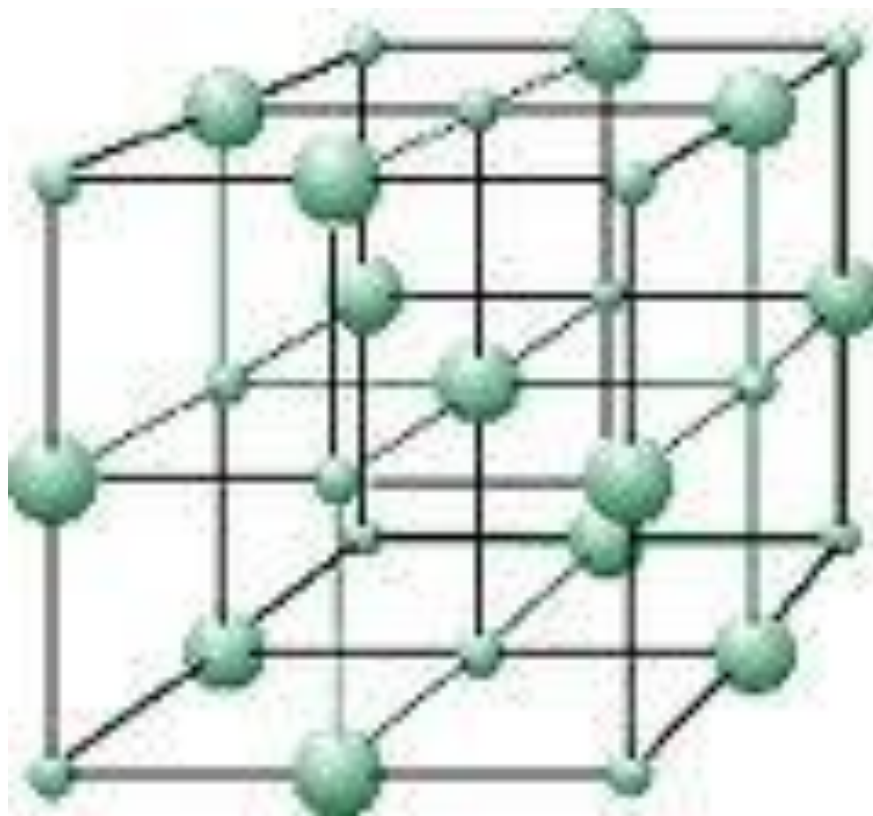
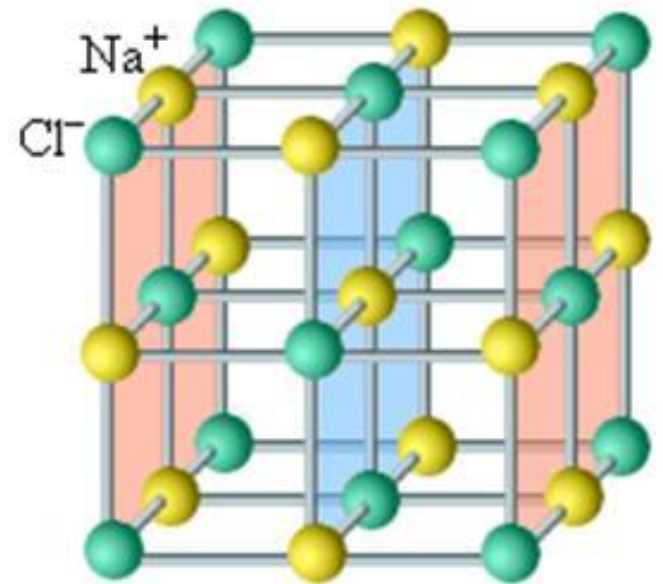
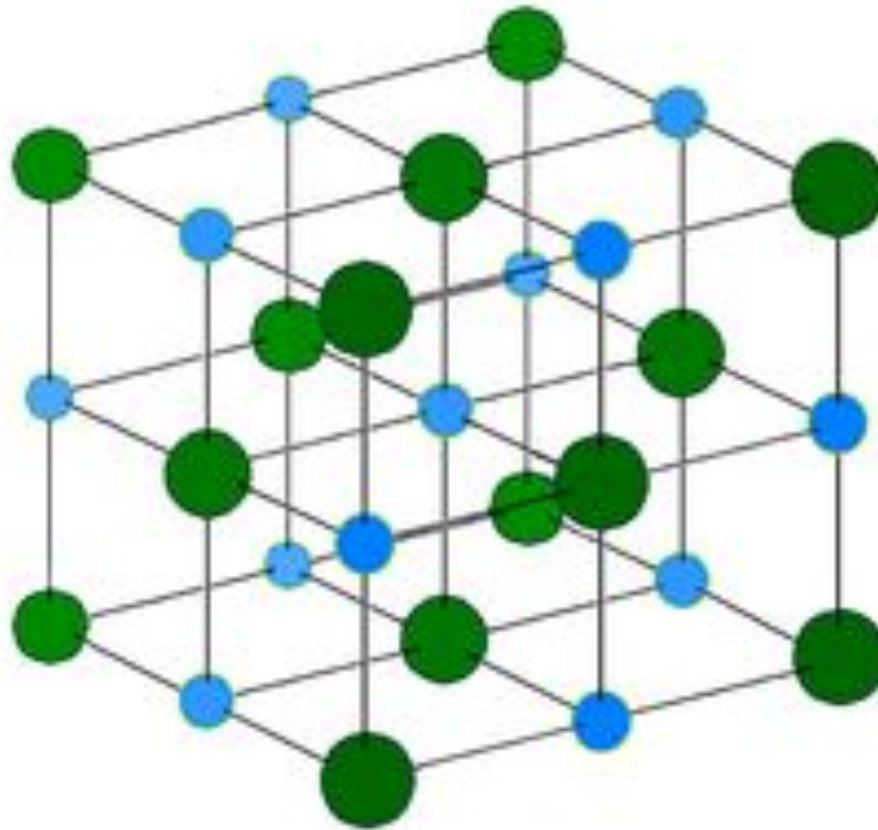


Ионные кристаллы



Ионные кристаллы представляют собой кристаллы, состоящие из ионов, связанных между собой электростатическим притяжением. Примерами таких кристаллов являются галогениды щелочных металлов, в том числе фторид калия, хлорид калия, бромид калия, йодид калия, фторид натрия и другие комбинации ионов натрия, цезия, рубидия и лития с ионами фтора, брома, хлора и йода.





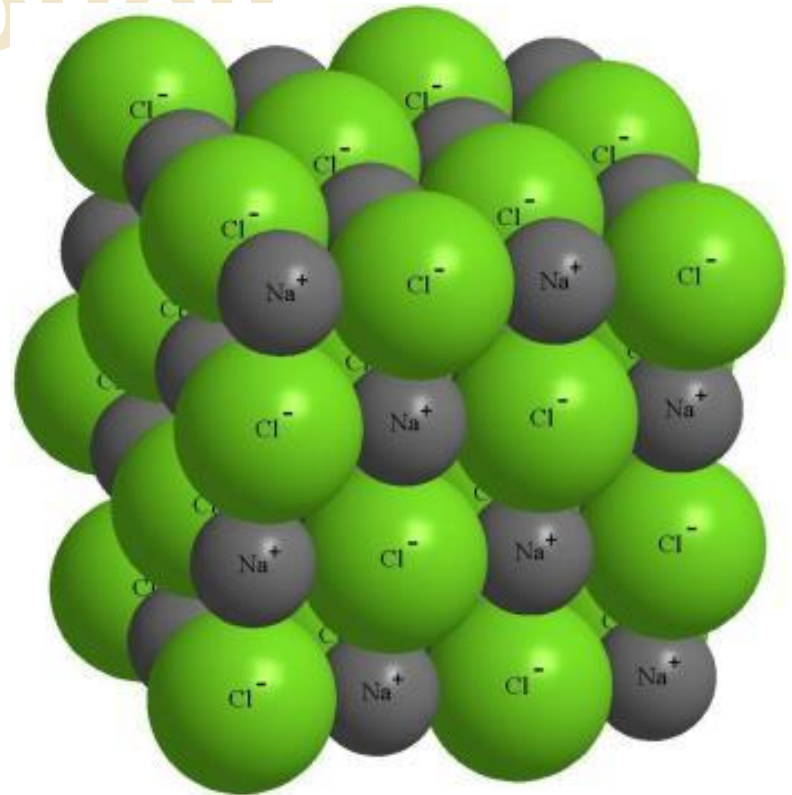
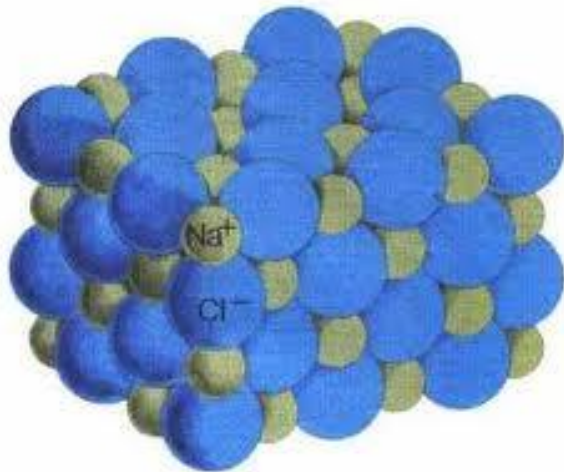
Кристаллическая структура хлорида натрия (каменной соли).
Каждый атом имеет шесть ближайших соседей, как в геометрии октаэдра. Этот механизм известен как кубическая плотная упаковка (КПУ).

Светло голубой = Na^+

Тёмнозелёный = Cl^-

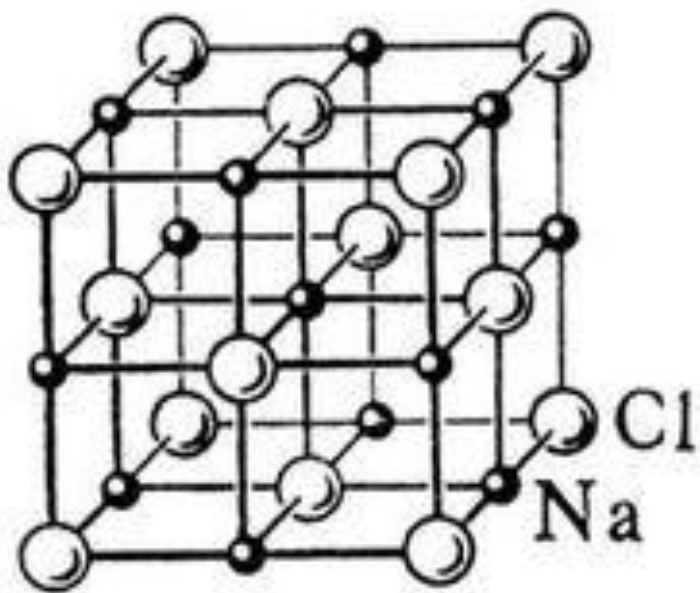
Упаковка

ионов

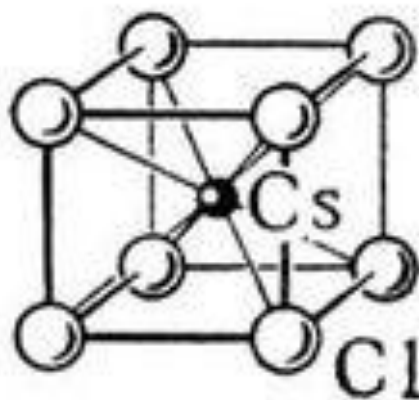


На примере Na Cl

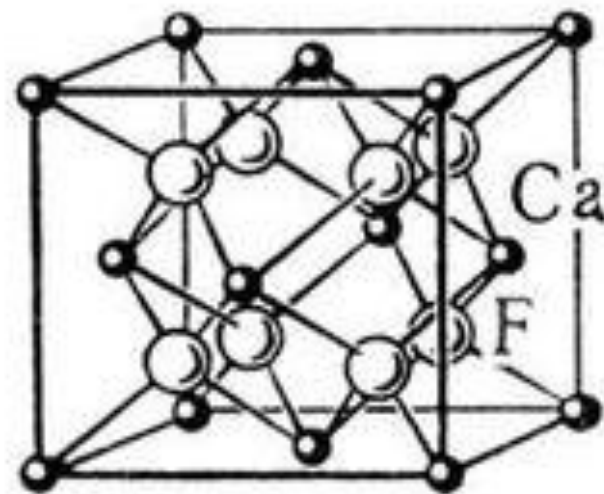
СТРОЕНИЕ НЕКОТОРЫХ ИОННЫХ КРИСТАЛЛОВ



NaCl



CsCl



CaF₂

Кварц – кристаллическая форма оксида кремния



Кристаллическая форма хлорида натрия



**Спасибо за
внимание!**