

2) Chování vzorku při zvýšené teplotě 07

● za přístupu vzduchu - hoření vzorku

- | | |
|----------------|--|
| plamen | sloučeniny |
| ● jasný | nízkomolekulární alifatické |
| ● čadivý černý | aromatické |
| ● modravý | kyslíkaté |
| ● fialový | jodsloučeniny |
| ● nehoří | polyhalogen slouč. - chloroform
tetrachlormetan |

cukry, bílkoviny - charakteristický karamelový pach

● za nepřístupu vzduchu - žilvání

produkty rozkladu - plyny $\text{NH}_3, \text{H}_2\text{S}, \text{SO}_2, \text{CO}_2, \text{X}_2$
vodní pára H_2O

organokorové sloučeniny - bílý nebo barevný zbytek (oxidy, sulfidy)

čistě org. sloučeniny - beze zbytku - jen černý povlak - uhlík

URČENÍ FYZIKÁLNÍCH KONSTANT

I. Bod tání - snižují jej cizí příměsi

Interval tání - Δt od vzniku kapalné fáze do vymizení pevné f. $\Delta t = 0,5 - 1^\circ\text{C}$

Látky vysokomolekulární, iontové, silně polární, polymerní - tají za rozkladu v širokém Δt , nebo uhelnatí