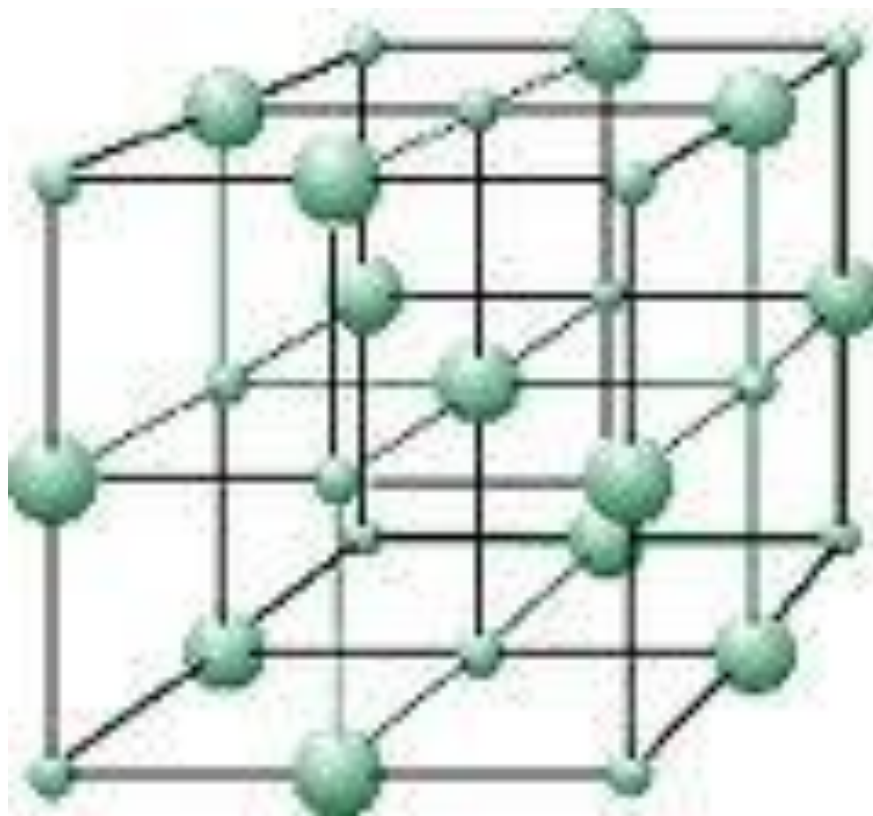
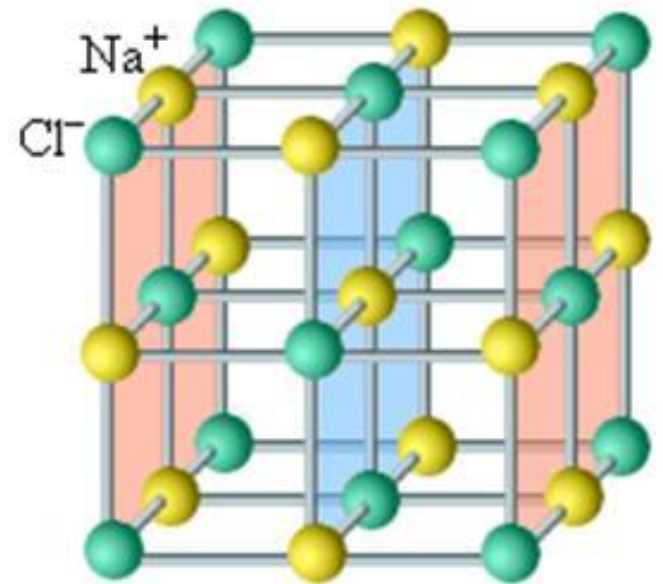
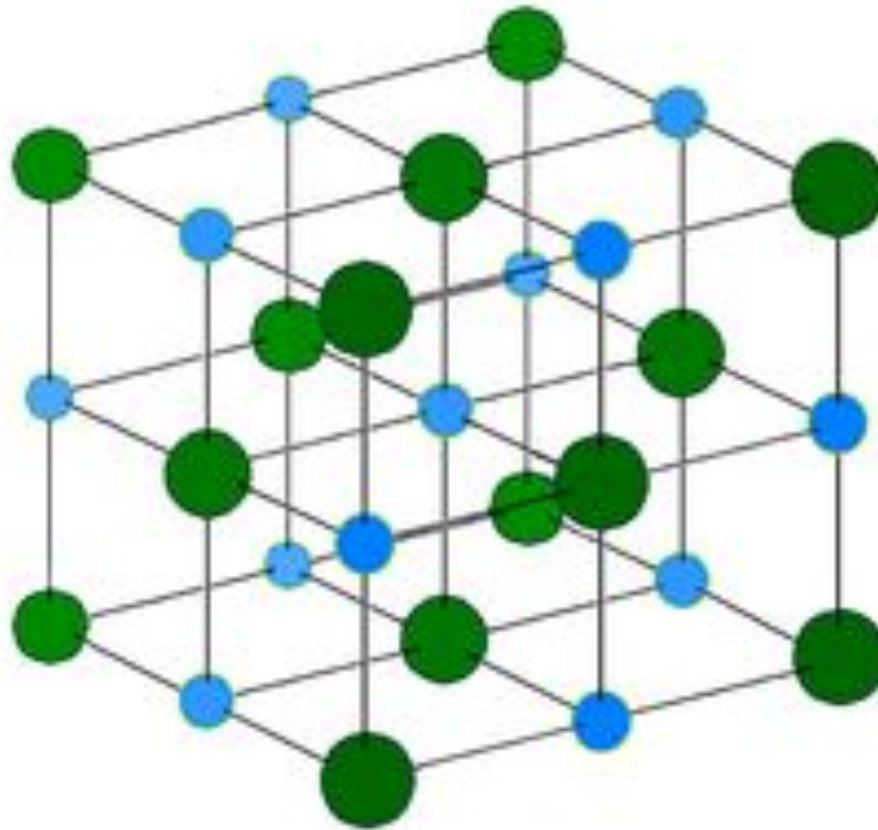


# Ионные кристаллы



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.





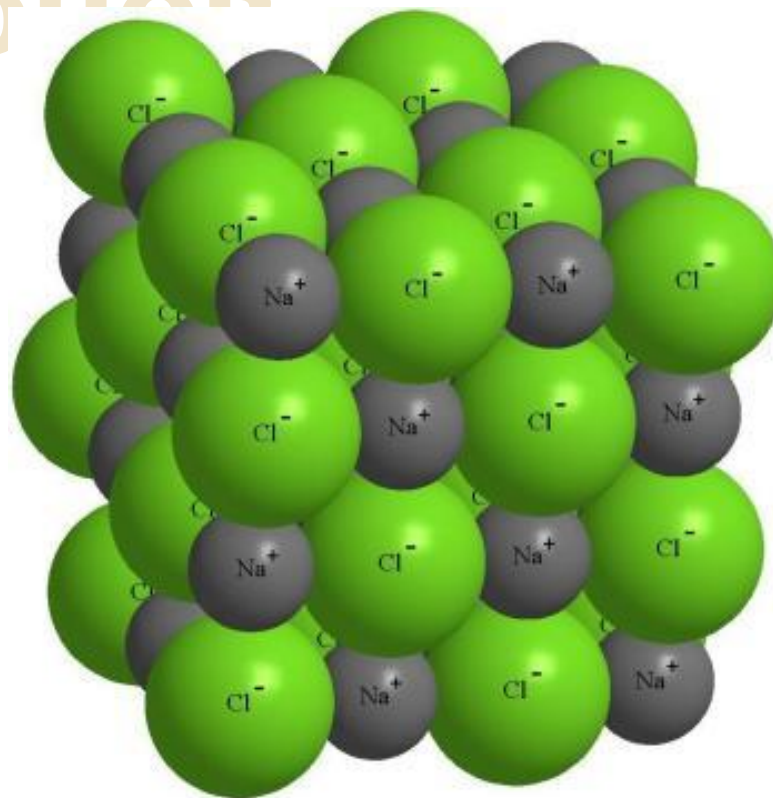
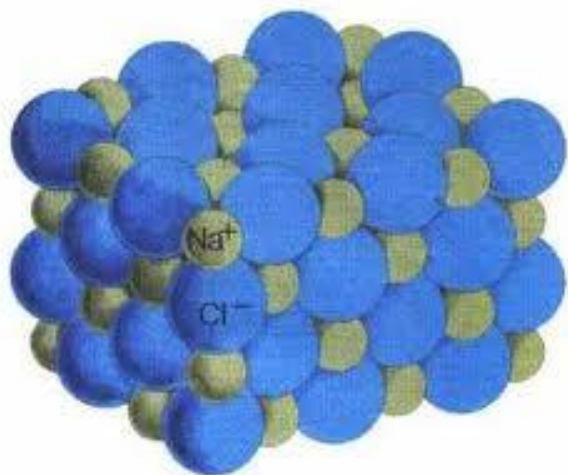
Кристаллическая структура хлорида натрия (каменной соли).  
Каждый атом имеет шесть ближайших соседей, как в геометрии октаэдра. Этот механизм известен как кубическая плотная упаковка (КПУ).

Светло голубой =  $\text{Na}^+$

Тёмнозелёный =  $\text{Cl}^-$

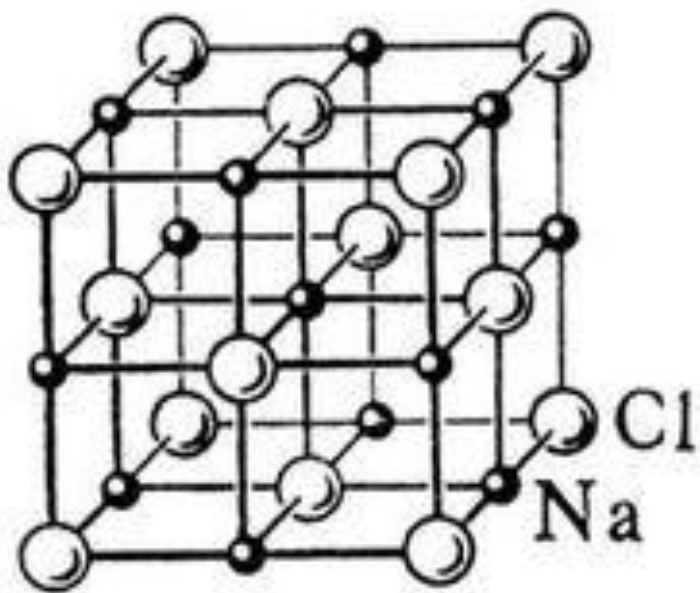
# Упаковка

## ионов

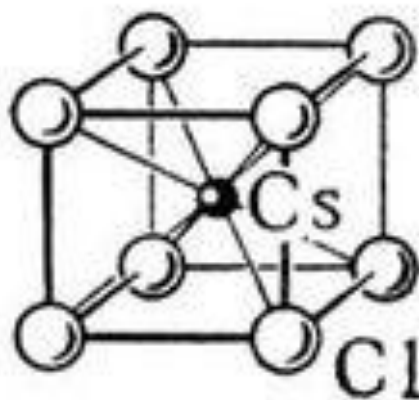


На примере Na Cl

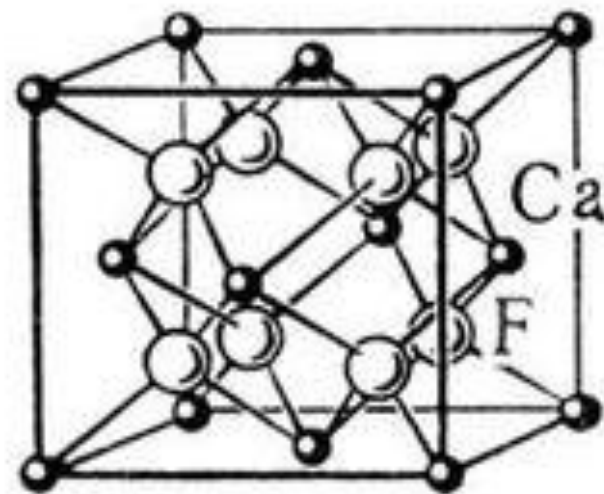
# СТРОЕНИЕ НЕКОТОРЫХ ИОННЫХ КРИСТАЛЛОВ



NaCl



CsCl



CaF<sub>2</sub>

Кварц – кристаллическая форма оксида кремния



Кристаллическая форма хлорида натрия



**Спасибо за  
внимание!**