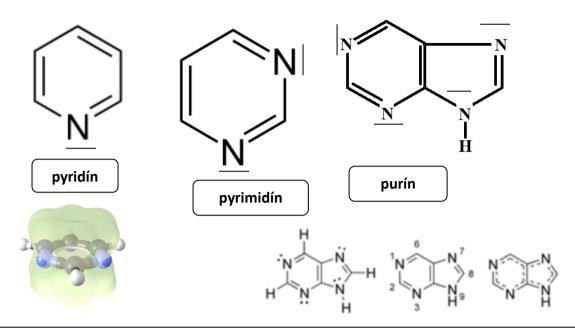
Heterocyklické zlúčeniny(6-článkové)

Pr. 6-článkových heterocyklických zlúčenín:



Pyridín

obsahuje **jeden heteroatóm** (N) - aromatický charakter - má π e-

- o najstabilnejší z heterocyklických zlučenín
- o nepríjemne zapáchajúca kvapalina, získava sa z čiernouhoľného dechtu
- o rozpúšťadlo organických zlúčenín (nepolárne)
- derivát pyridínu je kyselina nikotínová a jej amid je nikotíamid (súčasť vitamínu PP je v B-komplexe))
- má <u>zásaditý</u> charakter, je spôsobený voľným e- párom na N (voľný e- pár sa nezapája do konjugácie) – POZOR! voľný el.pár na N píšeme smerom VON Z KRUHU, neposilňuje kruh!!!

VYSVETLENIE ZÁSADITOSTI PYRIDÍNU

- Pyridín má voľný e- pár na N, N má vysokú hodnotu elektronegativity a priťahuje si väzbové
 e- z benzénového jadra(cyklu) to sa prejaví zníženou e- hustotou v cykle
- o Pyridín je slabá zásada
- Dôkaz: zmes voda+pyridín =zapácha, po pridaní HCl nezapácha= vzniká tam soľ, zápach sa prejaví opäť po pridaní NaOH

Pyrimidín

- o obsahuje 2 heteroatómy (N), opäť píšeme voľné el.páry mimo kruhu!!!!!!
- o odvodzujú sa z neho dusíkaté bázy **T,U,C** (zložky NK)
- odvodzujú sa z neho kyselina barbiturová a jej deriváty (barbituráty-zložka liečív hypnotiká, sedatíva)

Purín

- o heterocyklická zlúčenina s 2 kondenzovanými heterocyklami
- o nikdy sa purín v prírode nevyskytuje voľný
- o odvodzujú sa od neho A,G- bázy NK
- derivát purínu= kyselina močová= konečný produkt premeny purínových látok (plazy a vtáky vylučujú k.močovú)
- o bezfarebná látka, nerozpustná vo vode
- o v malom množstve je v krvi, vylučuje sa močom, súčasť močových kameňov