

IV. skupina PS, ns^2np^2

Uhlík, křemík, germanium, cín, olovo

- **C** a **Si** jsou nekovy , **Ge** je polokov, **Sn** a **Pb** jsou typické kovy
- vzhledem ke schopnosti uhlíku k řetězení a tvorbě různých typů vazeb existuje nepřehledné množství sloučenin uhlíku (organická chemie)
- anorganická chemie **C** je podstatně chudší

Vlastnosti prvků IV. sk. PS

	C	Si	Ge	Sn	Pb
atomové číslo	6	14	32	50	82
hustota	3,51	2,32	5,38	7,31	11,48
teplota tání (C)	4070	1686	1232	505	600,7
teplota varu (C)	4620	2570	2970	2543	2010
koval. poloměr	77	117	122	140	154
ionizační energie [eV] I ₁	11,25	8,15	7,89	7,34	7,41
I ₂	24,37	16,34	15,93	14,63	15,03
I ₃	47,87	33,46	34,21	30,49	31,93
I ₄	64,5	45,1	45,7	40,7	42,3
oxidační stupně	-IV II, IV	-IV (II), IV	II, IV	II, IV	II, IV
elektronegativita (Allred-Rochow)	2,50	1,7	2,0	1,7	1,6

tendence k tvorbě “inertního elektronového páru” ns²

Chemické chování prvků IV. skupiny v přehledu

- ❖ ve vyšších oxidačních stupních se projevuje u těchto prvků **kyselinotvornost** (CO_2 , SiO_2 i PbO_2),
- ❖ v nižších pak **zásadotvornost**, např. amfoterní $\text{Sn}(\text{OH})_2$ i $\text{Pb}(\text{OH})_2$.
- ❖ k vodíku jsou všechny prvky této podskupiny čtyřmocné, vytvářejí celou řadu sloučenin, kdy nejjednodušší typy MH_4 jsou vesměs těkavé.
- ❖ Jejich stabilita prudce klesá od uhlíku k olovu, což souvisí s energií vazeb M-H.

Vazebné energie některých vazeb [kJ mol⁻¹]

	C	Si	Ge	Sn	H	O	F	Cl
C	347	322	297	222	414	351	485	330
Si	322	176			293	465	540	360
Ge	297		159		310	360		356
Sn	222			142	259			343

- ochota k řetězení atomů C—C, Si—Si atd. má výrazně sestupnou tendenci
- u uhlíku jsou řetězce běžné a stálé, řetězce Si—Si, Ge—Ge atd. se velmi snadno oxidují
- totéž platí pro celou řadu kovalentních vazeb mezi prvky této podskupiny a jinými vazebnými partnery (F, Cl, Br aj.)

Vazebné možnosti prvků

- ❖ Jedině uhlík je ze všech prvků IV. hlavní podskupiny schopen vytvářet π_p vazby (buď vzájemně C=C, C \equiv C nebo C=O, C=N, C \equiv N⁻) – hybridizace sp , sp^2sp^3
- ❖ Křemík, germanium, cín a olovo tento typ vazeb nevytváří, křemíková analoga sloučenin jako CO₂, CaCO₃, R₂CO aj. mají zcela odlišnou strukturu a vlastnosti
- ❖ Na rozdíl od uhlíku je však křemík schopen vytvářet π_{pd} interakce (má neobsazené n d -orbitaly) a ve sloučeninách vykazovat odlišné vlastnosti.
- ❖ Křemíkem počínaje vytvářejí prvky nejčastěji hybridizaci sp^3 a sp^3d^2
- ❖ V oxidačním stupni II, kdy se u těžších homologů (Sn, Pb) projevuje vliv inertního elektronového páru s^2 , se objevuje tzv. nekvivalentní hybridizace sp^2 , (s^2 elektronový pár je nevazebný a p -orbitaly jsou vazebné). Důsledkem je lomená molekula, např. SnCl₂ (g), kde vazebný úhel Cl—Sn—Cl není 120 °, ale podstatně nižší (zde konkrétně 95 °)

Uhlík

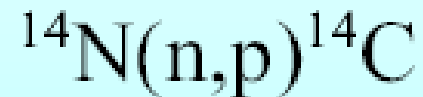
Zastoupení uhlíku v přírodě

98.89 % ^{12}C

1.11 % ^{13}C

radioaktivní ^{14}C

^{14}C (β -zářič s poločasem rozpadu 5570 let) vzniká ve vyšších vrstvách atmosféry a jeho obsah je přibližně konstantní



Účastní se koloběhu uhlíku a slouží k archeologickému datování (radiokarbonová metoda)

Výskyt uhlíku:

Anorganické zdroje: diamant, grafit, fullereny

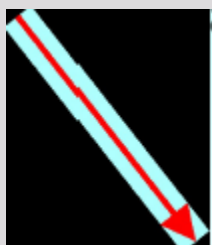
vápenec CaCO_3

magnezit MgCO_3

dolomit $\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$

trona $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{NaHCO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

Organické zdroje: uhlí, ropa, asfalt, zemní plyn



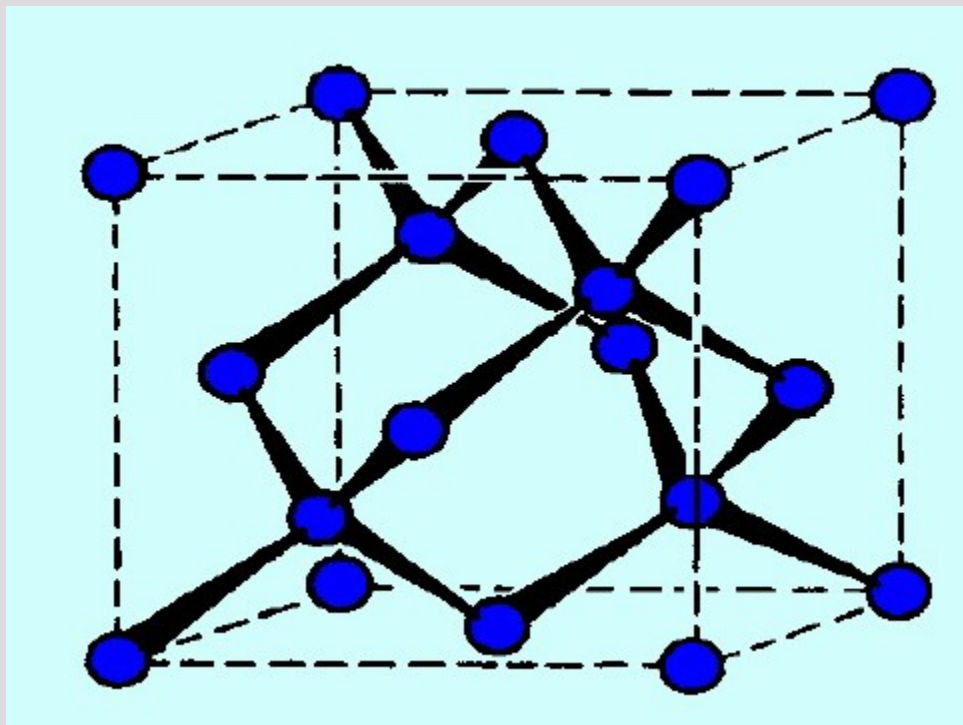
dřevěné kostní retortové živočišné

koks

saze

Allotropické modifikace uhlíku - diamant

Kubická mřížka diamantu



Uhlík je v hybridizaci sp^3 , uhlík se nachází ve středu tetraedru

C—C 154 pm

vazebné úhly jsou stejné, $109,5^\circ$

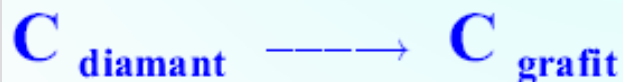
⇒ neobyčejná tvrdost

⇒ vysoký bod tání,

⇒ nízká chemická reaktivita

⇒ nevodivost

Diamant je metastabilní modifikací uhlíku



$$\Delta H = -2.9 \text{ kJ}$$

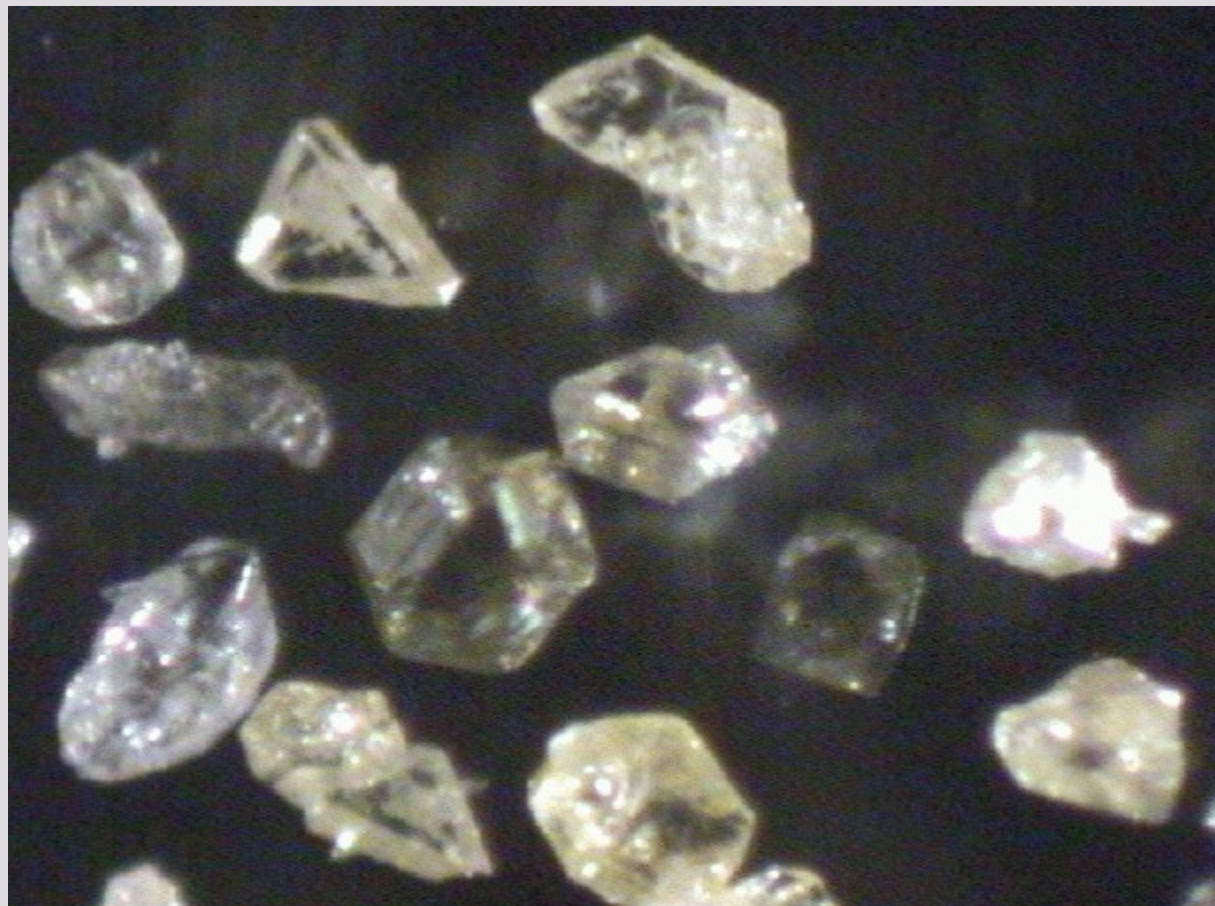
Přeměna na stabilní modifikaci tuhy probíhá pouhým zahřátím bez přístupu vzduchu na 1750°C .

Allotropické modifikace uhlíku - diamant

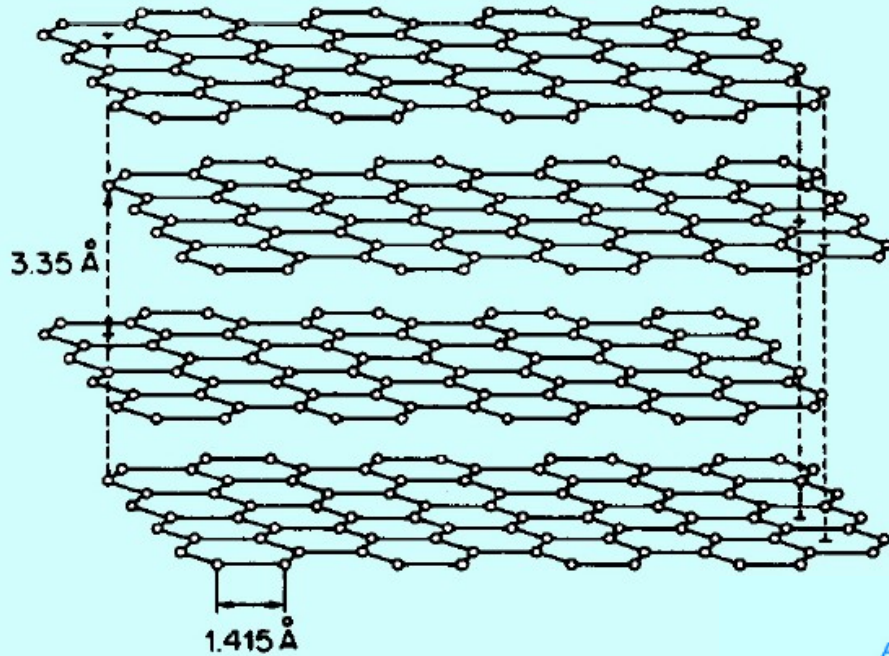
Vlastnosti

- ❖ krystalová soustava je kubická
- ❖ nacházené diamanty tvoří obvykle dobře vyvinuté osmistěny
- ❖ čisté diamanty slouží po vybroušení do **briliantového tvaru** pro svůj vysoký index lomu (2,42) a tvrdost jako drahokamy
- ❖ hmotnost diamantů je udávána v karátech (1 karát = 0,2 g)
- ❖ neprůhledné či černé diamanty (bort), eventuálně diamanty vyrobené uměle se používají jako brusný materiál
- ❖ syntetické diamanty se vyrábějí z grafitu rozpuštěného v roztaveném kovu (nikl, kobalt) za vysokých teplot a tlaků (2000 - 3000 °C, 10 GPa)
- ❖ chemická reaktivita diamantů je nízká, shoří teprve zahřátím na 930 °C
- ❖ silnými oxidačními činidly (tavení s KNO_3 , konc. H_2SO_4 + $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$) je možno diamant zoxidovat na CO_2

Allotropické modifikace uhlíku - diamant



Allotropické modifikace uhlíku - grafit



α - grafit

(vrstvy jsou otíratelné \Rightarrow slabé vazebné síly mezi vrstvami)

vzdálenost mezi vrstvami 335 pm
vzdálenost stejných vrstev 669 pm

B

A

B

A

A

B

A

A

B

A

A

B

C

A

B

C

Vzdálenost stejných vrstev

1006 pm

α

β

α - a β - grafit

Allotropické modifikace uhlíku - grafit

- ❖ jsou atomy uspořádány šesterečně, mají tedy hybridizaci sp^2 s delokalizovanými π -vazbami
- ❖ tím si vysvětlujeme dobrou tepelnou a elektrickou vodivost tuhy
- ❖ vzdálenost uhlíkových atomů v rovině je 141,5 pm, což je vzdálenost kratší než odpovídá jednoduché vazbě C-C a odpovídá vazebnému řádu 1,33 (\Rightarrow delokalizace π - elektronové hustoty)
- ❖ černý uhlík, lesklý uhlík, saze aj. jsou mikrokrystalické formy grafitu

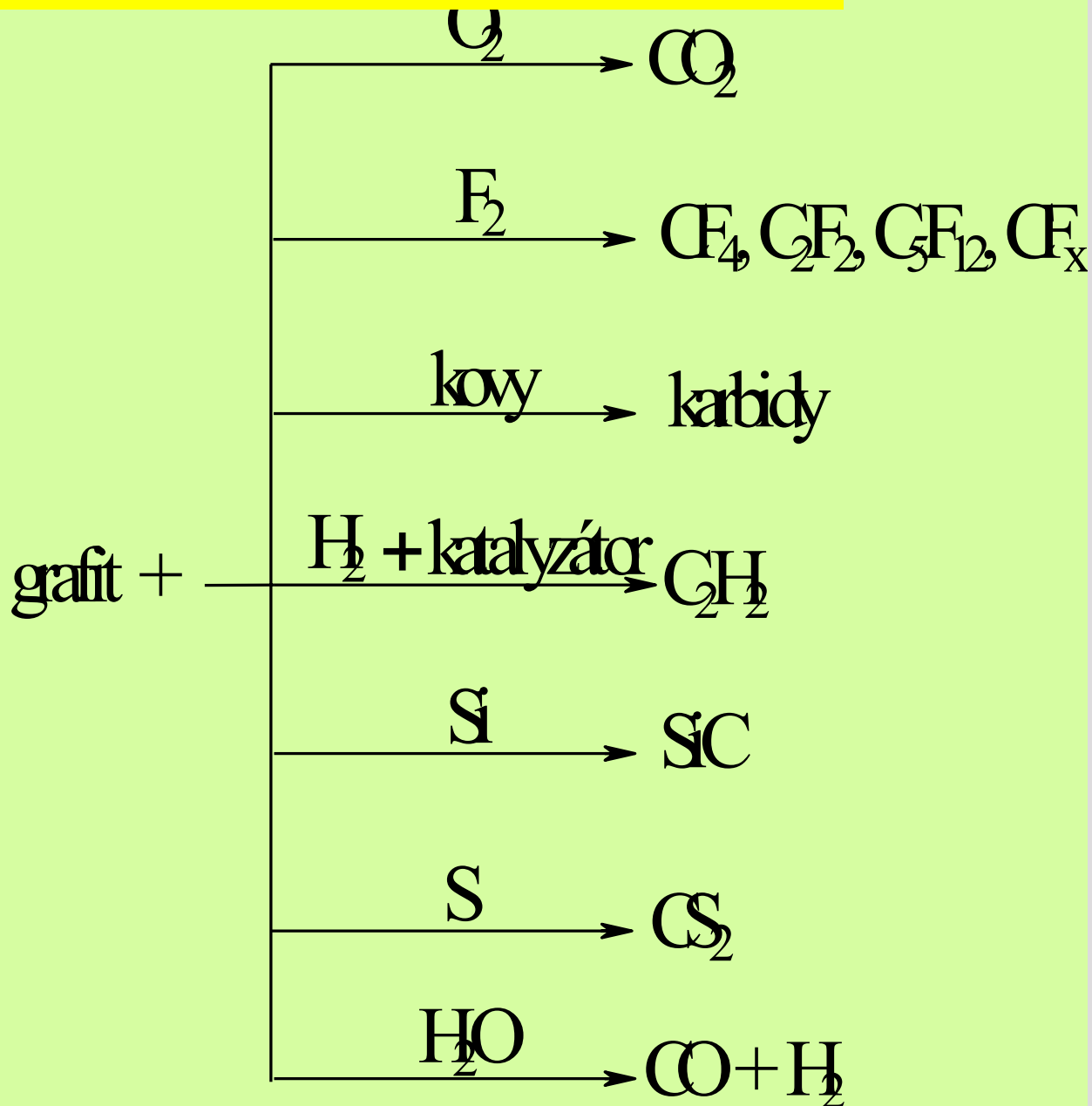


Allotropické modifikace uhlíku - grafit

Reakce grafitu

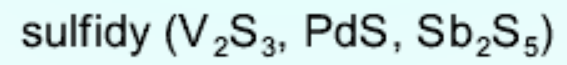
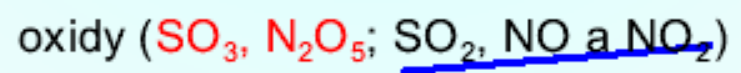
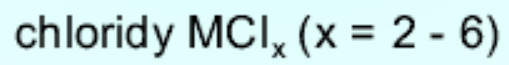
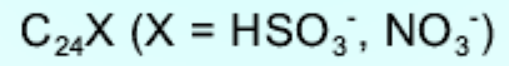
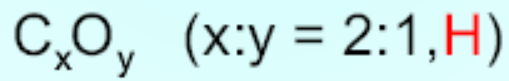
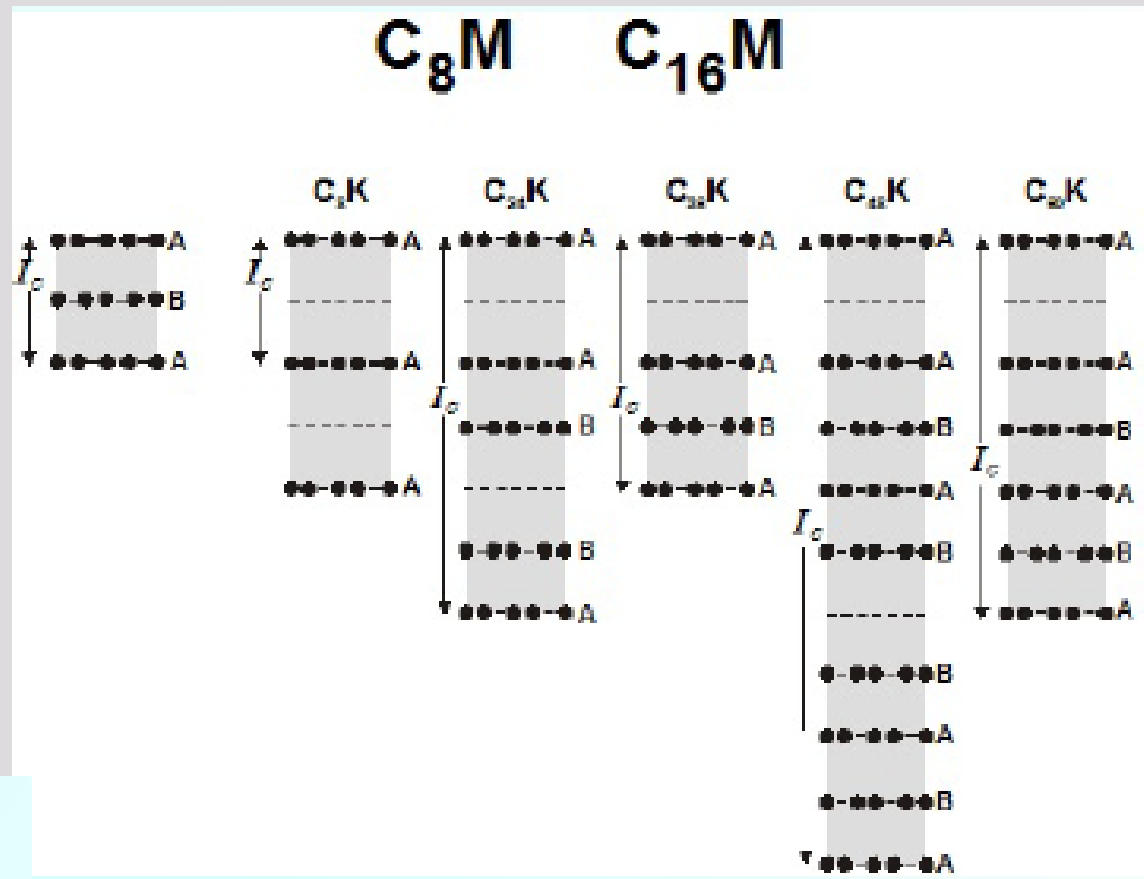
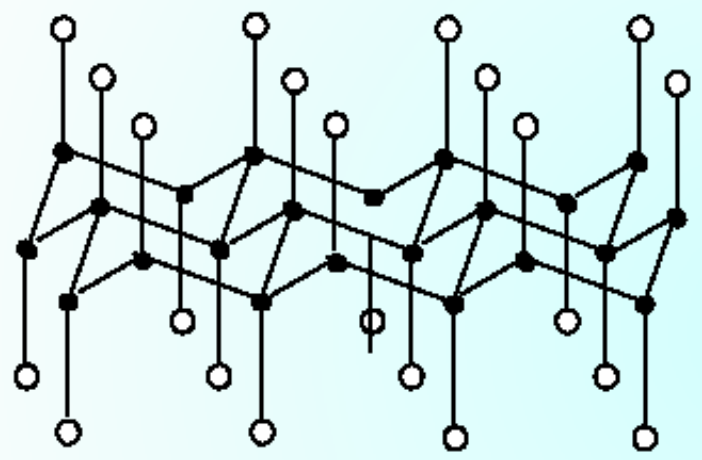
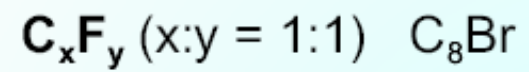
Chemicky je tuha mnohem reaktivnější než diamant.

Za zvýšené teploty reaguje s celou řadou látek

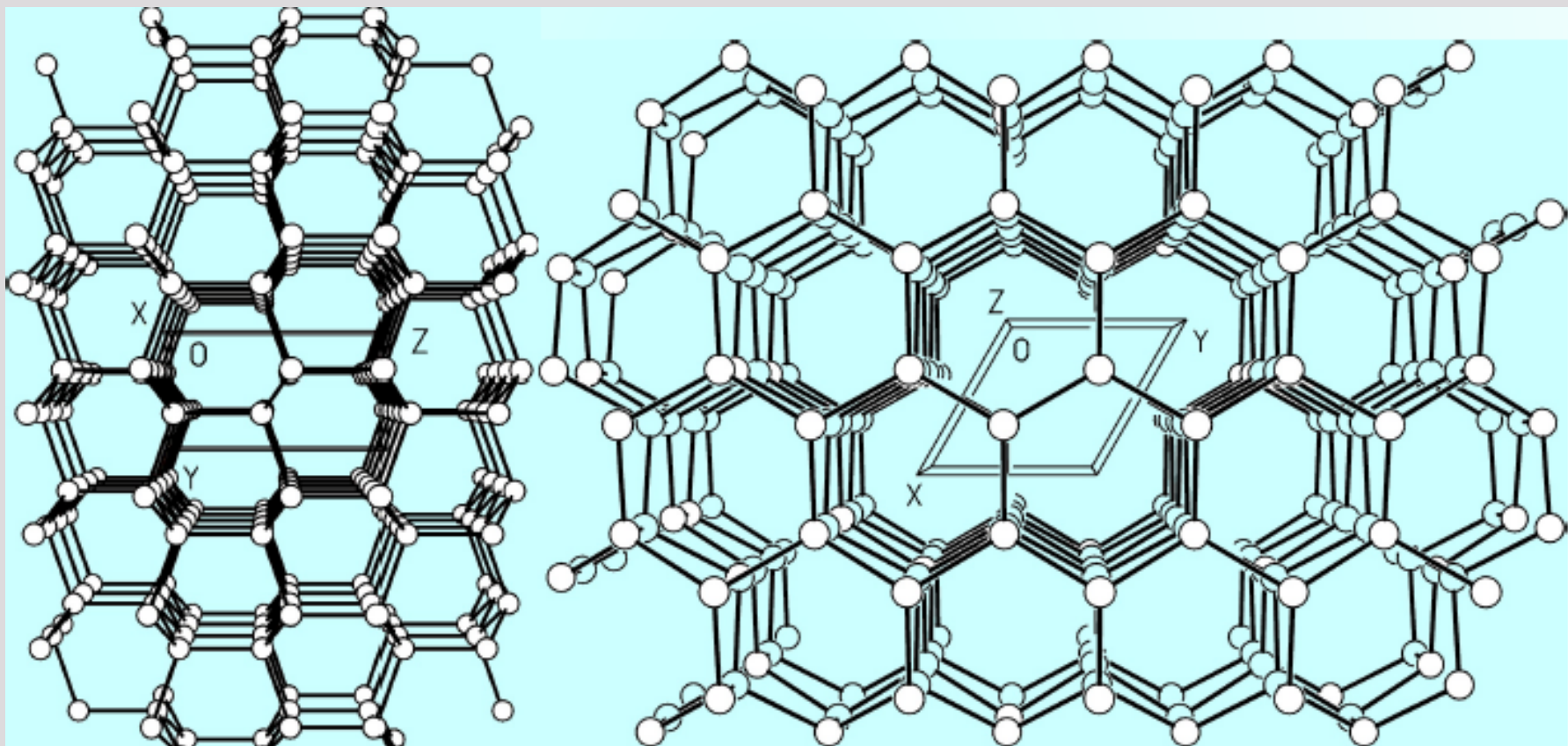


Allotropické modifikace uhlíku - grafit

Interkalátové sloučeniny



Allotropické modifikace uhlíku - grafit



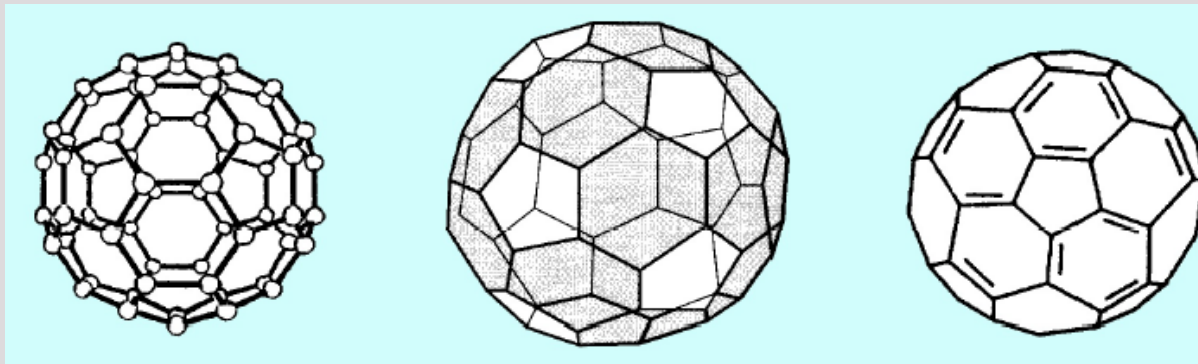
Lonsdaleit

Allotropické modifikace uhlíku - fullereny

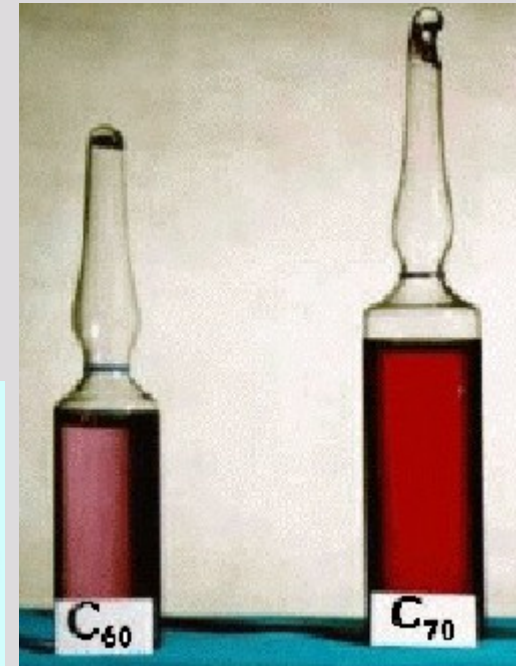
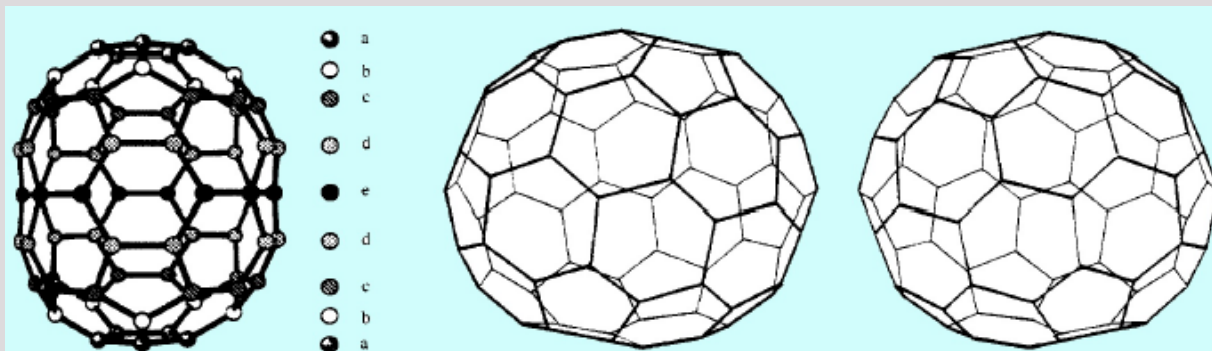
(známé od r. 1985)

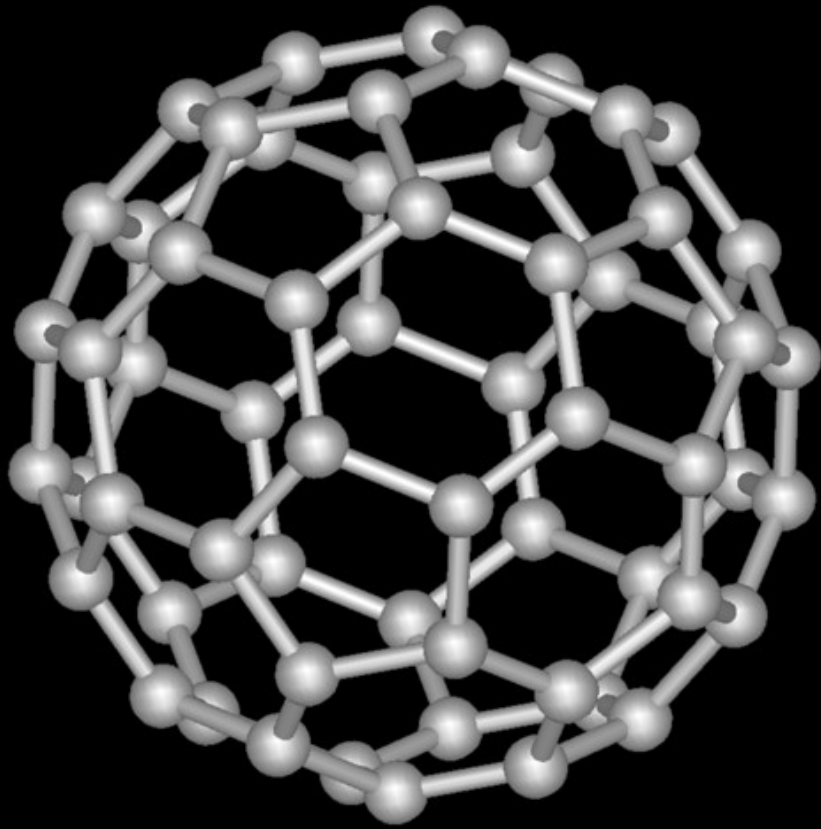
- ❖ struktura fullerenů připomíná tvarem kopací míč a je tvořena pěti a šestičlennými uhlíkatými cykly
- ❖ podle poměru těchto cyklů byly identifikovány klastry o složení C_{60} , C_{70} , C_{76} , C_{78} , C_{90} aj.

C_{60}

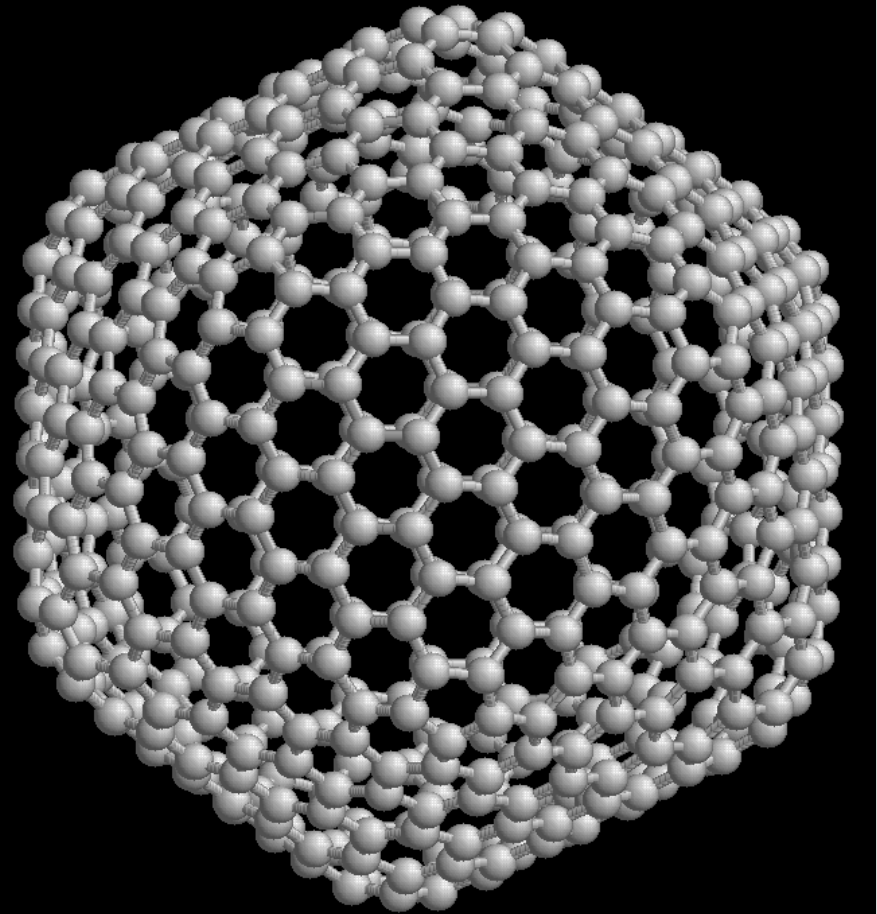


C_{70}



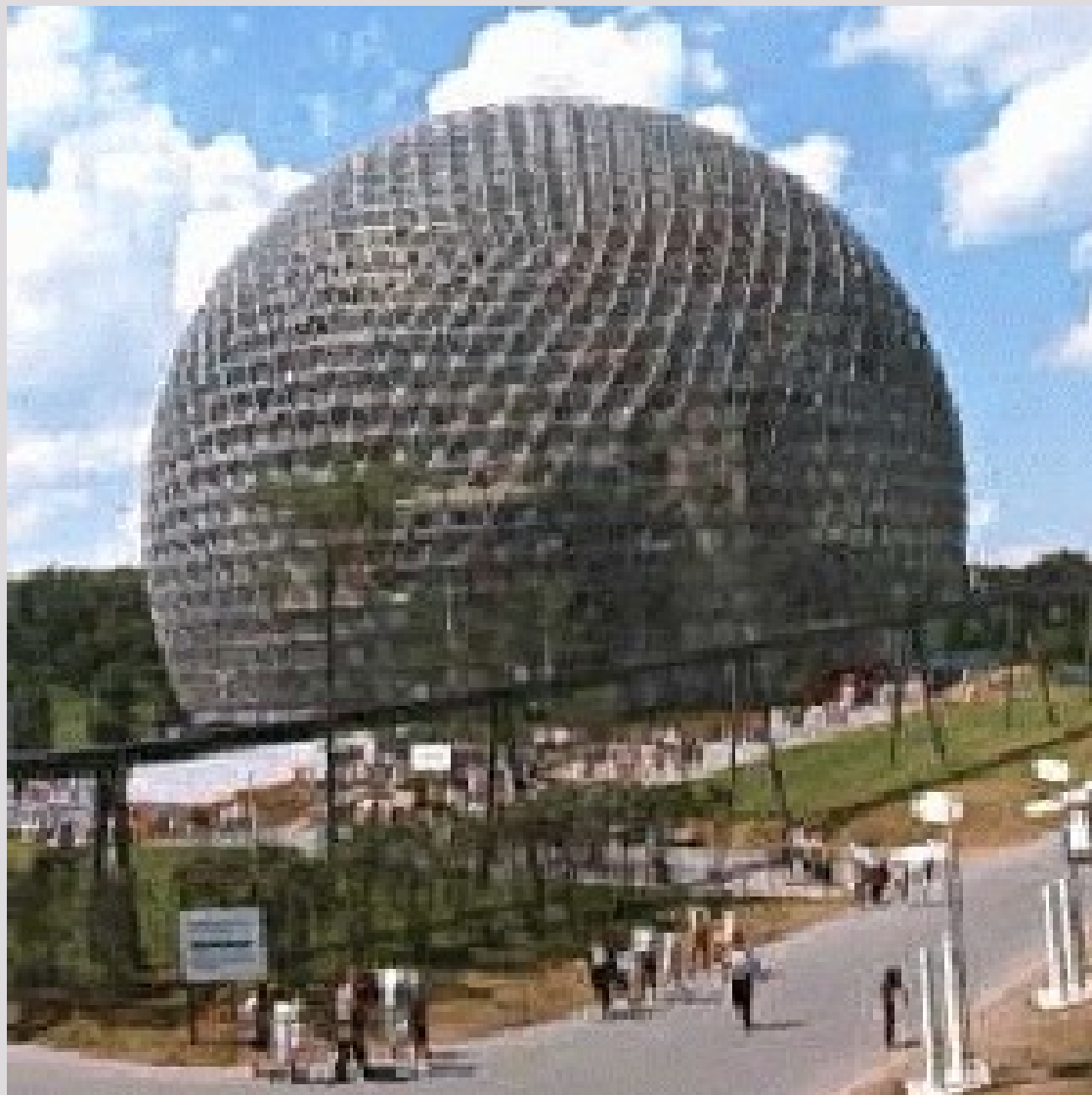


Buckminsterfullerene C₆₀



Fullerene C₅₄₀

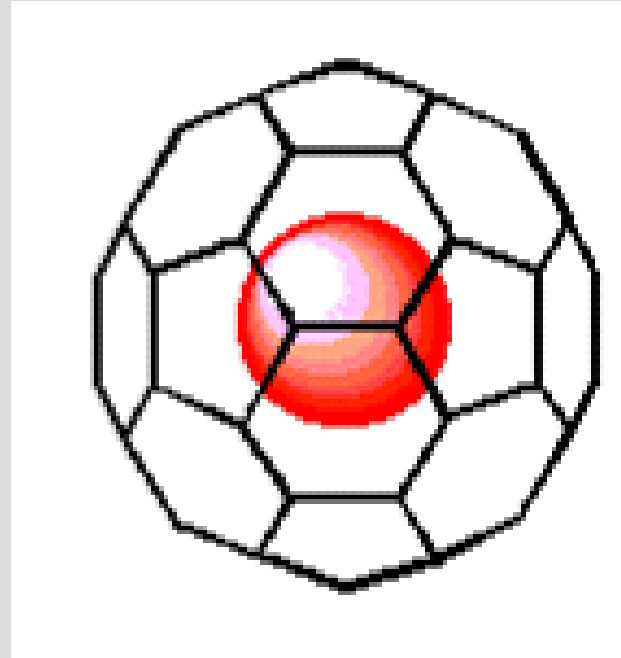
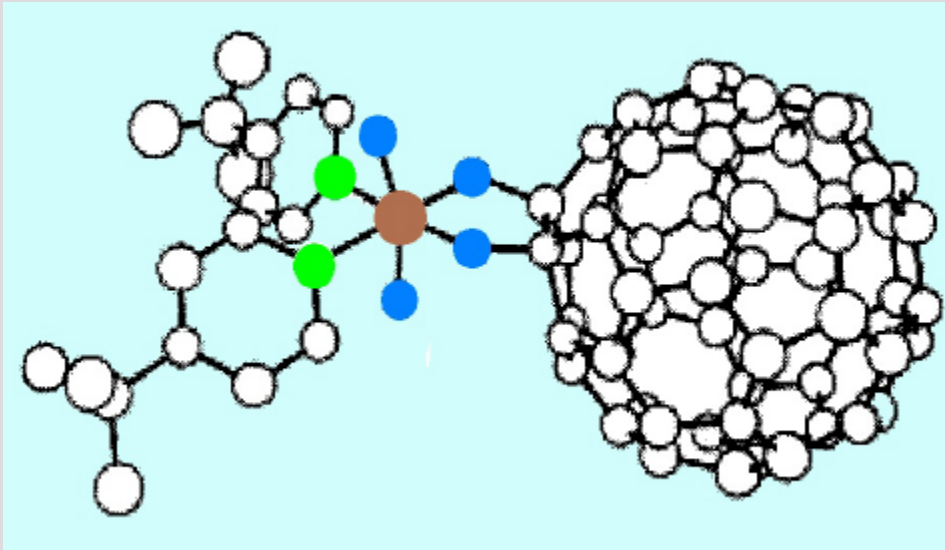
Allotropické modifikace uhlíku - fullereny



Architekt: J. Buckminster Fuller

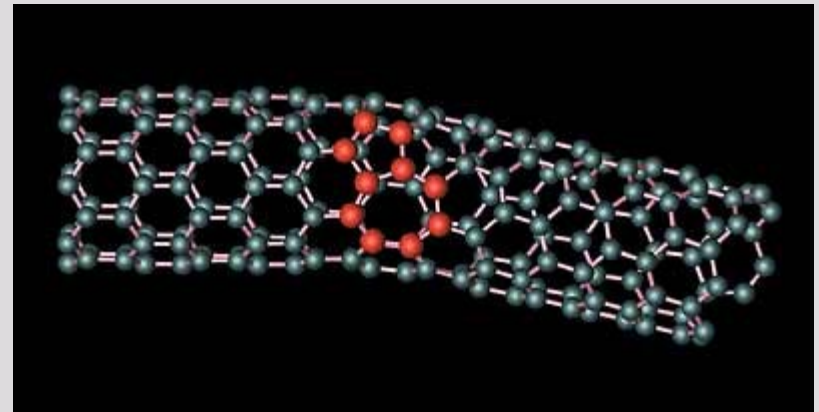
Allotropické modifikace uhlíku - fullereny

Sloučeniny fullerenů

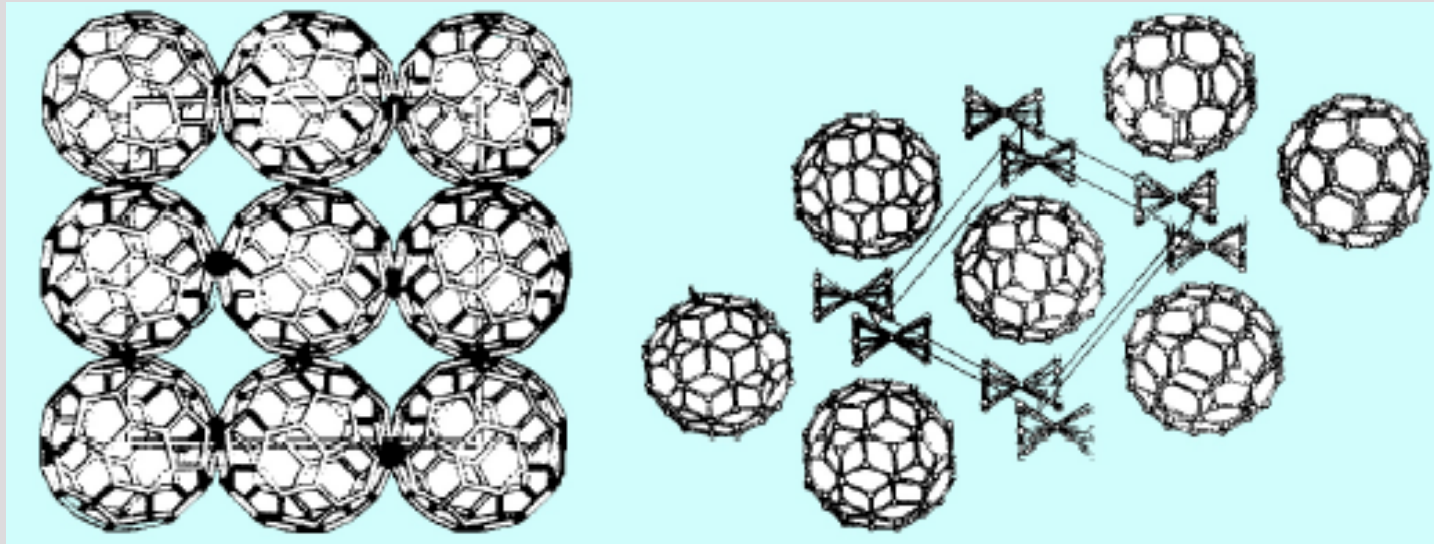


Struktura $C_{60}OsO_4(NC_5H_4Bu^t)_2$

Je známa i řada klastrů s vysokým počtem uhlíkových atomů tvaru trubiček s pozoruhodnými fyzikálními vlastnostmi a perspektivou praktického využití.



Allotropické modifikace uhlíku – fullereny



Struktura C_{60} a $[C_{60}(\text{ferrocen})_2]$

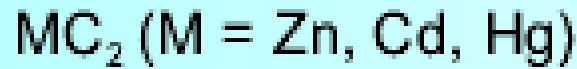
Allotropické modifikace uhlíku – sklovitý uhlík a uhlí

Sklovitý uhlík (amorfní modifikace) se získává řízeným termickým rozkladem některých polymerů (polyakryláty) a má použití v elektrochemii.

Uhlí (antracit, černé a hnědé uhlí, lignit) je znečištěná forma tuhy.

Karbidy

Iontové karbidy (především acetylidy)



Intersticiální karbidy



$r > 130 \text{ pm}$

K zaplňování kovové struktury uhlíkem může docházet postupně \Rightarrow proto mohou vznikat i látky nestechiometrického složení

Obvykle si uchovávají elektrickou vodivost, velmi vzrůstá teplota tání, tvrdost a jiné fyzikální konstanty

Jako příklad mohou sloužit „tvrdokovy“ TiC, ZrC, Mo₂C, WC (vyrábějí se především slinováním – **“slinuté karbidy”** – řezné nástroje

Karbidy

Přechodné karbidy



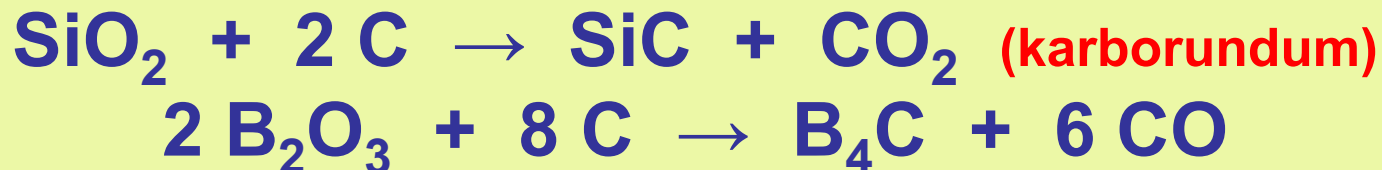
$$r < 130 \text{ pm}$$

tvorí přechod mezi skupinou intersticiálních a iontových karbidů

Kovalentní karbidy



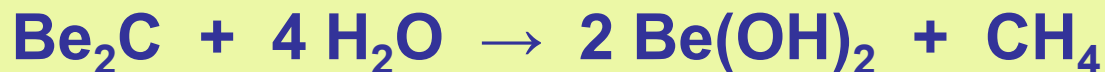
mř. tvrdé (struktura diamantu)
chemicky odolné, vysoké t.t.
brusný materiál



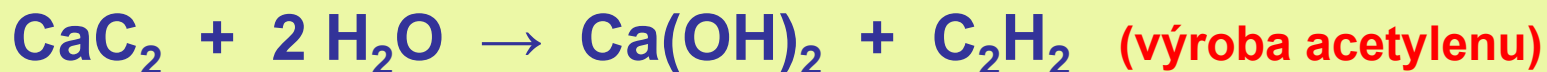
Karbidy

Rozdělení karbidů podle jejich reakce s vodou

a) methanidy Be_2C a Al_4C_3 uvolňují hydrolýzou methan



b) acetylidy uvolňující ethin (acetylen), např. CaC_2



c) Mg_2C_3 uvolňující hydrolýzou allylen



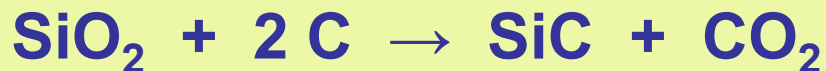
Karbidy

Metody přípravy karbidů

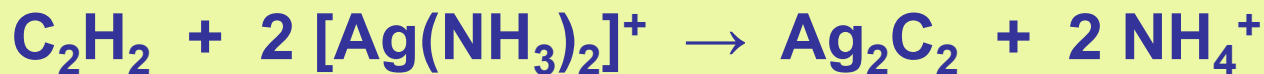
1) přímá syntéza z prvků za vysokých teplot:



2) reakce uhlíku s oxidem kovu za vysokých teplot:



3) reakce „kyselých“ uhlovodíků s kovy či jejich sloučeninami



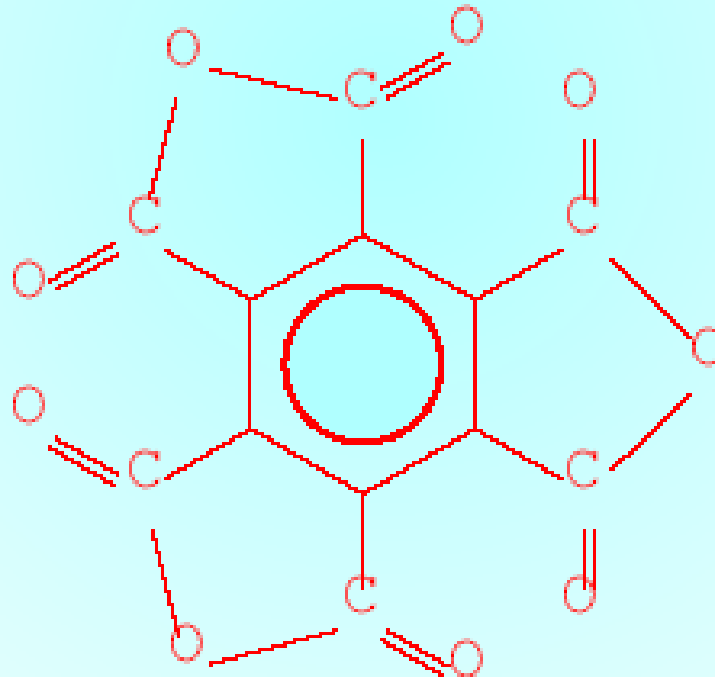
Suboxydy uhlíku

„Suboxydy“ C_3O_2 , C_5O_2 či $C_{12}O_9$ (nemají praktický význam)



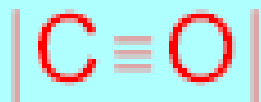
anhydrid kyseliny malonové

anhydrid kyseliny mellitové

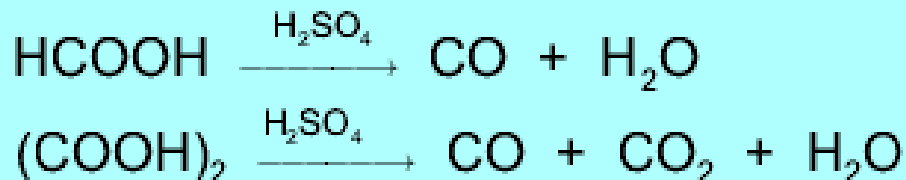


Oxid uhelnatý

Oxid uhelnatý CO



Příprava



Výroba



tyto děje jsou
základem výroby
generátorového a
vodního plynu

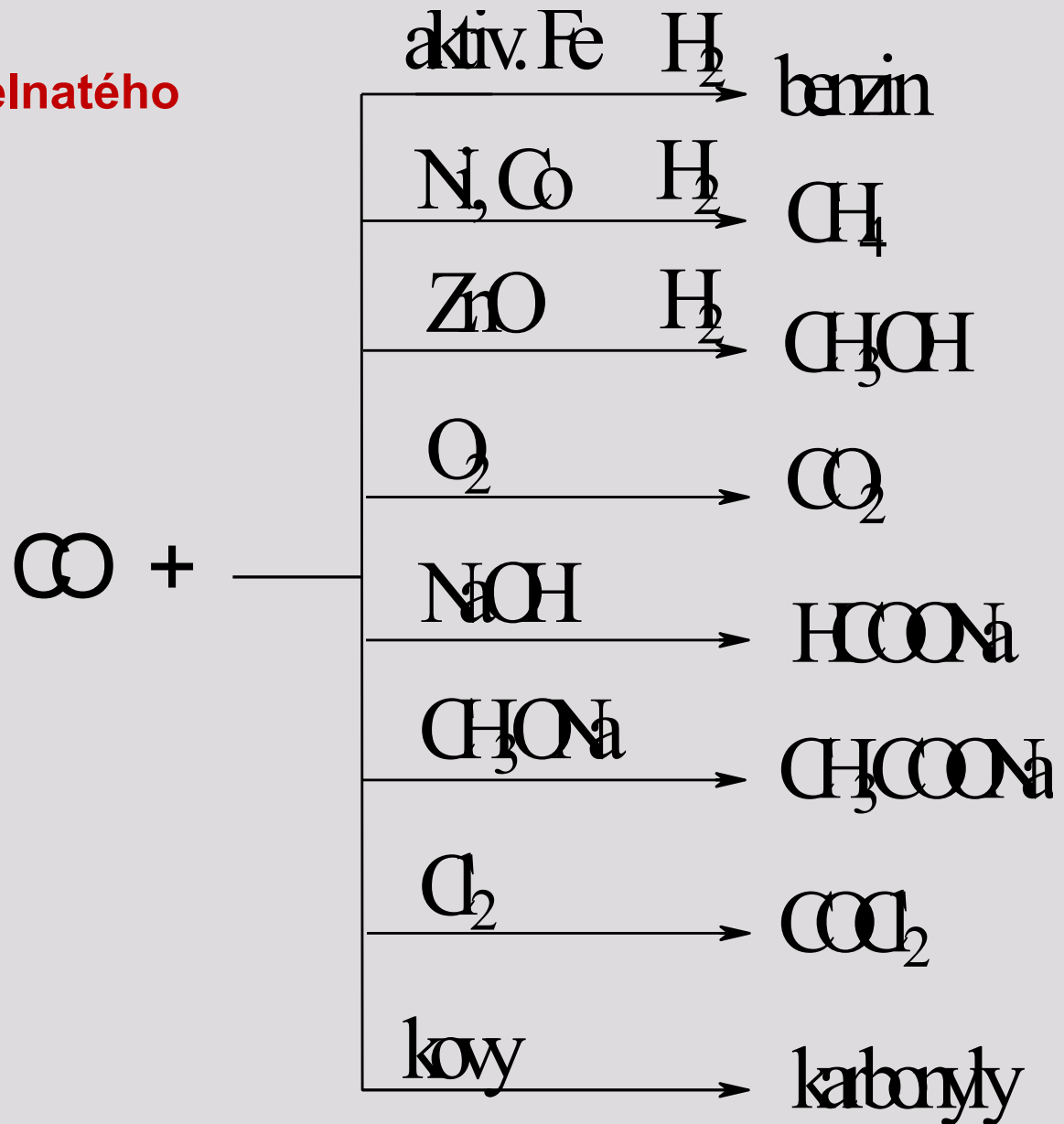
generátorový plyn - 25 % CO, 70 % N₂, 4 % CO₂



vodní plyn - 40% CO, 50 % H₂, 5 % CO₂, 5 % N₂

Oxid uhelnatý

Reakce oxidu uhelnatého



Karbonyly kovů

Karbonyly kovů

vznikají často přímou syntézou, např. $\text{Ni}(\text{CO})_4$, $\text{Fe}(\text{CO})_5$, $\text{Cr}(\text{CO})_6$

donorová σ -vazba je poměrně slabá

stabilitu těchto látek zvyšuje „zpětná donace“ d -elektronů kovu do protivazebných π^* orbitalů CO (ligand typu *donor σ - akceptor π*)

slabé σ -donorové vlastnosti se projevují i vůči některým slabým Lewisovým kyselinám



Pozn. CO je velmi jedovatý – tvoří s hemoglobinem komplex, který je stabilnější než komplex s kyslíkem

Oxid uhličitý

Oxid uhličitý CO_2



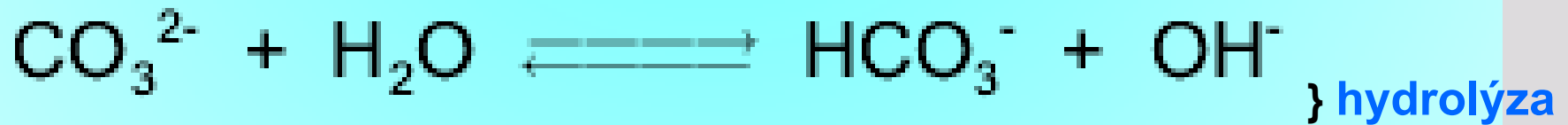
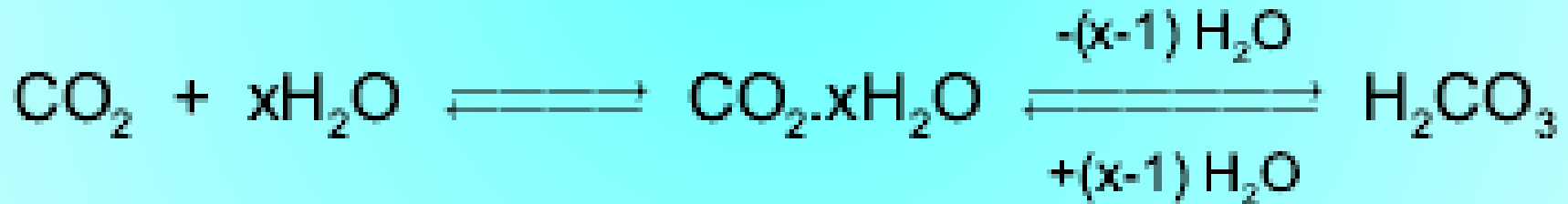
- ❖ snadno zkapalnitelný plyn nakyslého zápachu
- ❖ rozpustný ve vodě i méně polárních rozpouštědlech
- ❖ vzniká spalováním uhlíku či organických látek při dostatečném přístupu kyslíku
- ❖ laboratorně se získává rozkladem uhličitánů kyselinami



- ❖ vypuštěn z tlakové lahve \Rightarrow “suchý led”

Kyselina uhličitá, uhličitany

Oxid uhličitý je anhydridem nestálé **kyseliny uhličitě**



Kyseliny uhličitá je dvojsytná slabá kyselina, tvoří dvě řady solí:

- **hydrogenuhličitany**
- **uhličitany**

Kyselina uhličitá, uhličitany

Uhličitany (M^I , M^{II} , M^{III})



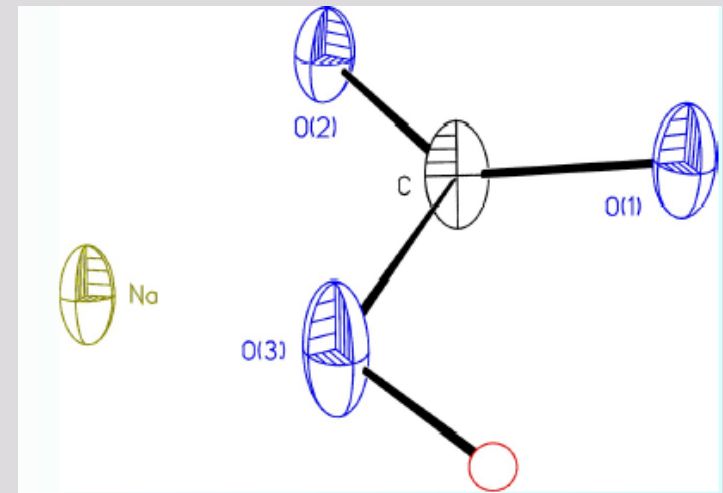
- ❖ Rozpustné jsou pouze uhličitany alkalické a amonný (mimo lithného).
- ❖ Vodné roztoky alkalických uhličitanů reagují v důsledku hydrolyzy silně alkalicky.
- ❖ Termicky stálé jsou pouze uhličitany alkalické (mimo Li_2CO_3 a amonného, který se rozkládá odlišně).
- ❖ Ostatní uhličitany poskytují termickým rozkladem oxid kovu a CO_2



Uhličitany

Triviální názvy některých uhličitánů

soda	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$
kalcinovaná soda	Na_2CO_3
jedlá soda	NaHCO_3
potaš	K_2CO_3
amonium (“cukrářské droždí”)	NH_4HCO_3



struktura NaHCO_3

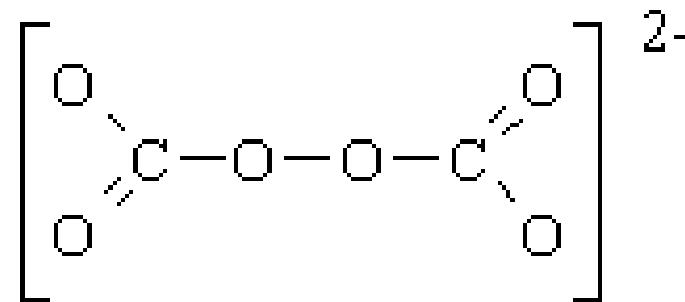
Uhličitany mají bohaté praktické využití při výrobě:

- skla (soda, potaš)
- mýdel (soda, potaš)
- ve stavebnictví (vápenec CaCO_3 , magnezit MgCO_3 aj.)

Peroxodihličitany

Peroxohličitany

Anodickou oxidací koncentrovaných roztoků uhličitánů alkalických kovů je možno získat soli kyseliny peroxodihličité :



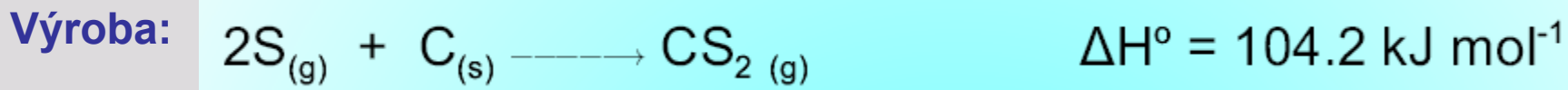
Dále jsou známy peroxohličitany $\text{M}_2\text{CO}_4 \cdot x \text{H}_2\text{O}$, o nichž není bezpečně známo, nejedná-li se o peroxohydráty složení $\text{M}_2\text{CO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}_2 \cdot y \text{H}_2\text{O}$.

Peroxohličitany slouží jako náhražka dražších peroxoboritanů v pracích prostředcích.

Sloučeniny uhlíku a síry

Sulfid karbonylu COS - bezbarvý zápachající plyn, vznikající reakcí CO s parami síry

Sirouhlík CS₂ ze považovat za thioderivát oxidu uhličitého



(vedení par síry přes rozžhavené uhlí)



(zemní plyn)

~ 600 °C

katalýza Al₂O₃ či gel. SiO₂

Vlastnosti: výborné rozpouštědlo – rozpouští např. bílý fosfor, vysoce hořlavý (t.v. **XX**)

Reakce sirouhlíku: $CS_2 + 2 H_2O \rightarrow CO_2 + 2 H_2S$ reakce s vodní parou

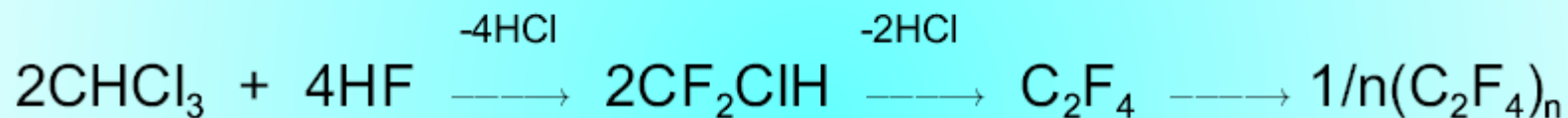
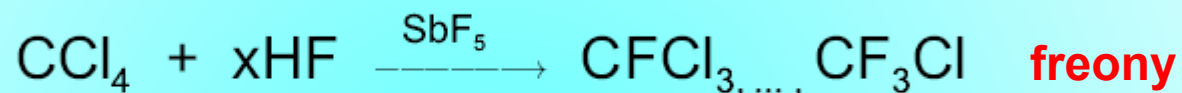
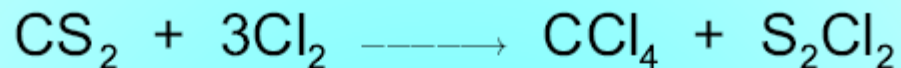


výroba tetrachlormethanu (a dichlodisulfanu)



výroba thiouhličitanů

Halogenidy uhlíku



teflon

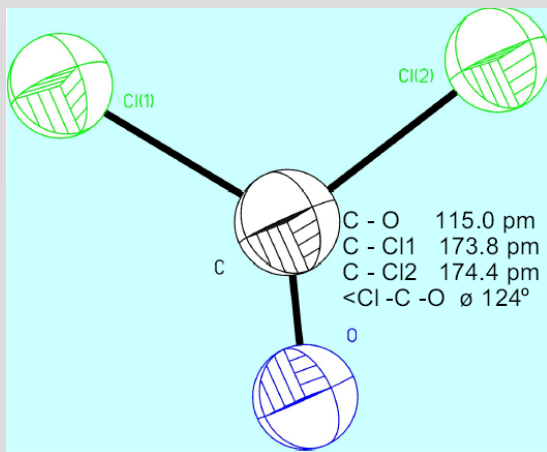
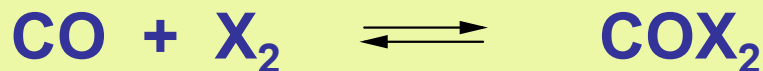
Freony se používaly jako chladicí medium do chladniček a mrazniček.

Výrazně poškozují ozónovou vrstvu, a proto je jejich používání zakázáno.

Deriváty kyseliny uhličité

Halogenidy karbonylu COX_2 (X = F, Cl, Br)

Příprava:



dichlorid karbonylu COCl_2
(**fosgen**)

Fosgen je velmi jedovatý plyn dusivého zápachu
velmi reaktivní
používaný v organické syntéze



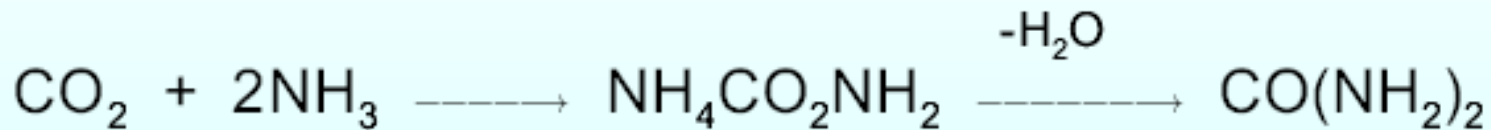
kde Y = OH, OR, NH_2 , NHR, NR_2 .

Pozn.: existuje i dichlorid thiokarbonylu (thiofosgen)

Deriváty kyseliny uhličité

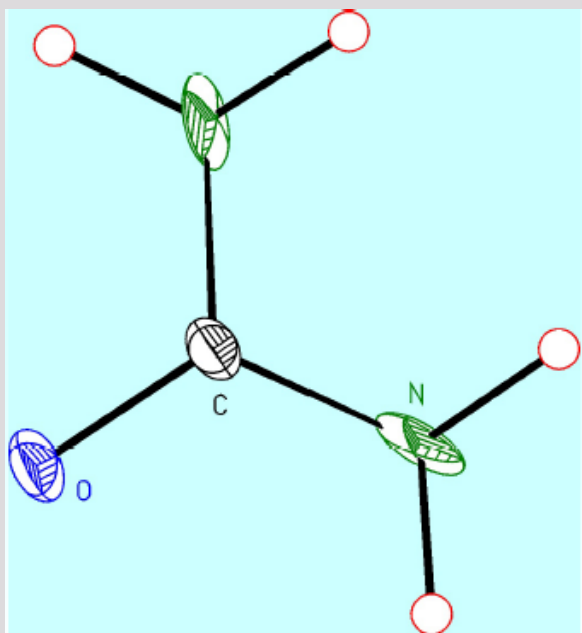
Diamid karbonylu $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ (močovina)

Výroba:



karbamidan
amonný

močovina



Hnojivo, krmivo, výroba aminoplastů
(močovino-formaldehydové pryskyřice)

Estery amidouhličité kyseliny $(\text{RO})\text{CO}(\text{NR}_2)$ (karbamáty)
vysoce účinné pesticidy

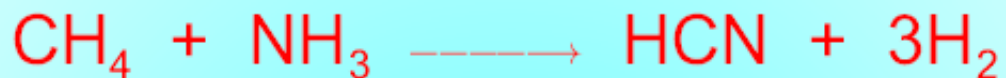
CN sloučeniny

Kyanovodík HCN

Příprava:



Výroba:



- ❖ kyanovodík je prudce jedovatý, snadno zkapalnitelný plyn (t. v. 25,6 °C)
- ❖ v kapalném HCN dochází k asociaci tvorbou vodíkových můstků.
- ❖ přítomnost silně polární trojné vazby $-\text{C}\equiv\text{N}$ způsobuje disociaci $\text{H}-\text{C}\equiv\text{N}$ ve vodném roztoku.
- ❖ HCN je velmi slabou kyselinou ($K_a = 2,1 \cdot 10^{-9}$)

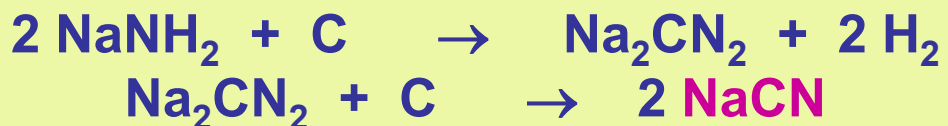
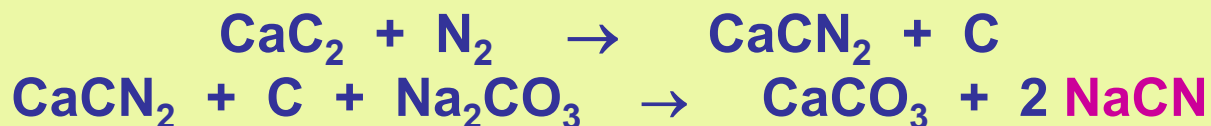
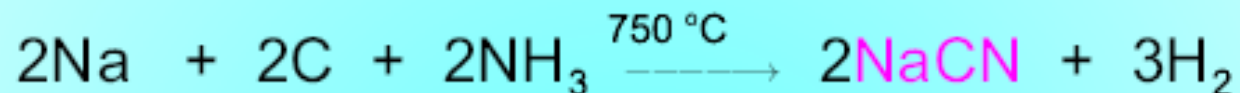
Použití:

60 % vyrobeného HCN se spotřebuje na výrobu **acetonitrilu, akrylonitrilu a methylnmethakrylátu.**

Kyanidy

CN sloučeniny

Výroba:



Vlastnosti:

- kyanidový anion je izostrukturální a izoelektronový s molekulou CO
- je výborným ligandem
- vodné roztoky alkalických kyanidů reagují v důsledku hydrolyzy silně zásaditě
- kyanidy jsou jedovaté
- kyanidy těžkých kovů jsou explozivní

Loužení zlata z rud – kyanidový způsob:



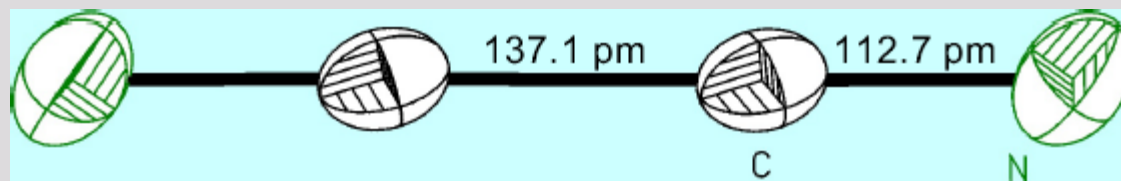
CN sloučeniny

Dikyan $(\text{CN})_2$ - plyn hořkomandlového zápachu, velmi jedovatý

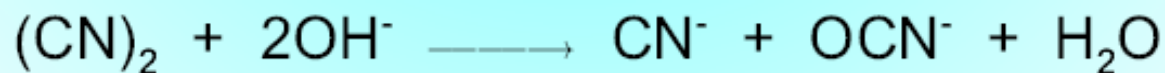
Výroba:



Struktura:

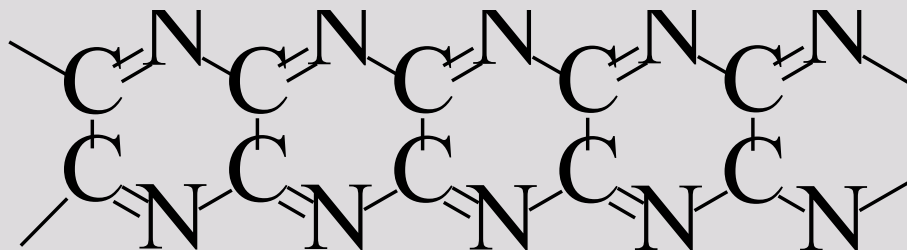


Disproporcionace
dikyanu:



reakce analogická chování halogenů \Rightarrow **pseudohalogen**

Dikyan je i za zvýšené teploty stálý, je-li znečištěn, může se při 280-380 °C polymerizovat na tzv. **parakyan** $(\text{CN})_x$

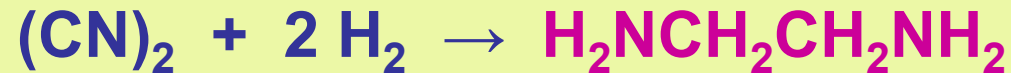


CN sloučeniny

Reaktivita **dikyanu** je značná, např. reakcí s vodou poskytuje **diamid kyseliny šťavelové**

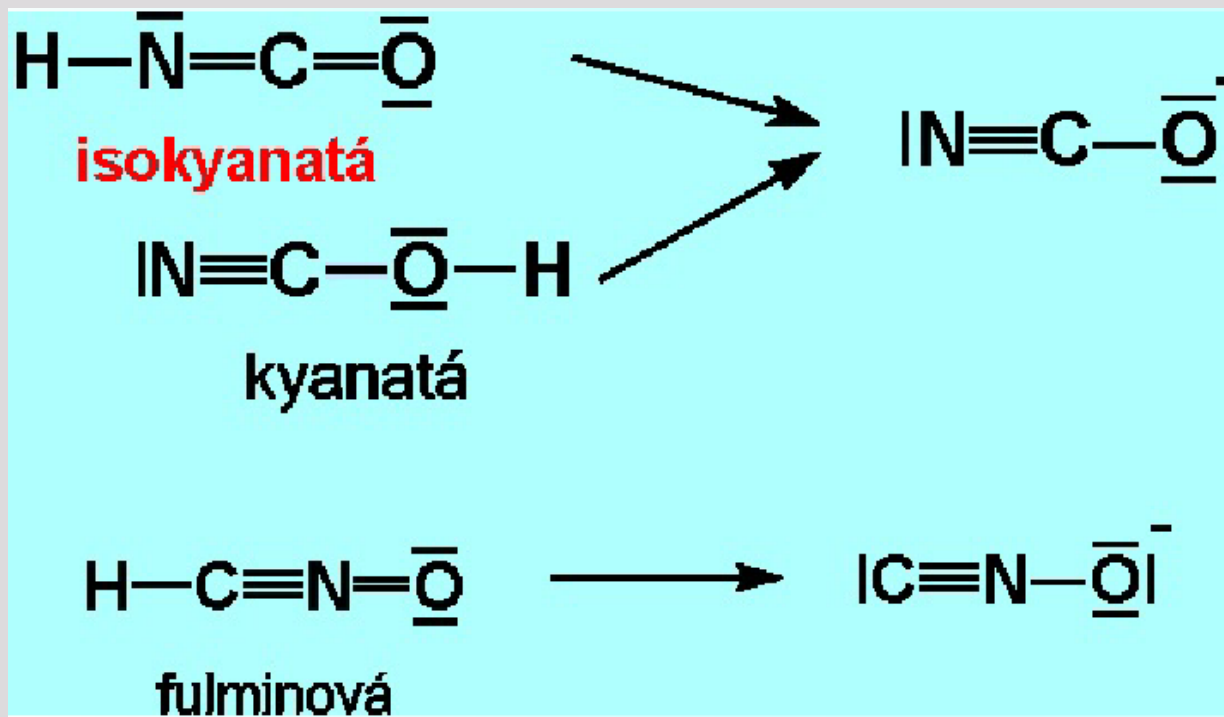


redukci vodíkem pak **1,2 – diaminoethan (ethylendiamin)**



CN sloučeniny

Kyselina kyanatá a její izomery



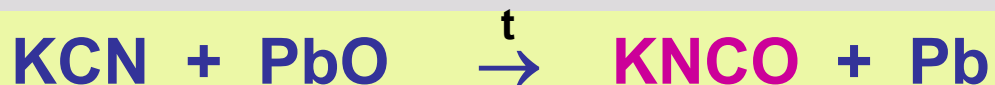
izomery jsou rozlišitelné u esterů

Vzniká odštěpením amoniaku z močoviny



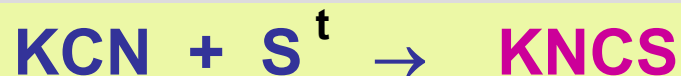
CN sloučeniny

Kyanatany se snadno připravují oxidací kyanidů :



Thiokyanatany (rhodanidy) jsou soli kyseliny thiokyanaté H-N=C=S .

Připravují se oxidací kyanidů sírou



Ion SCN^- je častým ligandem v komplexech, může vytvářet σ -vazbu elektronovým párem dusíku nebo síry, vytváří i můstky.

Od krvavě červených komplexů s Fe^{3+} dostaly rhodanidy jméno.

Kyselina thiokyanatá H-N=C=S je silnou kyselinou.

CN sloučeniny

Halogenkyany, např. chlorkyan ClCN

Kyanamid vápenatý CaCN_2

