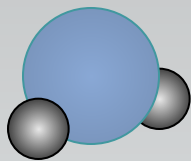


Лилия Кузнецова

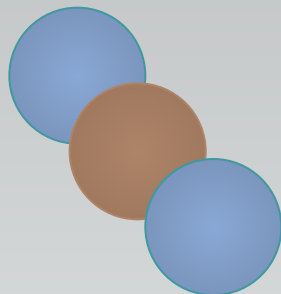
**Наглядное пособие
«Динамические модели»**

Электронное приложение к учебнику «Химия-9»

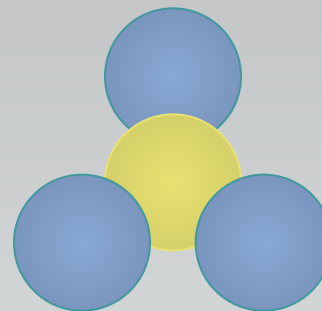
Формы молекул



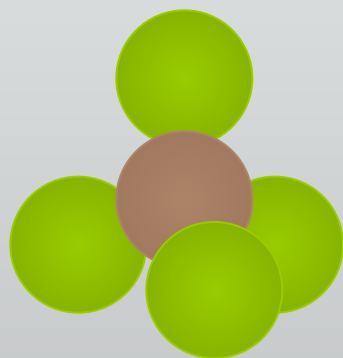
Угловая H_2O



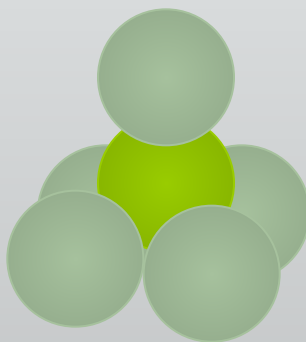
Линейная CO_2



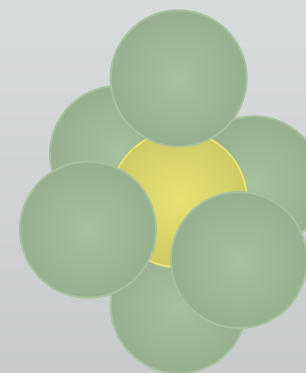
Треугольная SO_3



Тетраэдрическая CCl_4

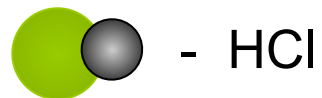
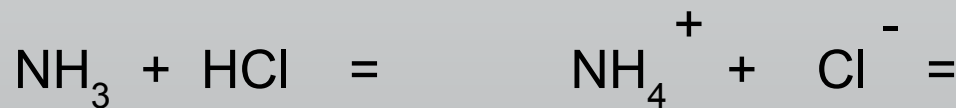
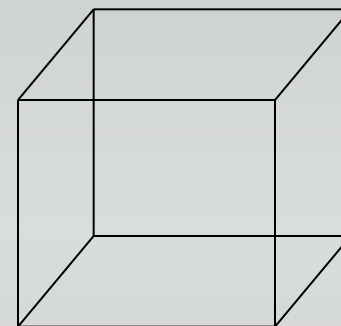
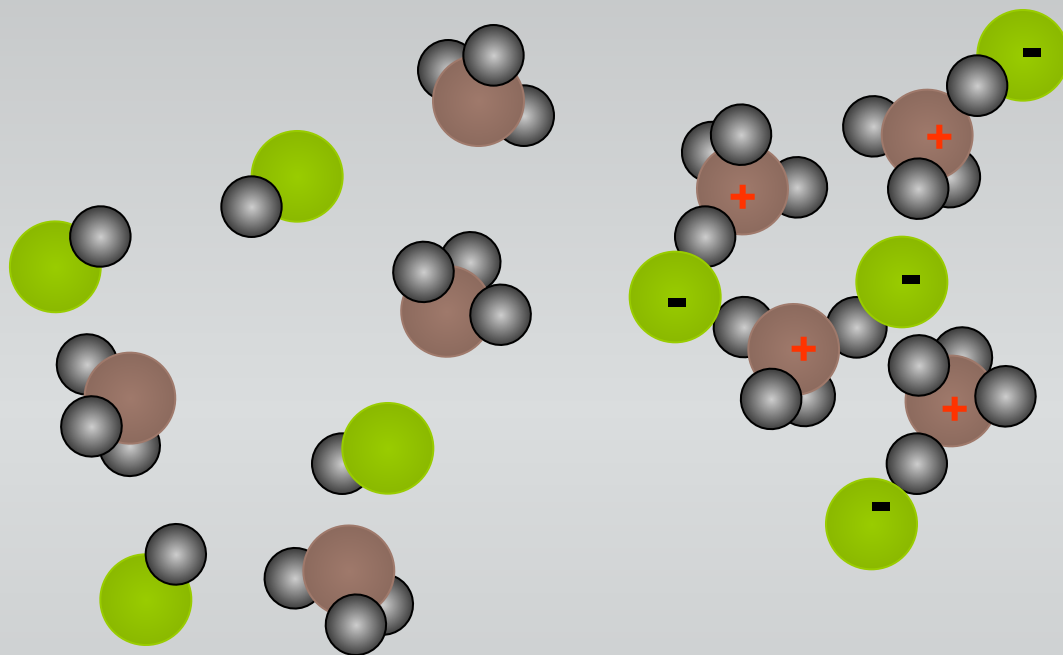


Четырёхгранная пирамида ClF_5

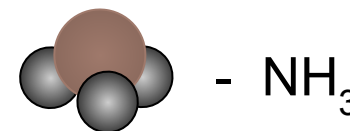


Октаэдрическая SF_6

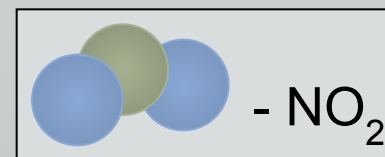
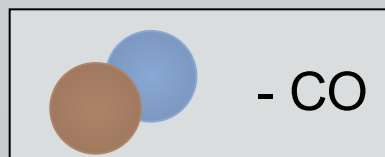
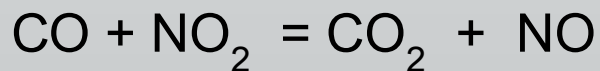
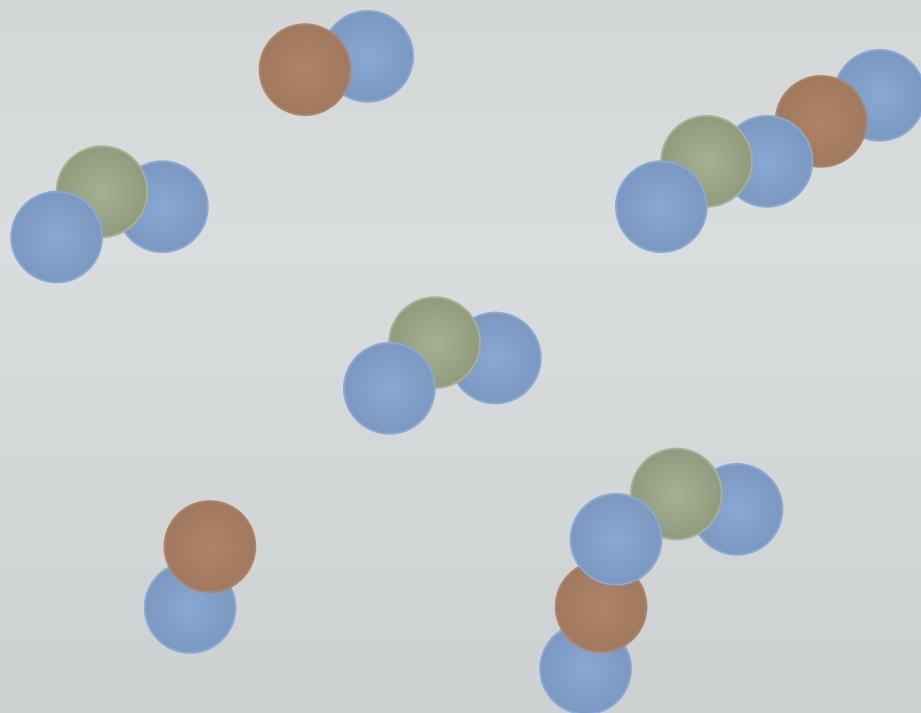
Модельная схема реакции



К уроку «Механизмы химических реакций»

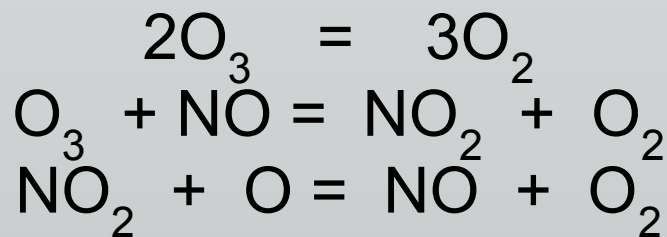
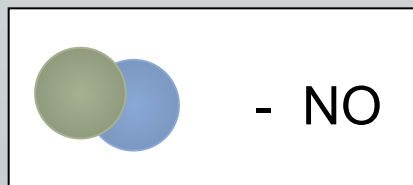
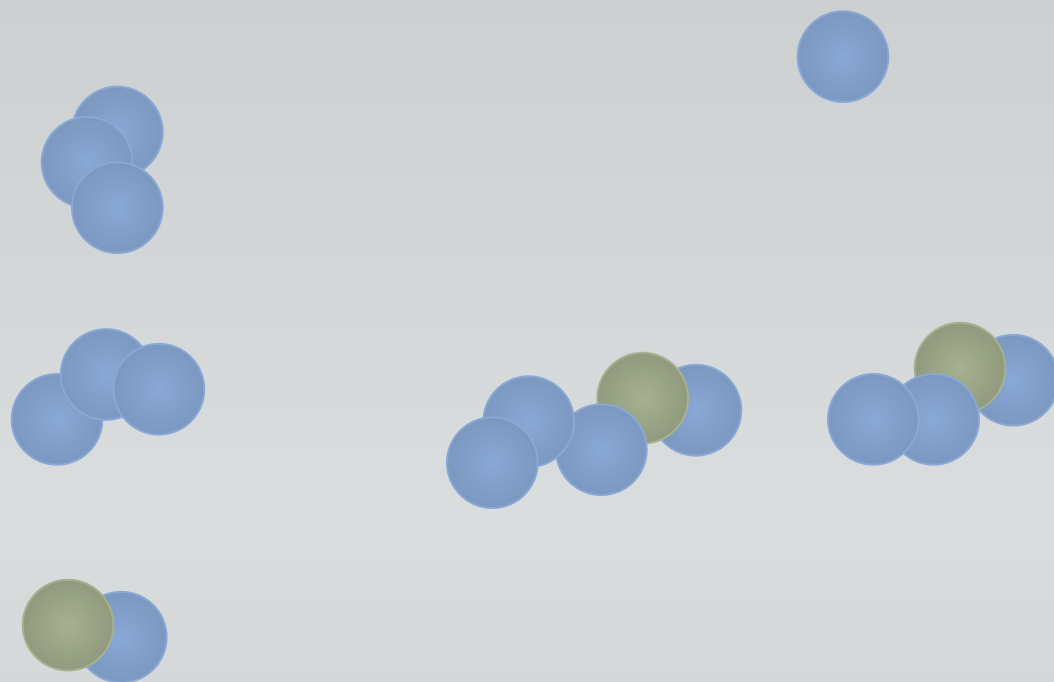


Модельная схема возникновения активированного комплекса



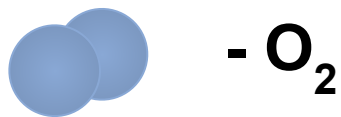
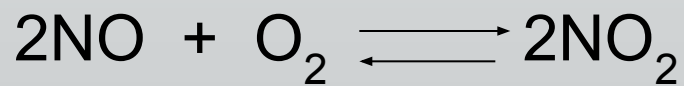
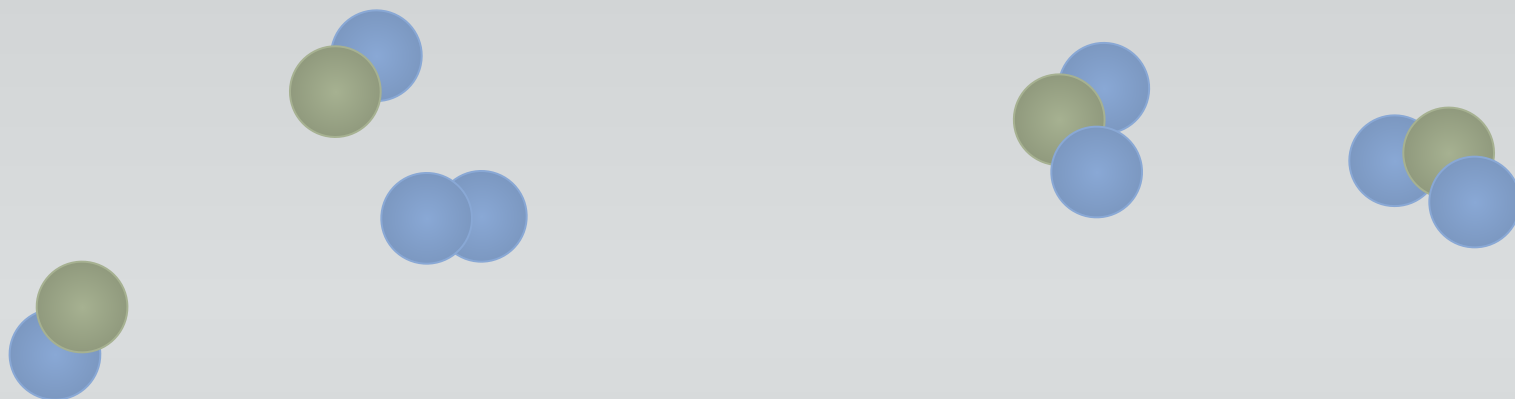
К уроку «Влияние температуры на скорость реакции»

Схематическая модель участия катализатора в реакции

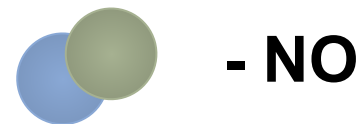


К уроку «Катализаторы в химических реакциях»

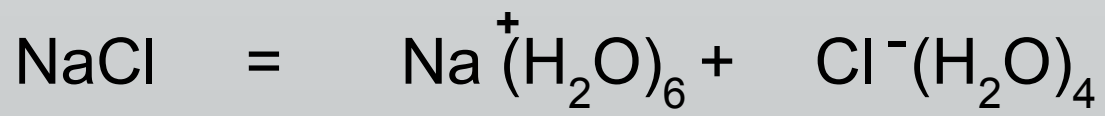
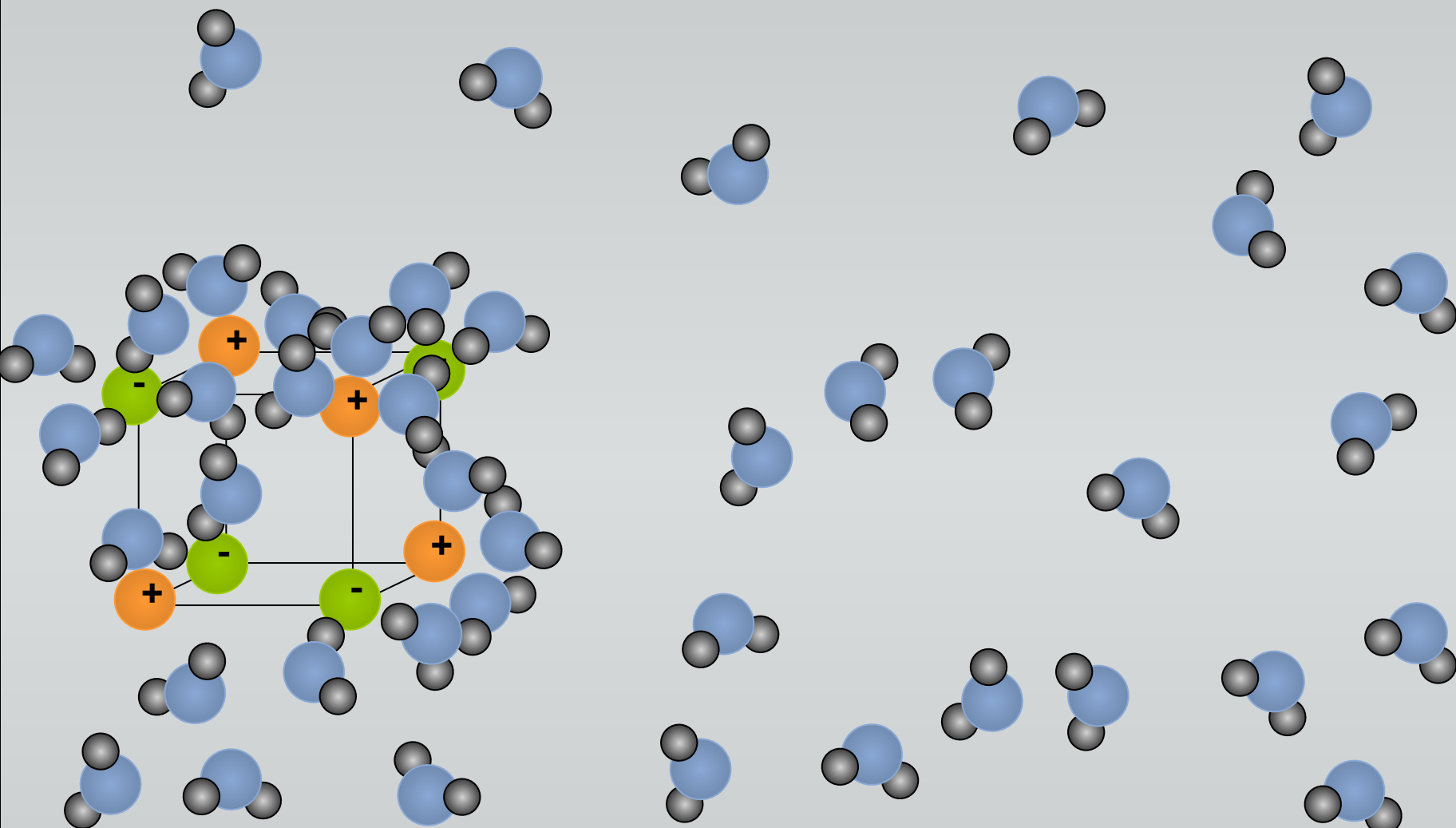
Схематическая модель прямой и обратной реакции



К уроку «Химическое равновесие»



Растворение

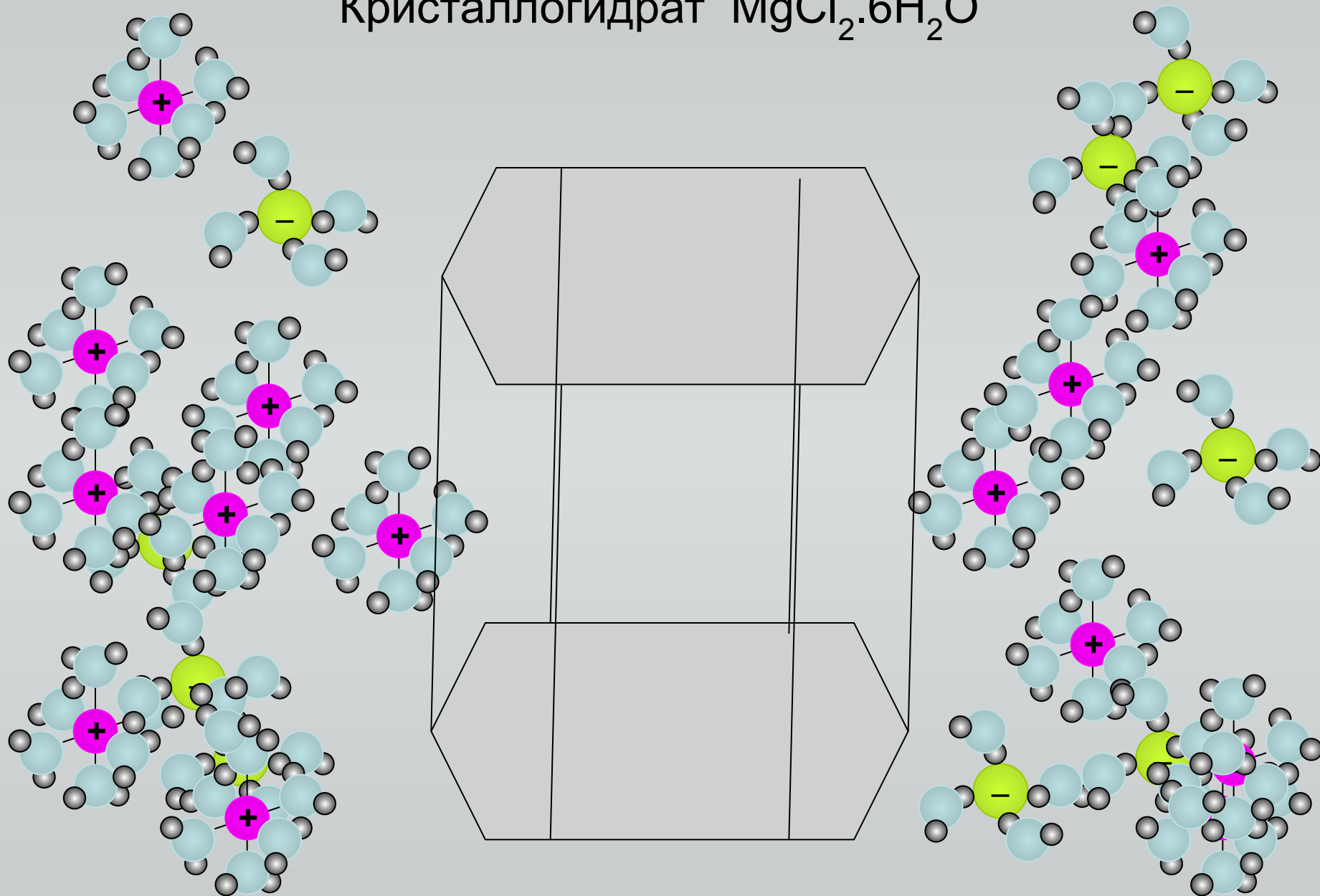


 - Na⁺

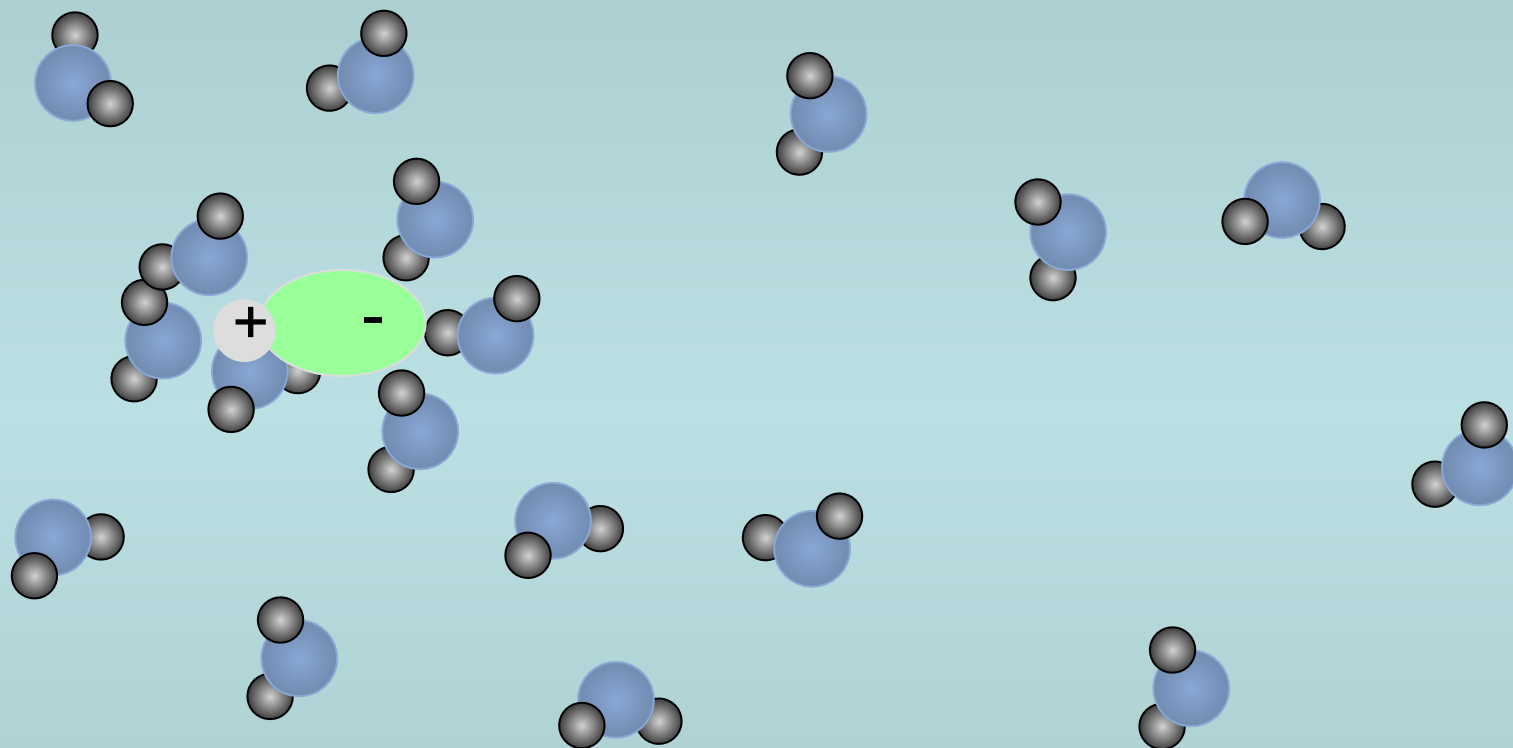
 - Cl⁻

К уроку «Химическое равновесие в растворах»

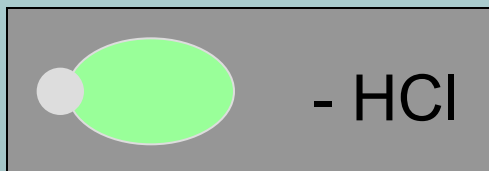
Кристаллогидрат $\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$



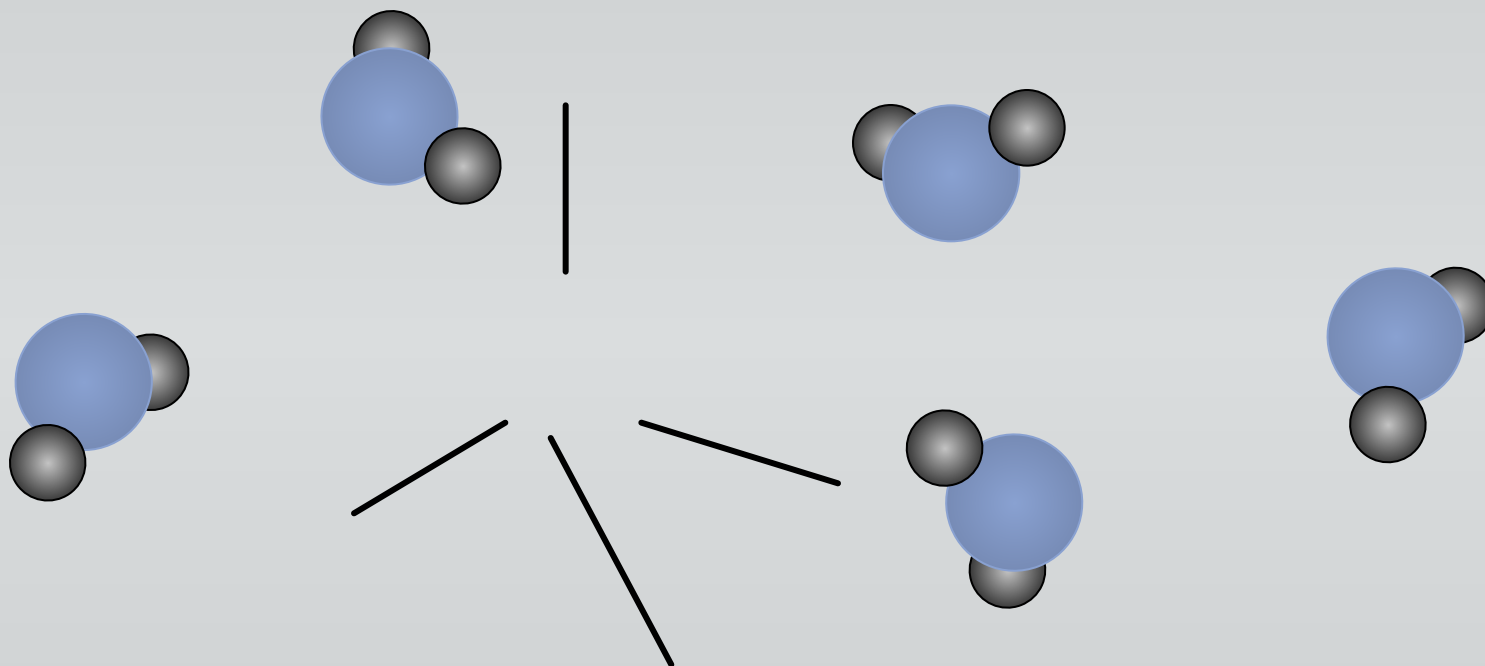
Ионизация и диссоциация хлороводорода



К уроку «Химическое равновесие в процессах электролитической диссоциации»

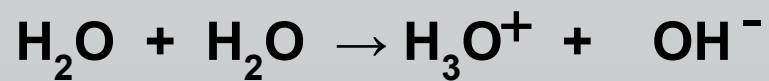
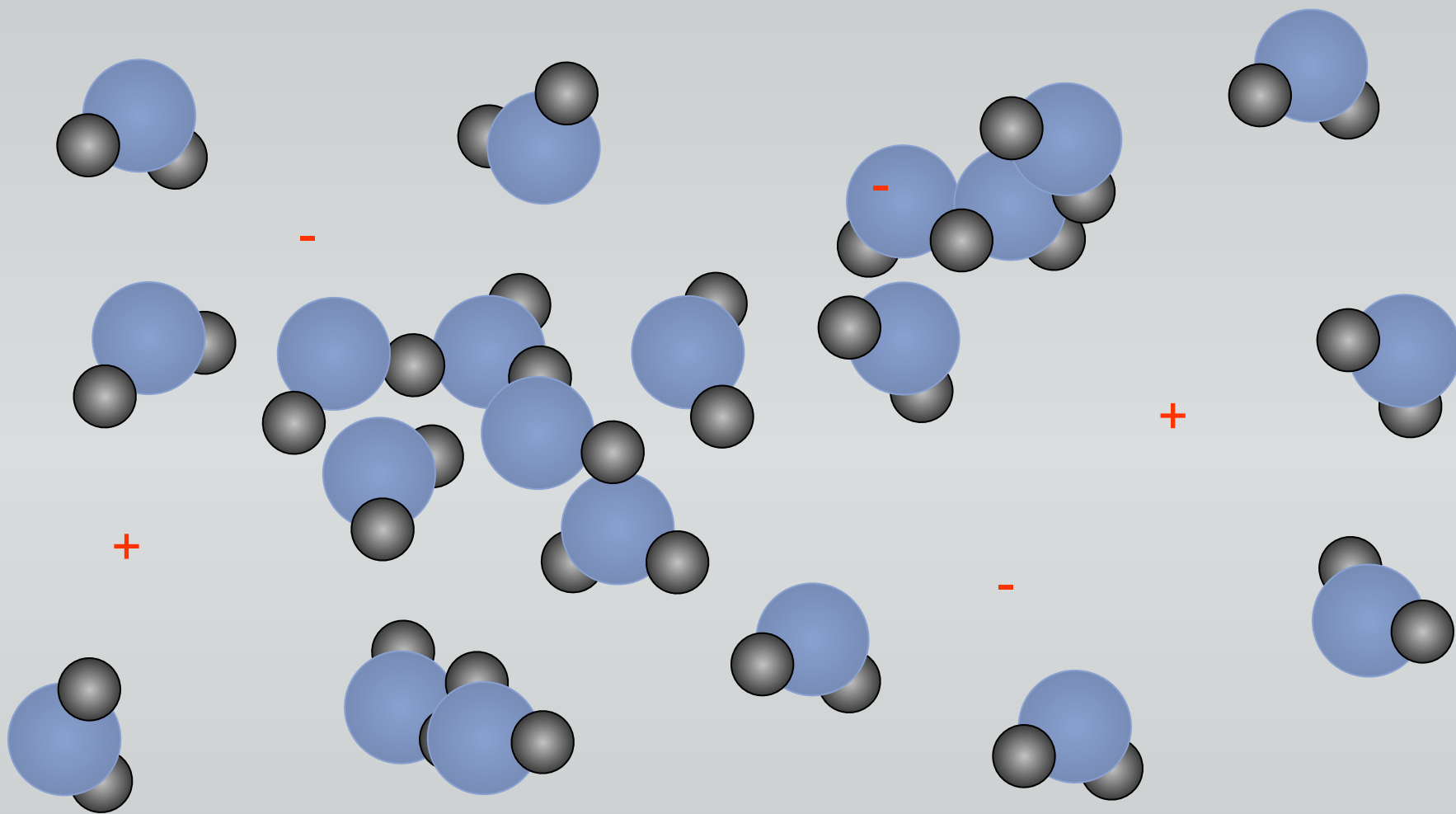


Водородная связь в воде

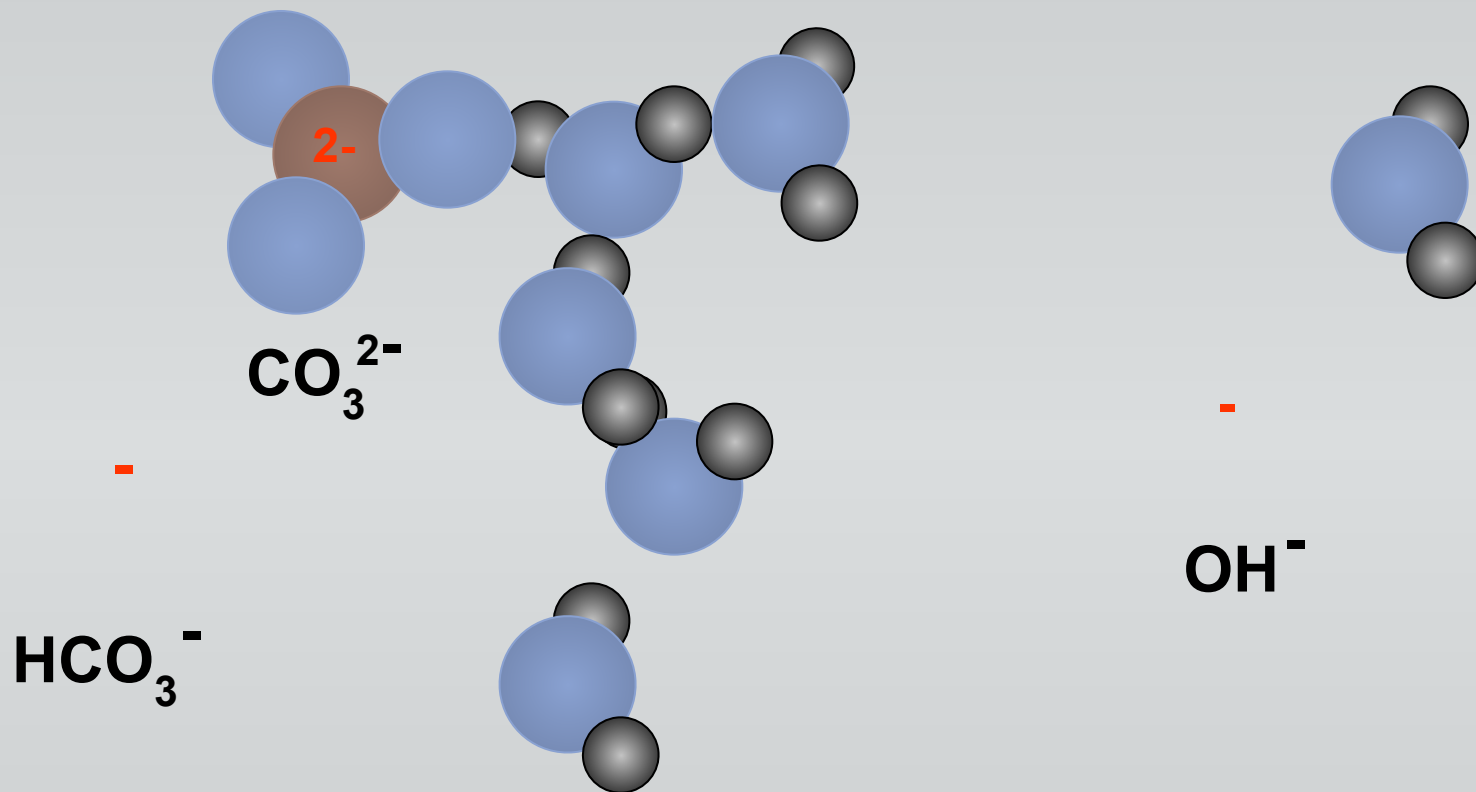


К уроку «Вода - слабый электролит»

Модельная схема диссоциации воды

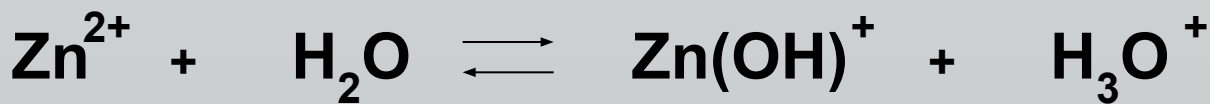
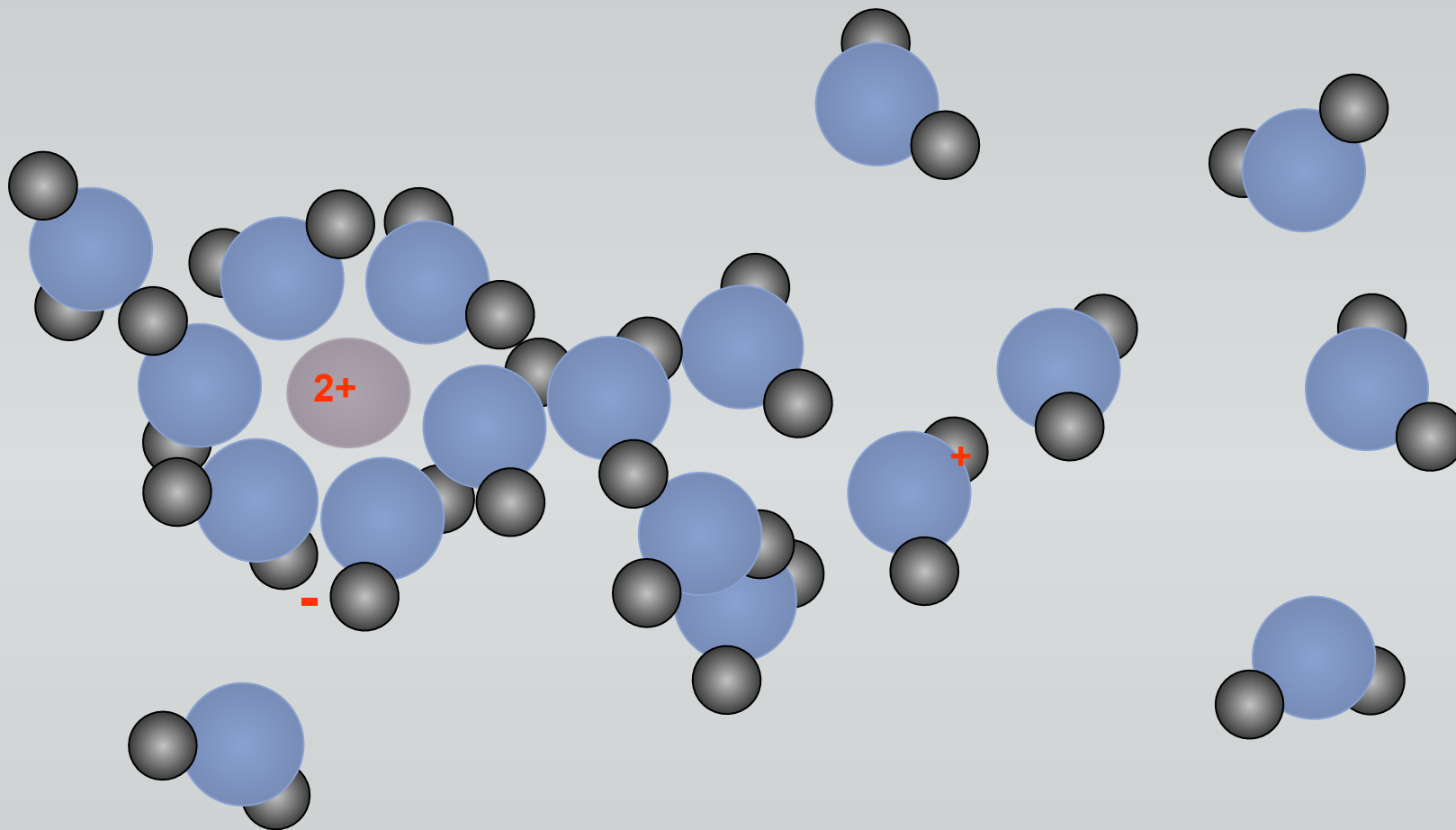


Гидролиз по аниону



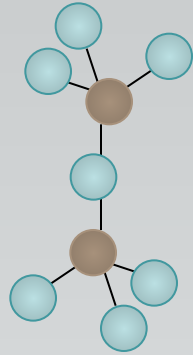
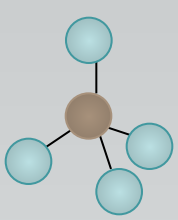
К уроку «Гидролиз солей»

Гидролиз по катиону

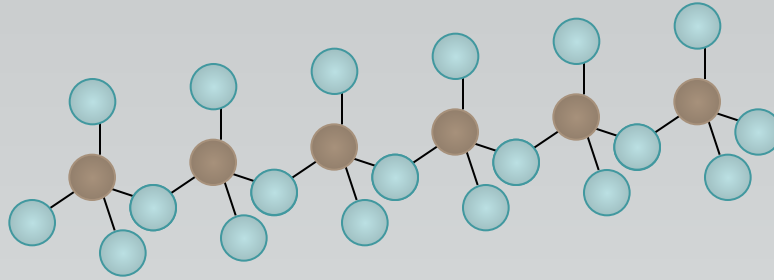


К уроку «Гидролиз солей»

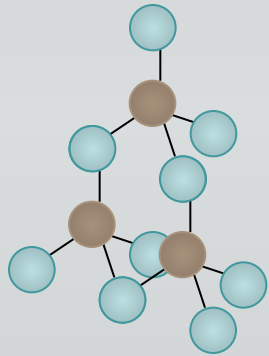
Структуры силикатов



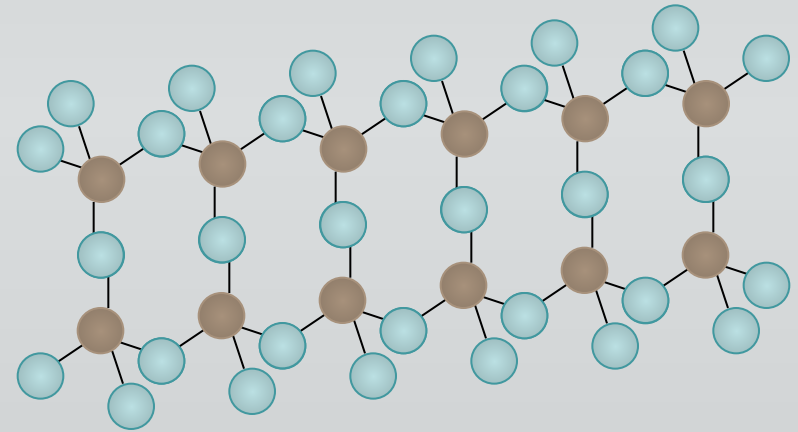
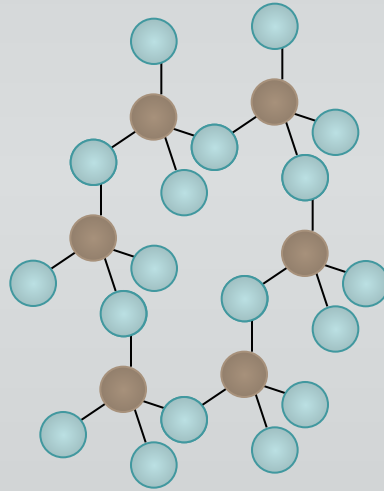
Островные



Цепные

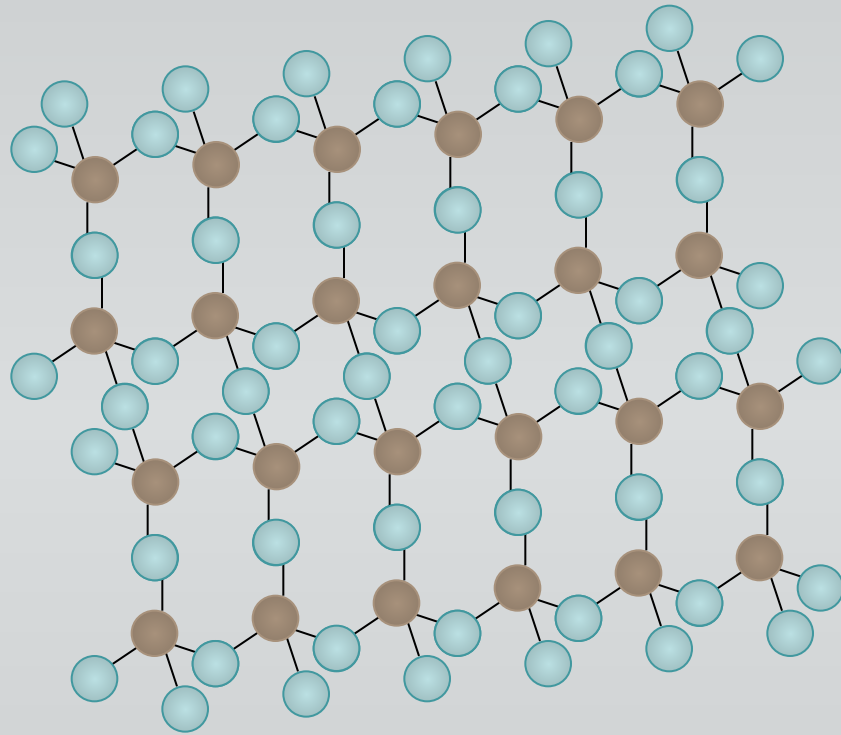


Кольцевые



Ленточные

Структуры силикатов



Слоистые

К уроку «Кремниевая кислота и силикаты»