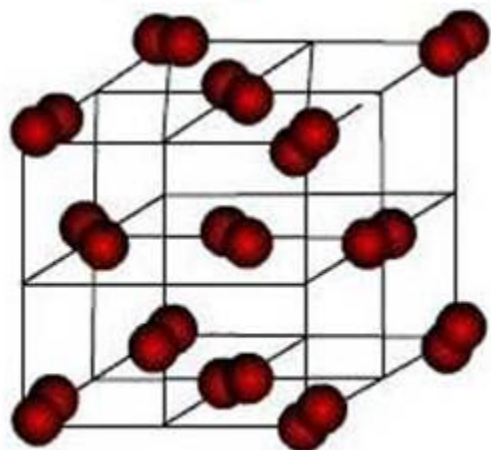


Молекулярная кристаллическая решетка

йод I_2



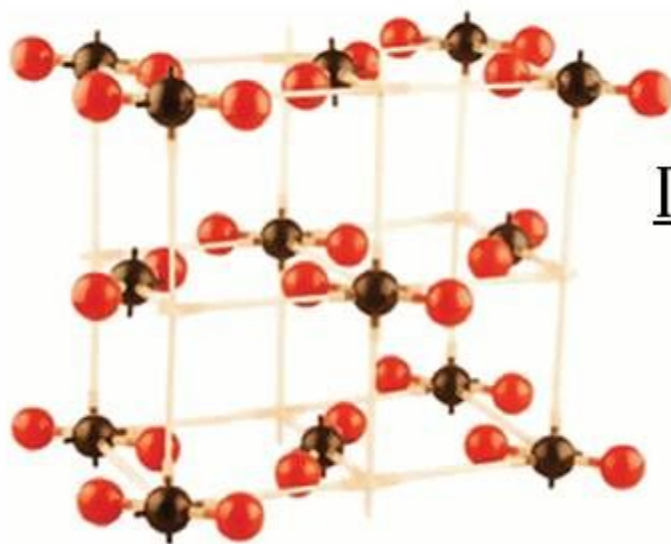
В узлах решетки молекулы.

Химическая связь ковалентная полярная и неполярная.

Свойства веществ:

- 1) малая твердость, прочность,
- 2) низкие $T_{пл}$, $T_{кип}$,
- 3) при комнатной T обычно жидкость или газ,
- 4) высокая летучесть.

углекислый газ CO_2



Примеры: простые вещества

(H_2 , N_2 , O_2 , F_2 , P_4 , S_8 , Ne , He),
сложные вещества (CO_2 , H_2O ,
сахар $C_{12}H_{22}O_{11}$ и др.)