

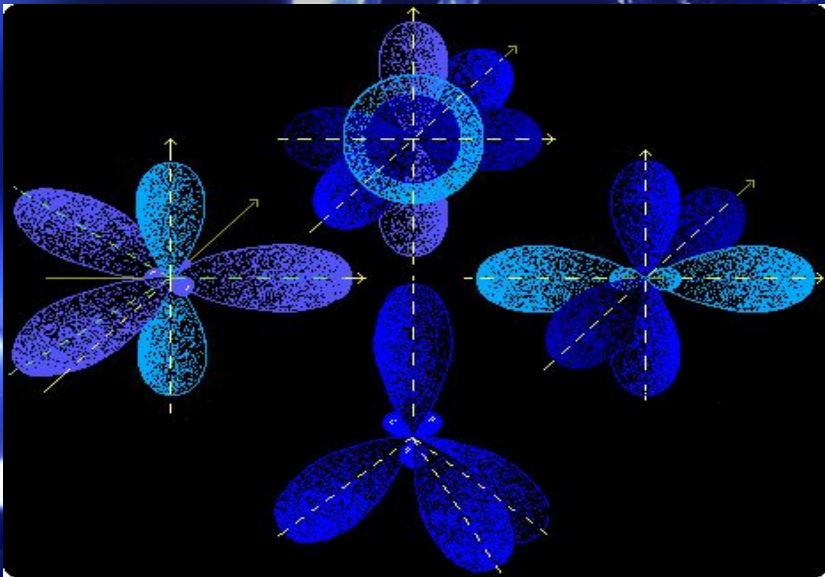
Презентація
до уроку
хімії

“ АЛОТРОПНІ МОДИФІКАЦІЇ КАРБОНУ .

КРУГООБІГ КАРБОНУ В ПРИРОДІ ”



Бондаренко Н.О.
КЦМЛ

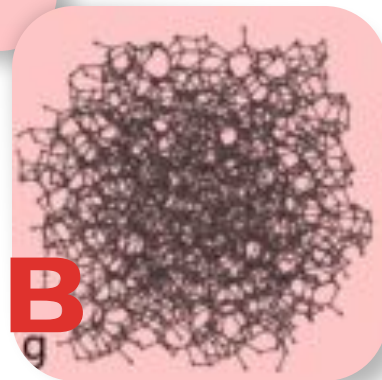
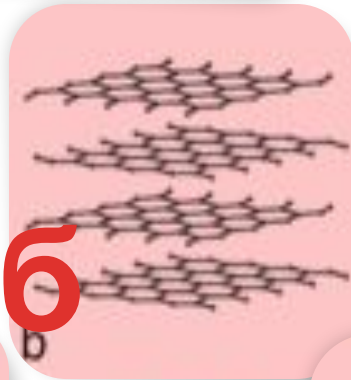
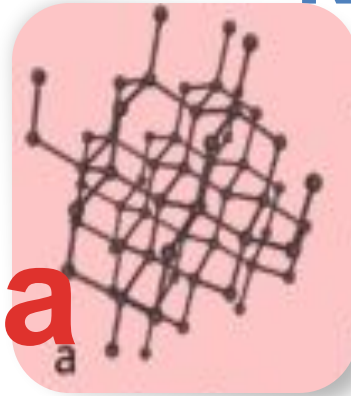
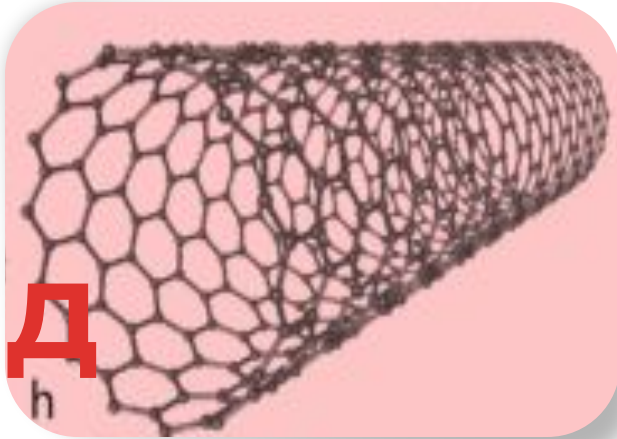




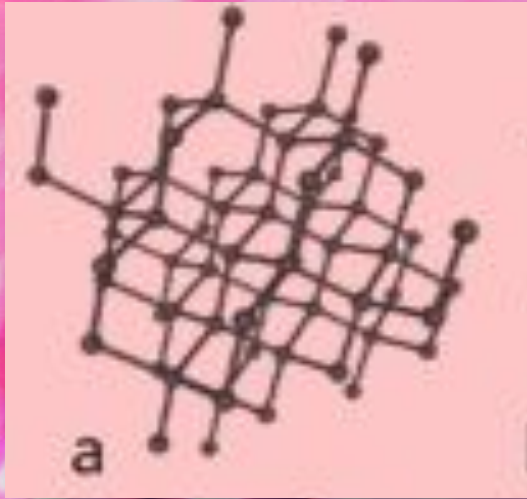
C

4 Seasons

АЛОТРОПНІ МОДИФІКАЦІЇ КАРБОНУ

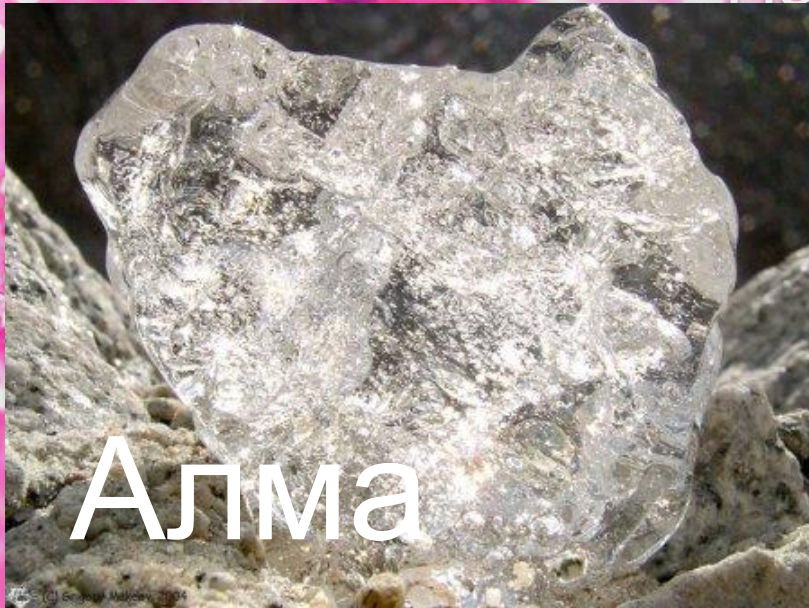


а: алмаз,
б: графіт,
д: фулерен
— бубібол C_{60} ,
в: аморфний
вуглець,
г: вуглецева
нанотрубка



Елементарна комірка –
тетраедр;
 sp^3 гібридизація,
безбарвний,
атомні кристалічні ґратки,
найтвердіша речовина,
не проводить електричний
струм;

На повітрі спалахує при
температурі
вищій за 1000°C



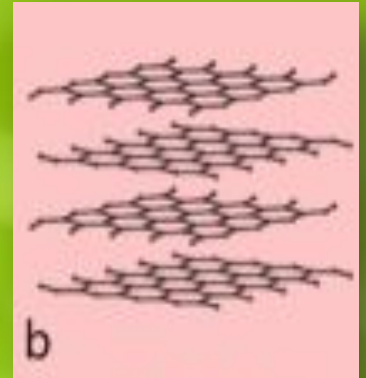


Алма

з

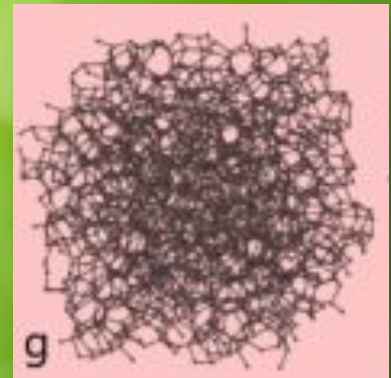


Граф іт



- ШАРУВАТА СТРУКТУРА;
SP² ГІБРИДИЗАЦІЯ;
- СІРИЙ;
- АТОМНІ ГЕКСАГОНАЛЬНІ КРИСТАЛІЧНІ ГРАТКИ,
- М'ЯКИЙ, ПРОВІДНИК,
- НА ПОВІТРІ СПАЛАХУЄ ПРИ ТЕМПЕРАТУРІ 600
-700°C

Карбі н



- ЛІНІЙЧАТІ ЛАНЦЮГИ;
SP- ГІБРИДИЗАЦІЯ,
- ЧОРНИЙ;
- АТОМНІ ГЕКСАГОНАЛЬНІ КРИСТАЛІЧНІ
ГРАТКИ,
- НАПІВПРОВІДНИК,
- НА ПОВІТРІ СПАЛАХУЄ ПРИ ТЕМПЕРАТУРІ 300
-500°C

графіт

Т



вугілл



я



карбі



ш

Фулерен и

