

Природні сполуки Карбону





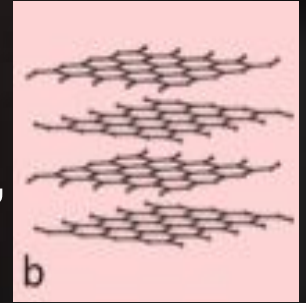
безбарвний, атомні кристалічні ґратки,
найтвердіша речовина, не проводить
електричний струм; На повітрі спалахує при
температурі вищій за 1000°C Елементарна
комірка – тетраедр; sp^3 - гібридизація.



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

Графіт, вугілля

Шарувата структура; sp^2 гібридизація; сірий;
атомні гексагональні кристалічні ґратки, м'який,
провідник,
На повітрі спалахує при температурі 600 -700⁰С



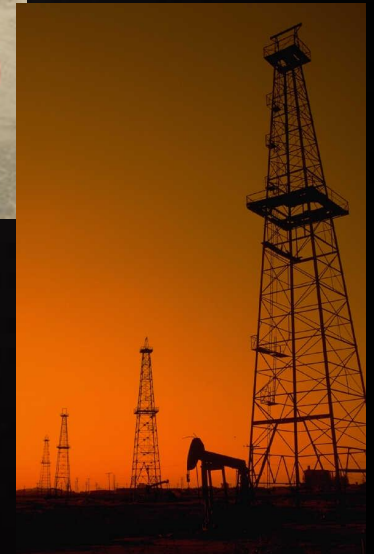
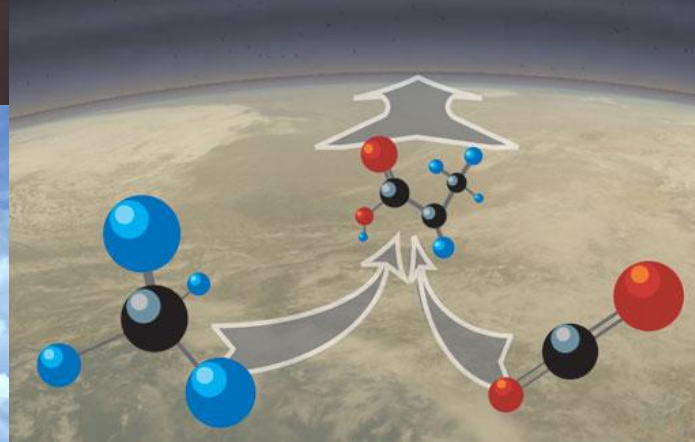
У викопному вугіллі Карбону міститься: від 92 % - в антрациті, до 80 % - в бурому вугіллі.

Карбонати

В зв'язаному вигляді Карбон зустрічається в карбонатах : CaCO_3 крейда, вапняк, мармур, $\text{MgCO}_3 \cdot \text{CaCO}_3$ - 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.

