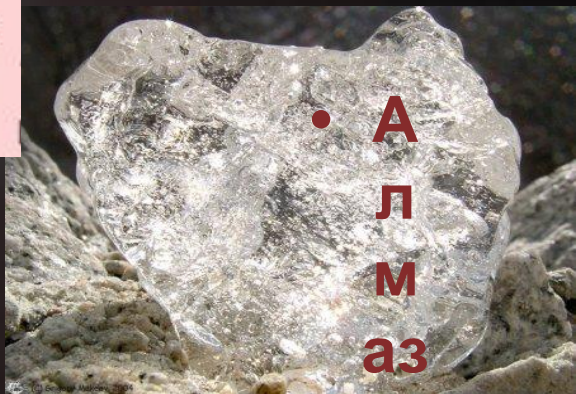


# Природні сполуки Карбону





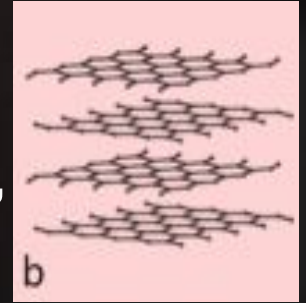
безбарвний, атомні кристалічні ґратки,  
найтвердіша речовина, не проводить  
електричний струм; На повітрі спалахує при  
температурі вищій за  $1000^{\circ}\text{C}$  Елементарна  
комірка – тетраедр;  $sp^3$  - гібридизація.



$\text{C}_{60}$  або  $\text{C}_{70}$  – нова молекулярна  
форма Вуглецю  
дрібнокристалічна речовина,  
напівпровідник, не руйнується  
при  $t$  вищій за  $1000^{\circ}\text{C}$

# Графіт, вугілля

Шарувата структура;  $sp^2$  гібридизація; сірий;  
атомні гексагональні кристалічні ґратки, м'який,  
провідник,  
На повітрі спалахує при температурі  $600 - 700^{\circ}\text{C}$



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

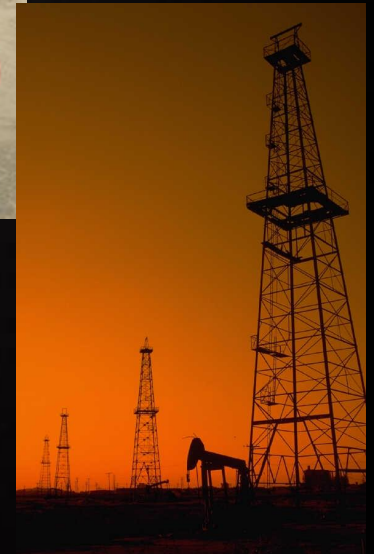
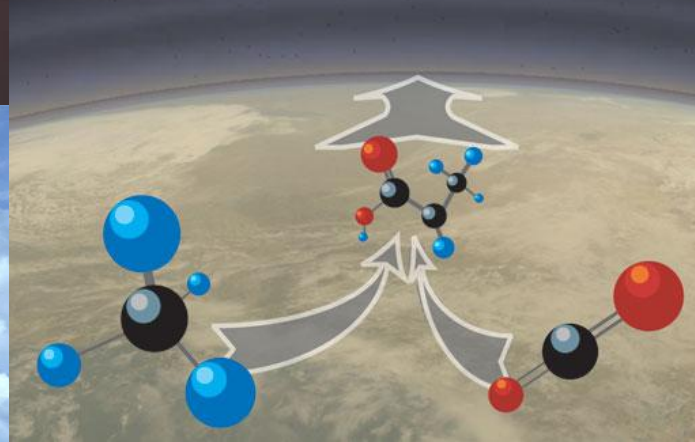


# Карбонати

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

