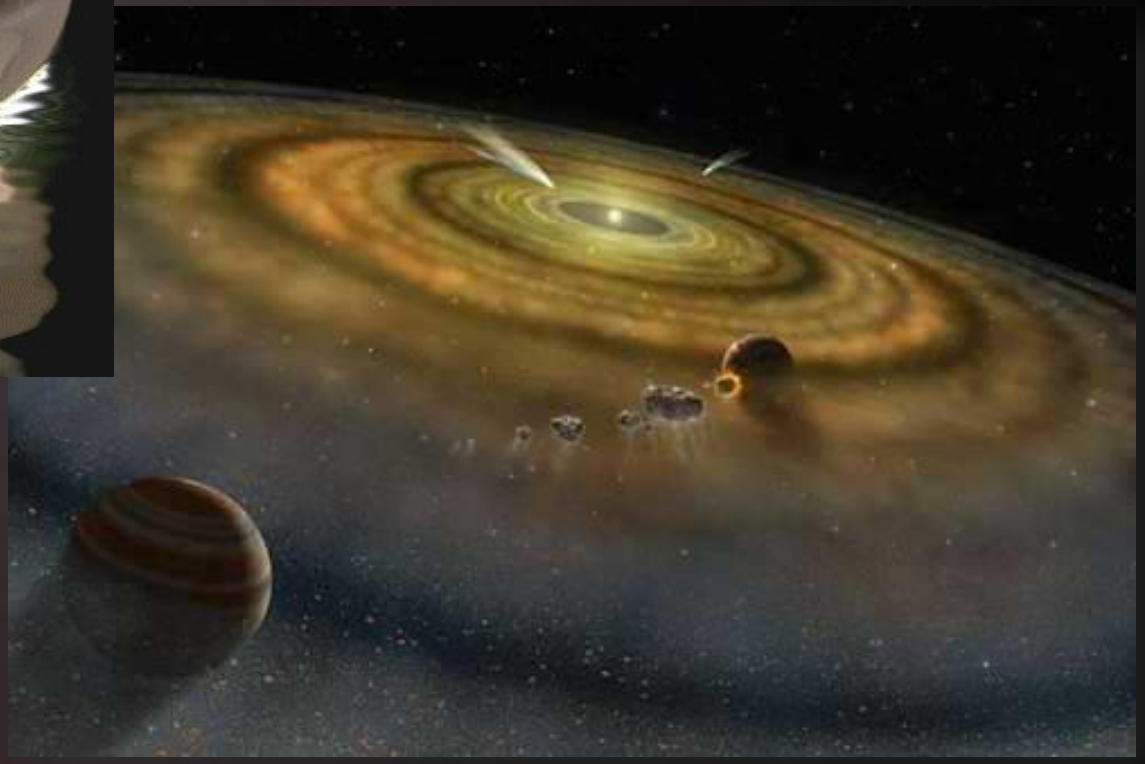
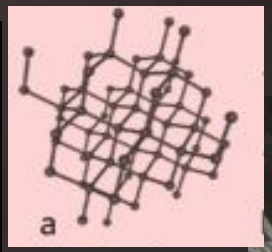
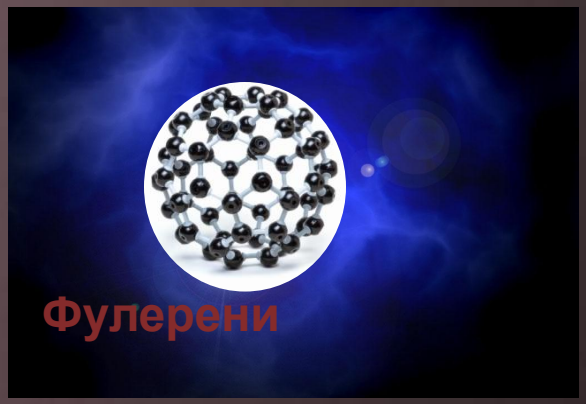
Природні сполуки Карбону



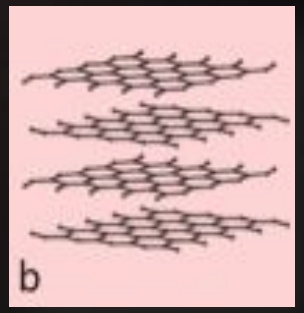


безбарвний, атомні кристалічні гратки, найтвердіша речовина,не проводить електричний струм; На повітрі спалахує при температурі вищій за 1000^0C Елементарна комірка – тетраедр; sp^3 - гібридизація.



C_{60} або C_{70} – нова молекулярна форма Вуглецю дрібнокристалічна речовина, напівпровідник, не руйнується при t вищій за 1000^0C

Графіт, вугілля



Шарувата структура; sp^2 гібридизація;сірий;

атомні гексагональні кристалічні гратки,м'який, провідник,

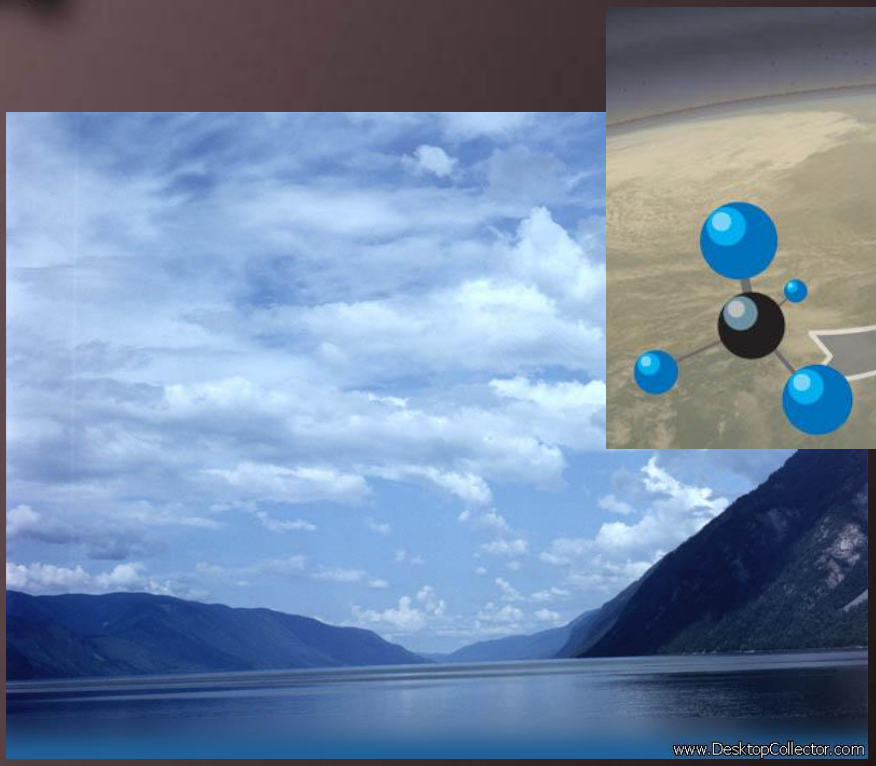
На повітрі спалахує при температурі 600 -700^{0}С

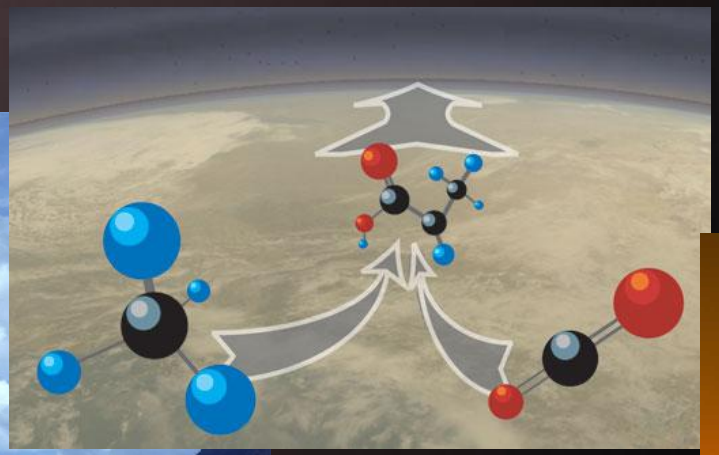
У викопному вугіллі Карбону міститься: від 92 % - в антрациті, до 80 % - в бурому вугіллі.

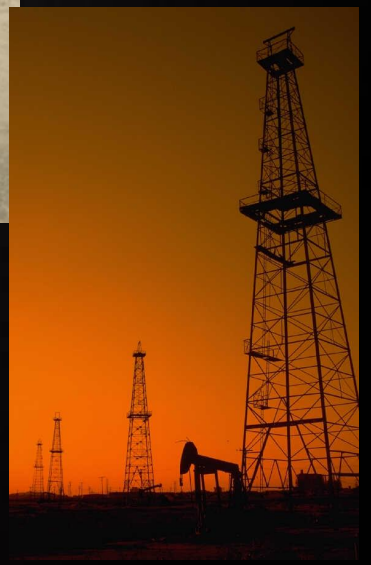
Карбонати

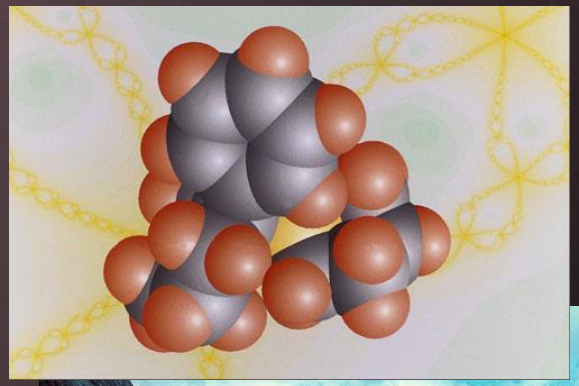
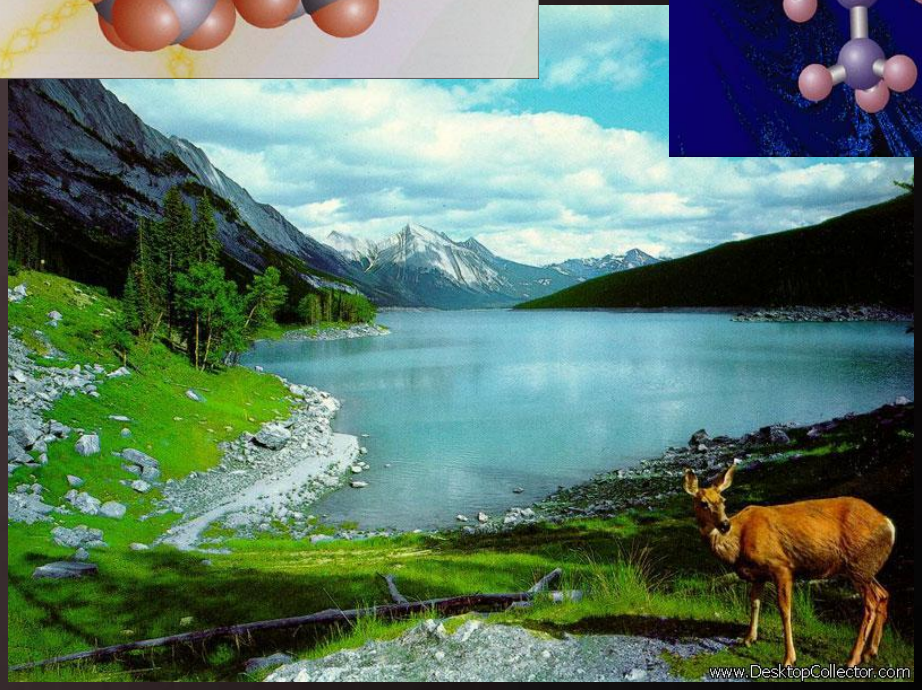
В зв'язаному вигляді Карбон зустрічається в карбонатах : $CaCO_3$ крейда,вапняк,мармур, $MgCO_3 \cdot CaCO_3$ - доломит, $MgCO_3$ - магнезит.

В повітрі вуглець міститься у вигляді вуглекислого газу (0.03 % за об'ємом). Міститься вуглець і в сполуках, розчинених в морській воді, міститься в нафті, природному газі.







Органічні сполуки

Вуглець входить до складу рослин і тварин.