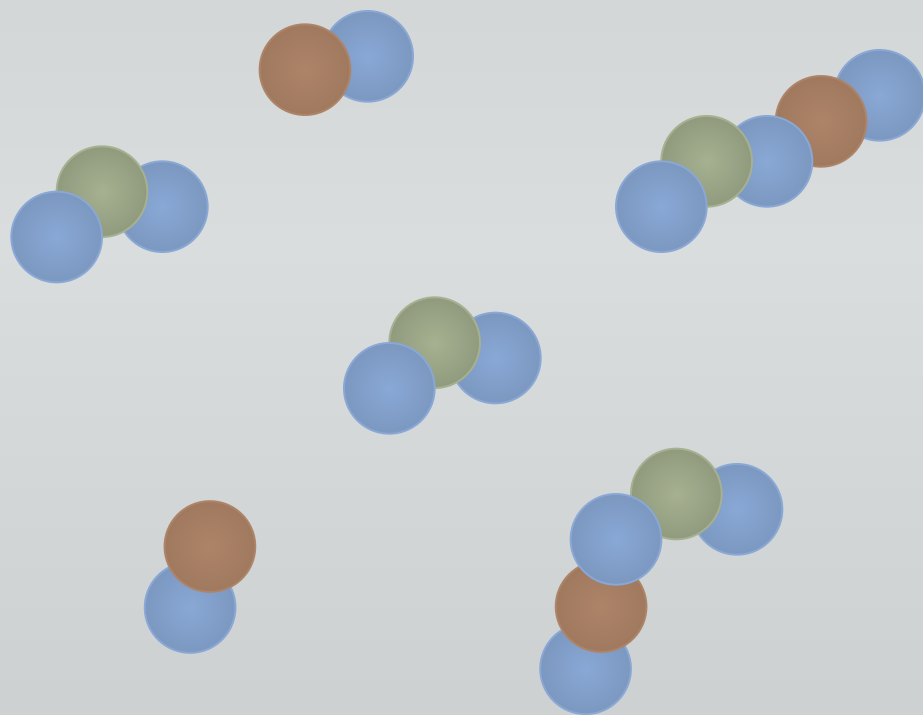
# Модельная схема реакции



К уроку «Механизмы химических реакций»

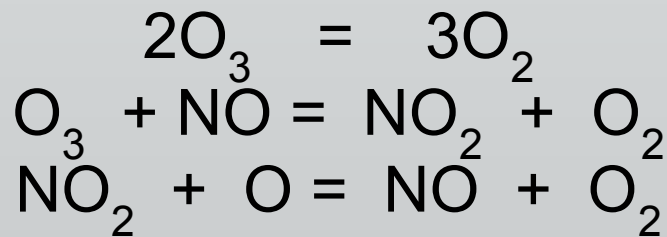
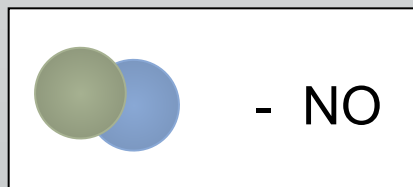
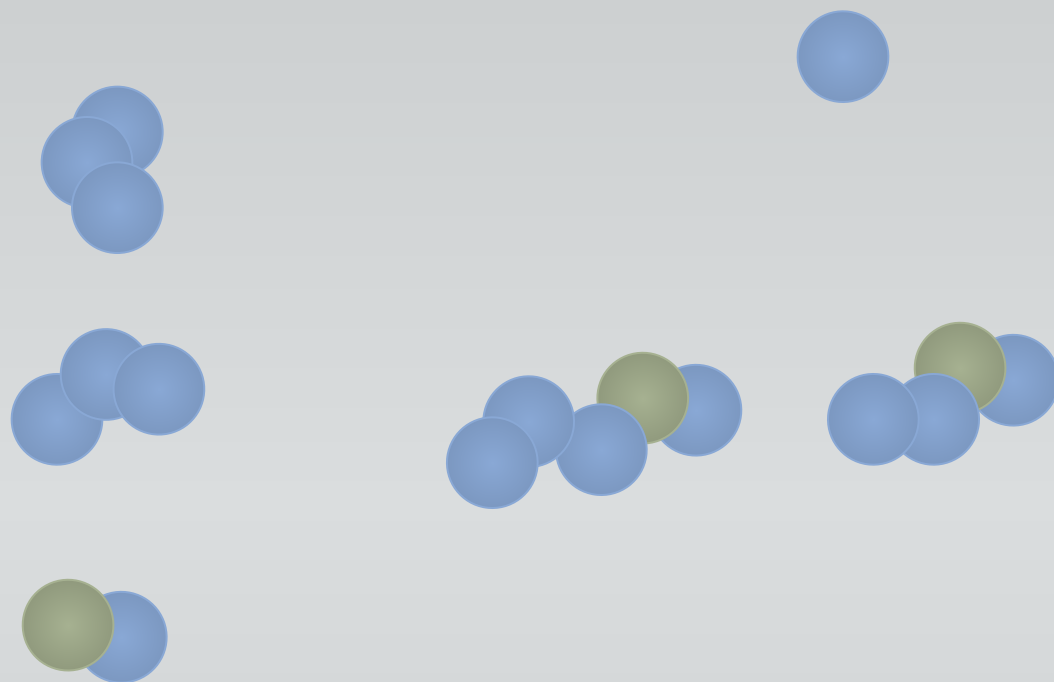


# Модельная схема возникновения активированного комплекса

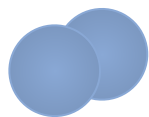
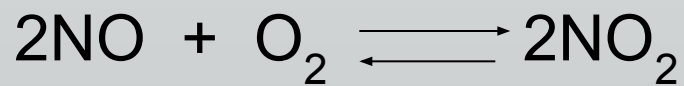


К уроку «Влияние температуры на скорость реакции»

# Схематическая модель участия катализатора в реакции

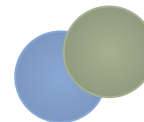


# Схематическая модель прямой и обратной реакции



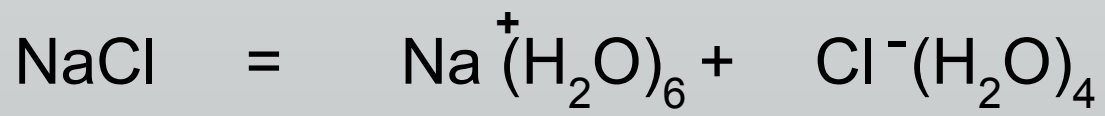
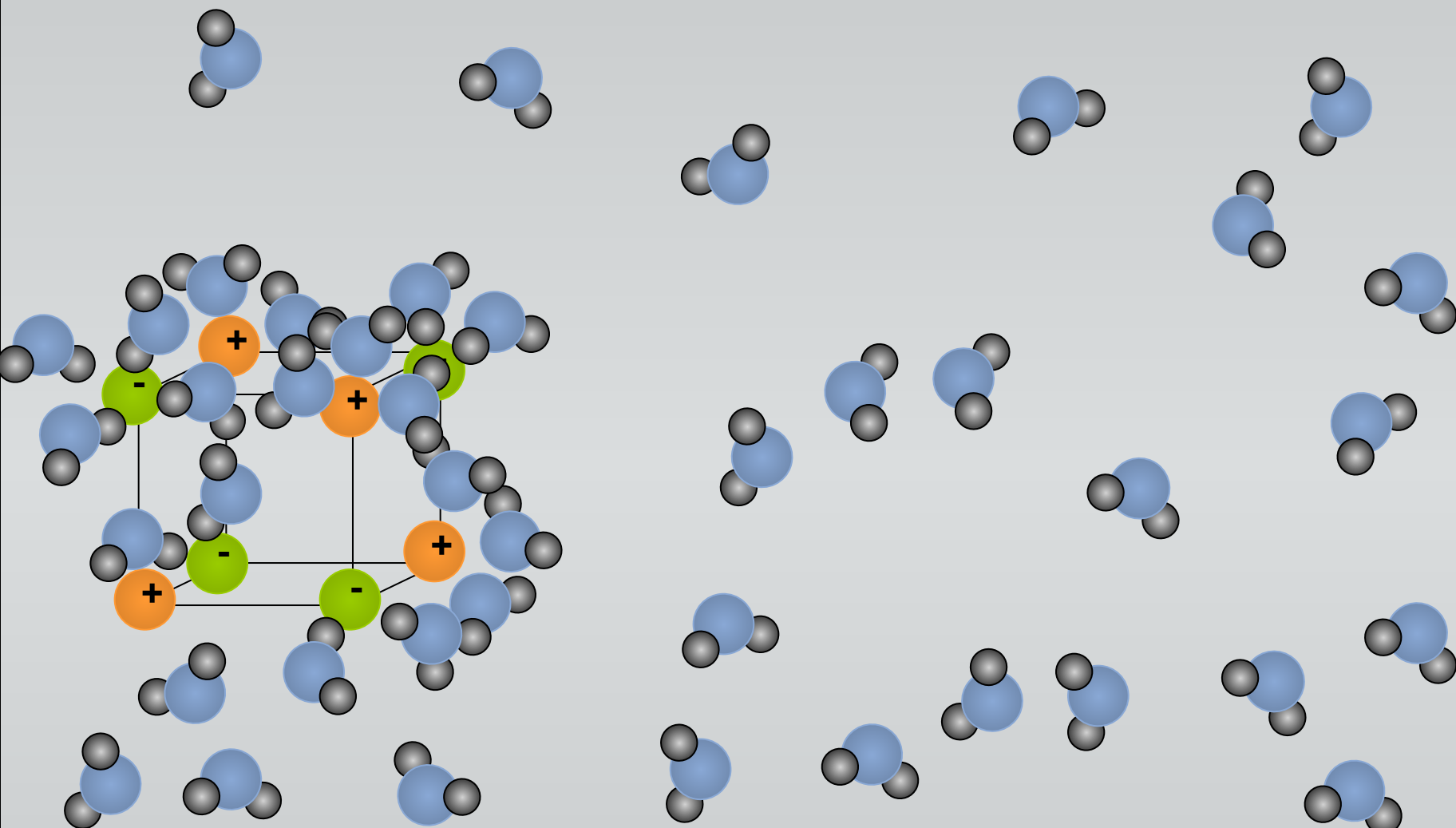
- O<sub>2</sub>

К уроку «Химическое равновесие»



- NO

# Растворение

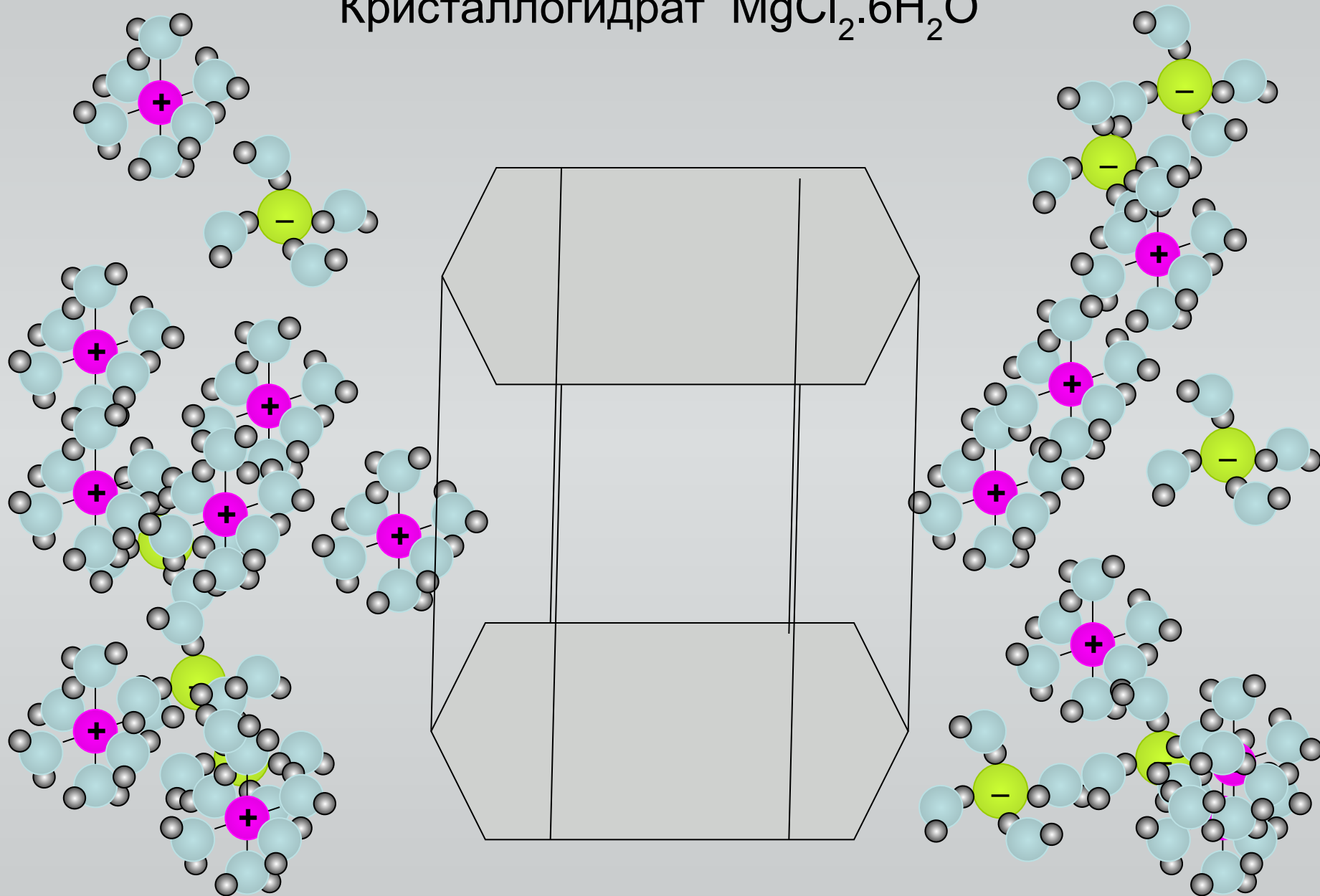


 - Na<sup>+</sup>

 - Cl<sup>-</sup>

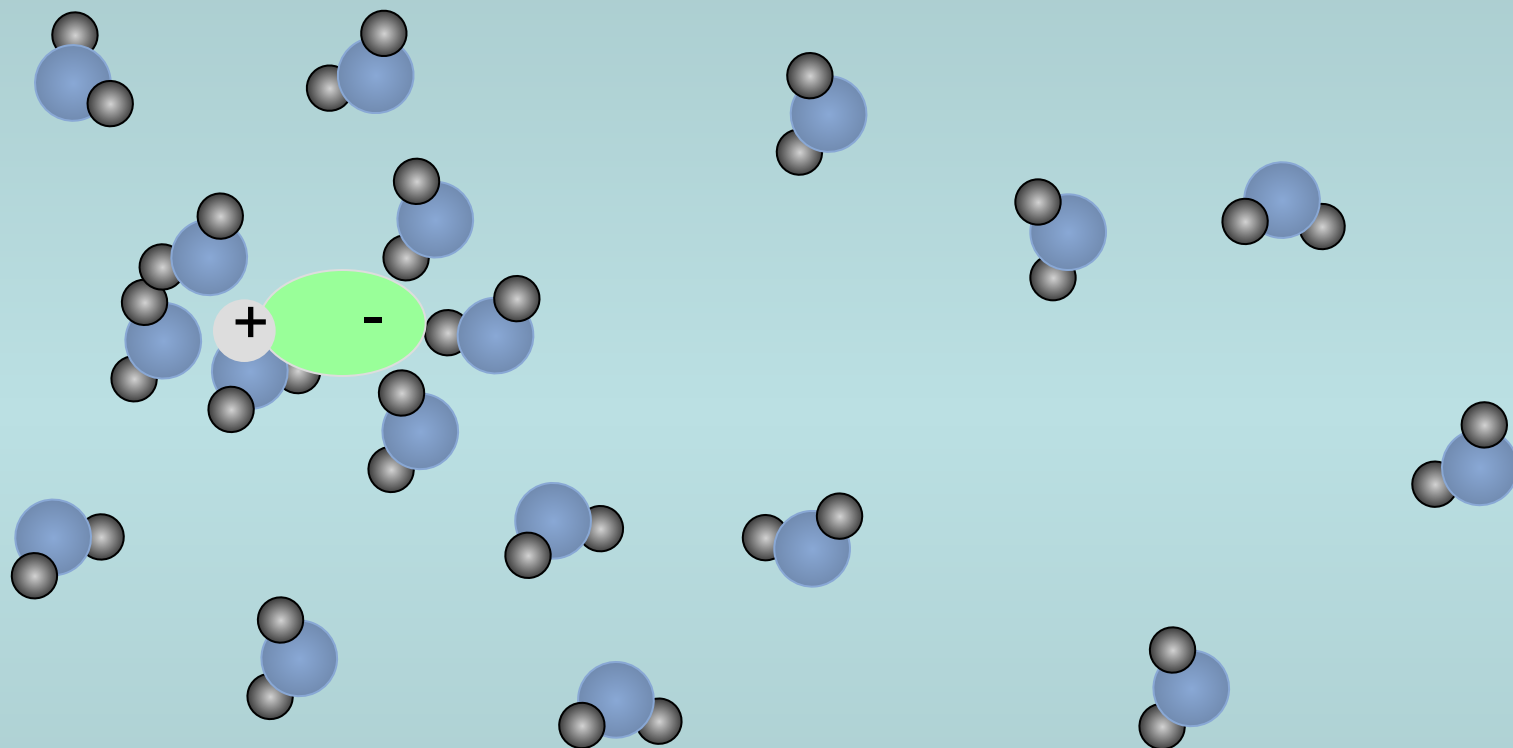
К уроку «Химическое равновесие в растворах»

# Кристаллогидрат $\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

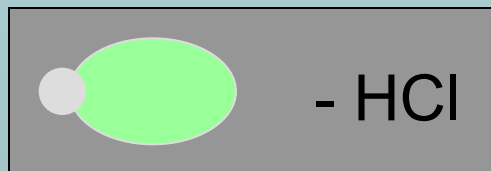




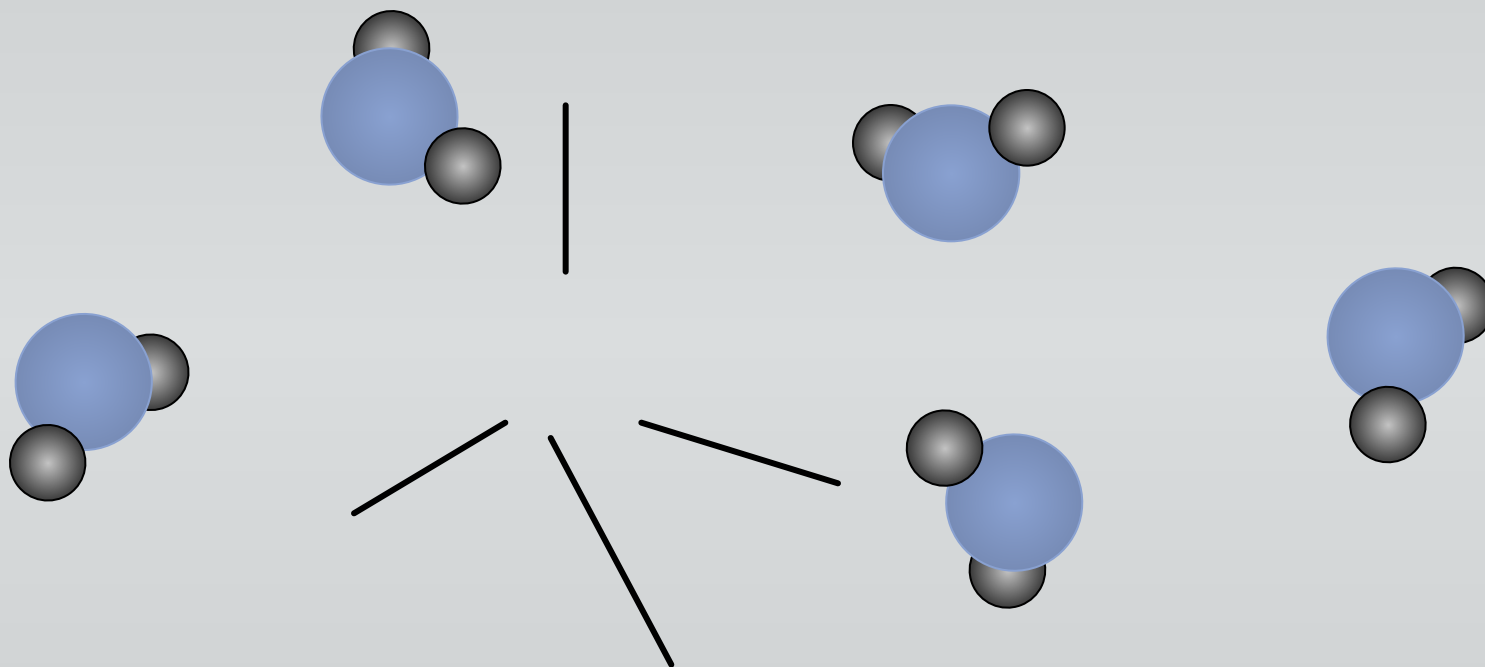
# Ионизация и диссоциация хлороводорода



К уроку «Химическое равновесие в процессах электролитической диссоциации»

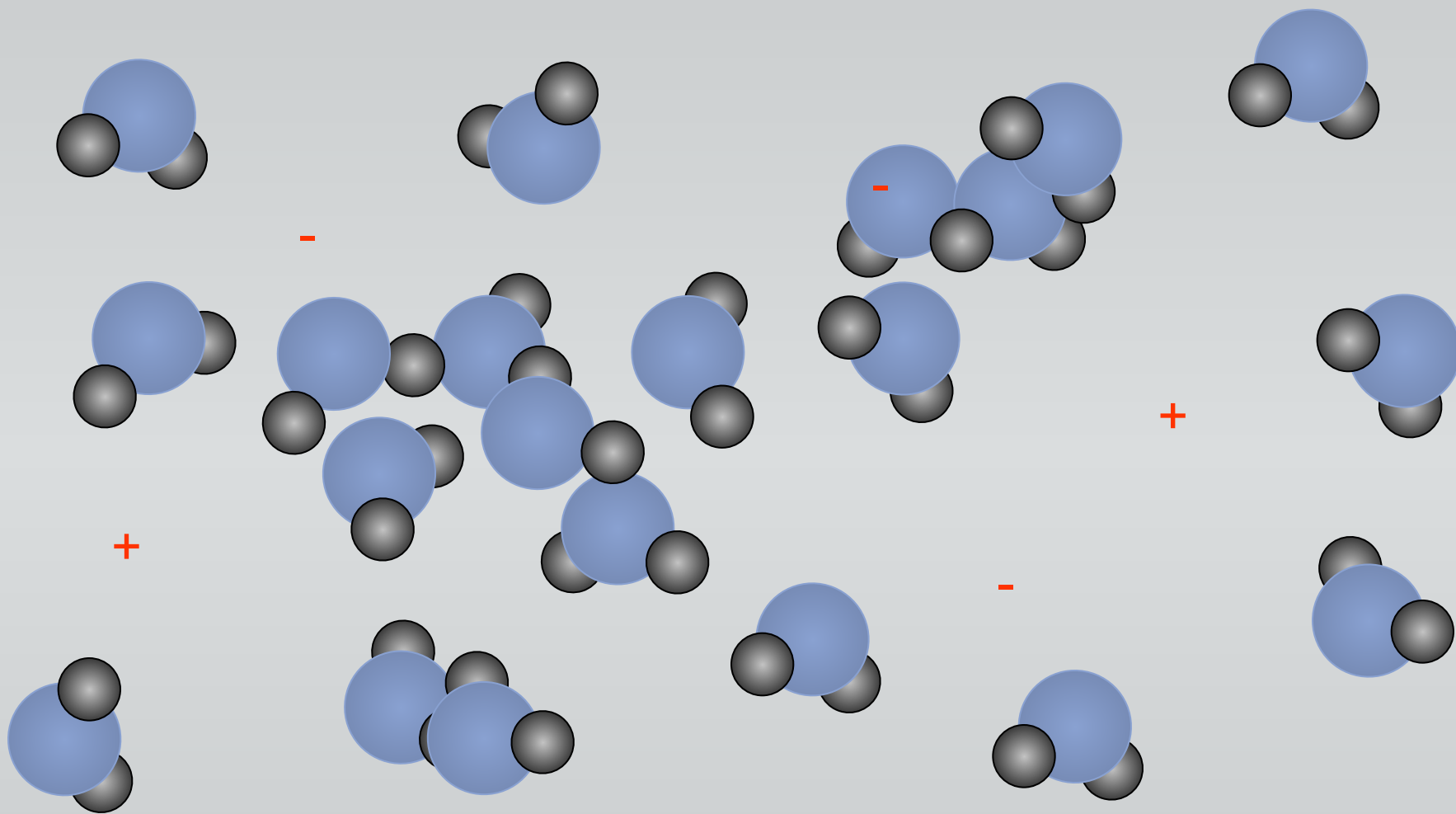


# Водородная связь в воде

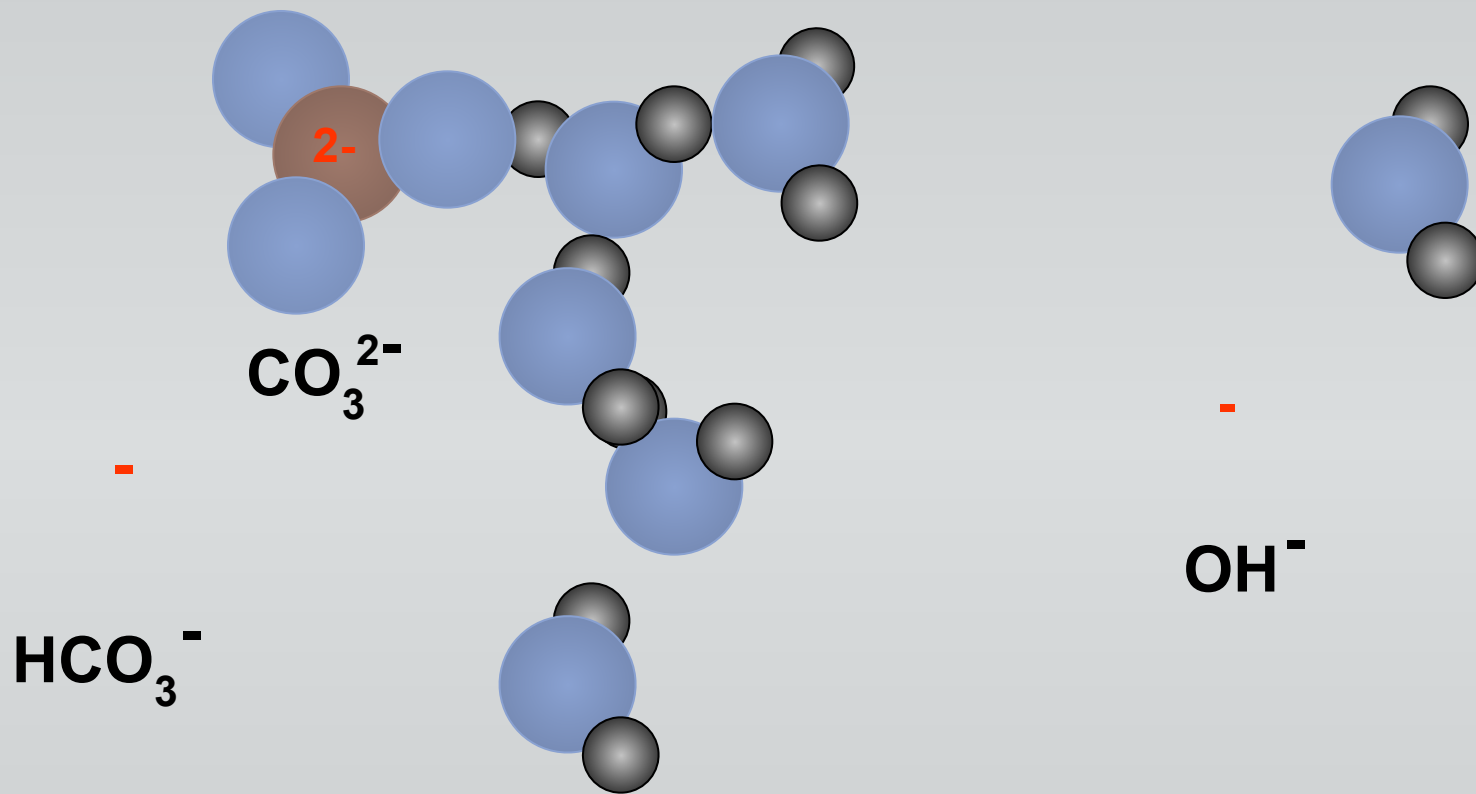


К уроку «Вода - слабый электролит»

# Модельная схема диссоциации воды

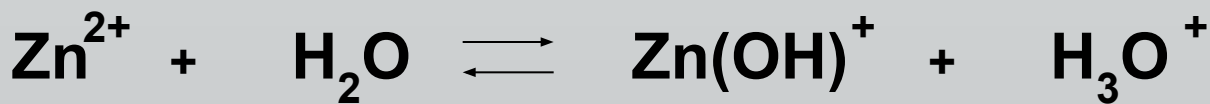
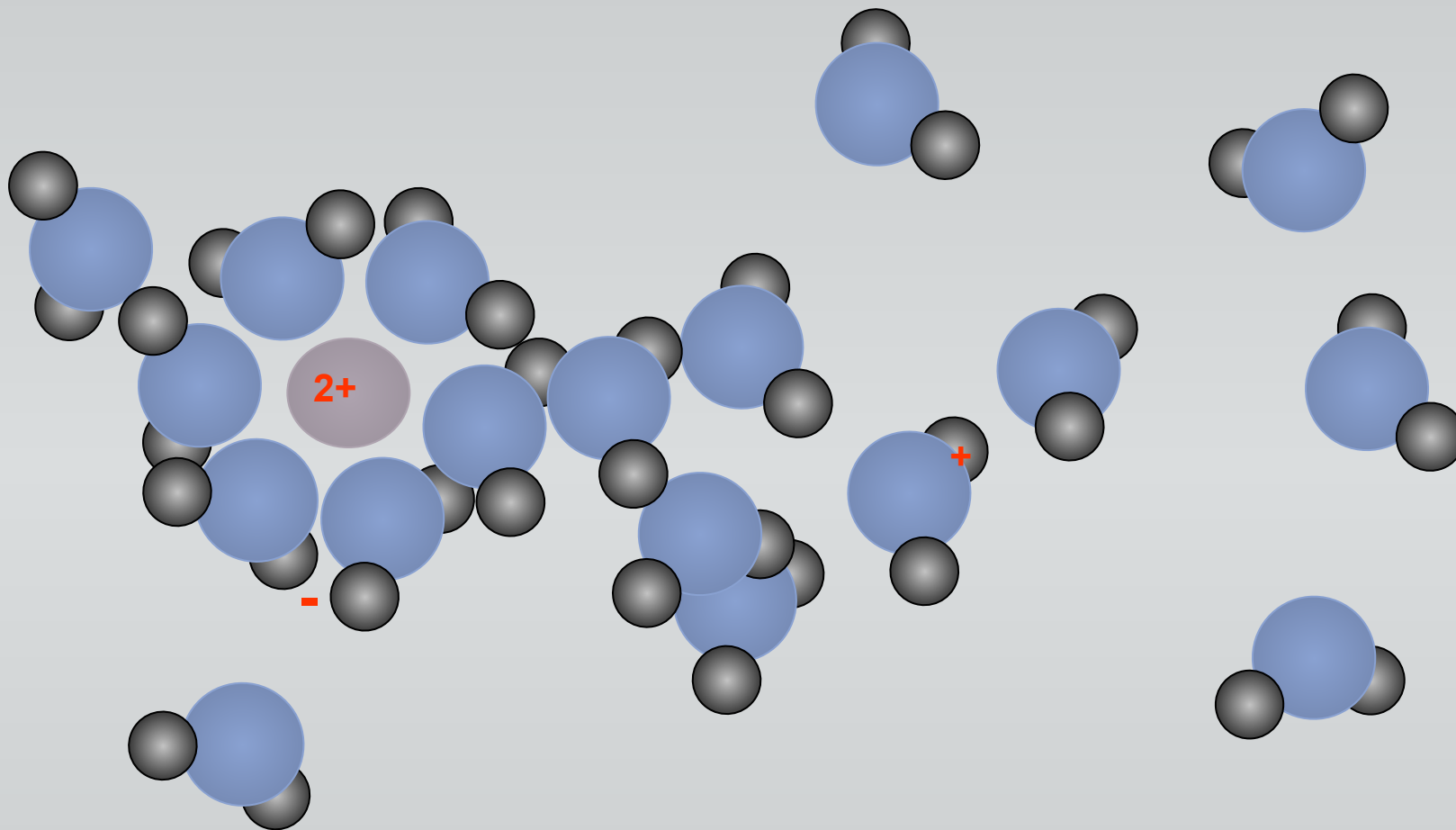


# Гидролиз по аниону



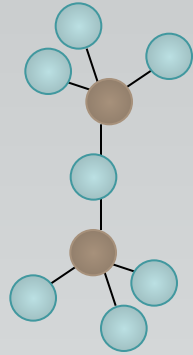
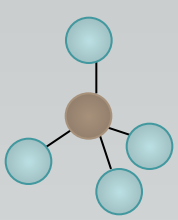
К уроку «Гидролиз солей»

# Гидролиз по катиону

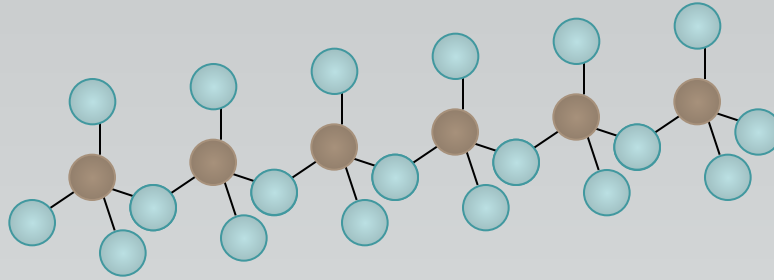


К уроку «Гидролиз солей»

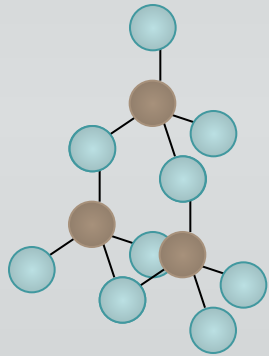
# Структуры силикатов



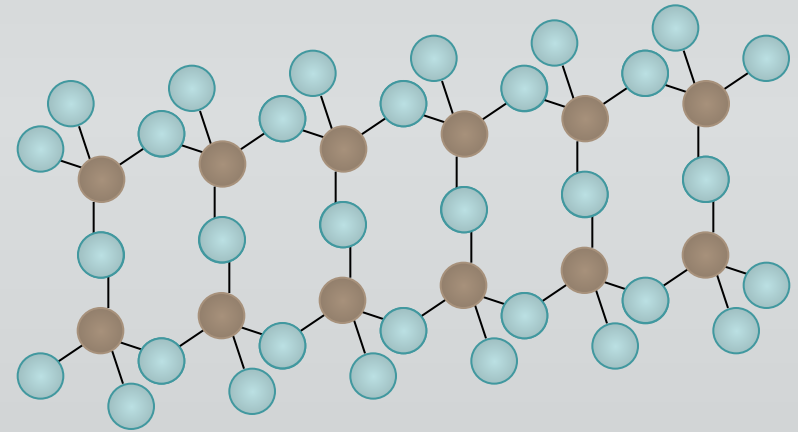
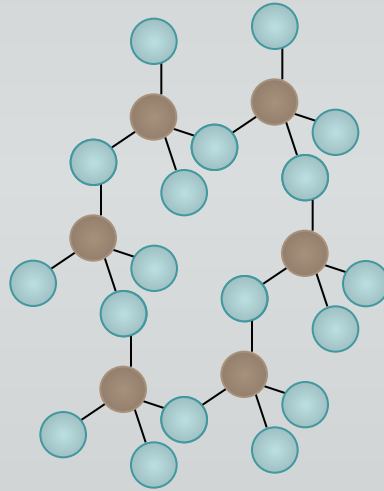
Островные



Цепные

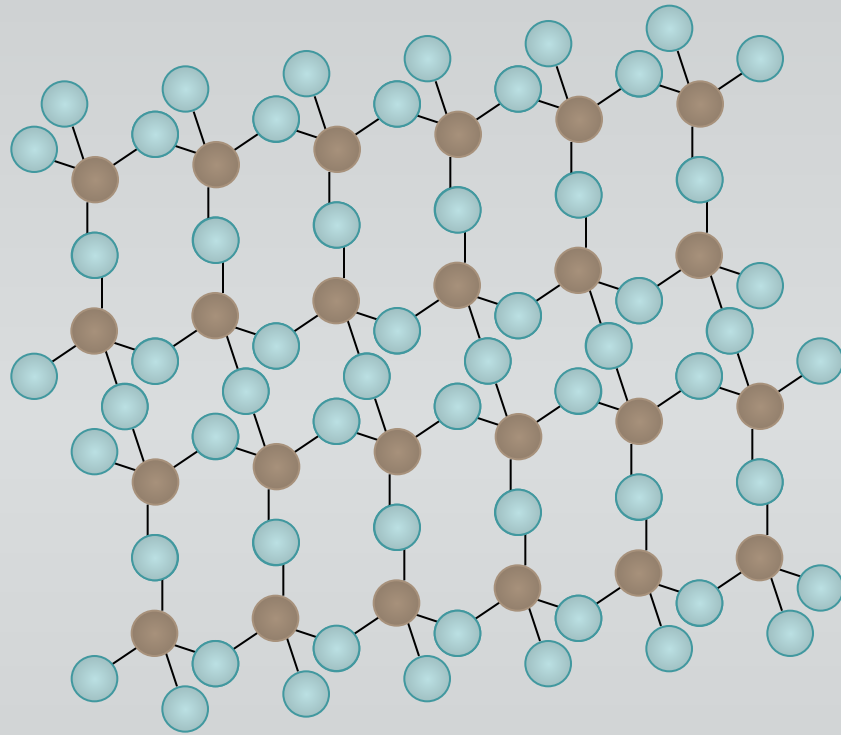


Кольцевые



Ленточные

# Структуры силикатов



Слоистые