

ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА НЕМЕТАЛЛОВ

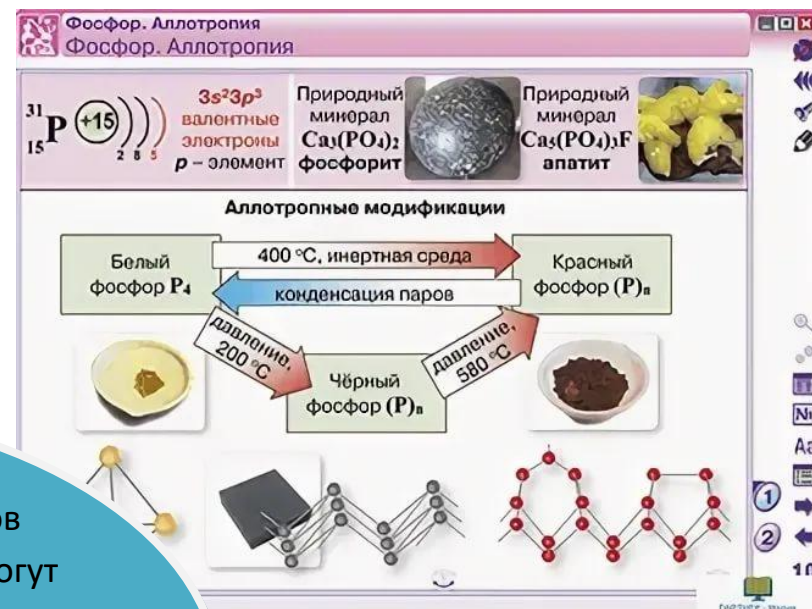
ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА – атомы в молекуле связаны ковалентной неполярной связью.

СТРОЕНИЕ:

- Молекулярное - а) газы - O_2 , Cl_2 , N_2 , H_2 , F_2 , O_3 (летучие) б) твердые - I_2 , P_4 , S_8 в) жидкие - Br_2
- Атомное - твердые - C , B , Si , Se , Te (длинные цепи атомов)
- высокие: твердость, температура плавления и кипения

ОБЩИЕ ЧЕРТЫ: почти все – диэлектрики, кристаллы непластичны, легко разрушаются

Разнообразие свойств неметаллов объясняется, тем, что неметаллы могут иметь два типа кристаллической решетки: молекулярную (все газы, белый фосфор, сера, йод) и атомную (бор, кристаллический кремний, алмаз, графит)



Агрегатное состояние

Газы

He , N_2 , H_2 ,
 Cl_2 , O_2 , O_3



Жидкие

Br_2



Твердые

I_2 , P_4 , C ,
 Si , B , S_8



ЦВЕТОВАЯ ПАЛИТРА

