|  |
| --- |
| **Dusíkaté deriváty uhľovodíkov**  Aplikujte princípy systémového názvoslovia nitroderivátov a amínov na konkrétnych príkladoch. Porovnajte ich vlastnosti. Odvoďte všeobecné vzorce primárnych, sekundárnych a terciárnych amínov. Porovnajte acidobázické vlastnosti amoniaku, primárneho a aromatického amínu. Chemickou rovnicou zapíšte redukciu nitroderivátu za vzniku amínu. |
| Dusíkaté deriváty uhľovodíkov sú organické zlúčeniny, obsahujúce väzbu C–N. Dusík je vo svojich zlúčeninách \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ (okrem prípadov, keď majú jeho atómy náboj). Patria sem \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ a \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.  Amíny sú dusíkaté deriváty uhľovodíkov, vznikajú nahradením \_\_\_\_\_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_\_\_alebo \_\_\_\_\_\_ atómov \_\_\_\_\_\_\_\_\_ v molekule \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ uhľovodíkovým zvyškom \_\_\_\_\_\_(alkylom, pr. \_\_\_\_\_\_\_), alebo arylom\_\_\_\_\_)    Primárny amín sekundárny amín terciárny amín  Uhľovodíkové zvyšky –R v sekundárnych a terciárnych amínoch môžu byť \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ alebo \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ (zmiešané amíny).  Názvoslovie: 1. pomocou predpony amino–, pr. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  2. pomocou prípony –amín k názvu príslušného uhľovodíka pr. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  3. triviálne názvy (anilín, kadaverín, putrescín)  .  Fyzikálne vlastnosti amínov  Alkylamíny s najmenším počtom uhlíkových atómov sú plyny štipľavého zápachu pripomínajúceho zápach amoniaku. Sú rozpustné vo vode, ich molekuly tvoria s molekulami vody vodíkové väzby. S rastúcou relatívnou molekulovou hmotnosťou amínov ich rozpustnosť klesá a mení sa aj ich skupenstvo. Stredne veľké amíny a arylamíny sú kvapaliny nepríjemného zápachu, kým amíny s väčším počtom atómov uhlíka sú tuhé látky bez zápachu.  Chemické vlastnosti amínov  -určuje prítomnosť aminoskupiny v molekule, atóm dusíka v aminoskupine má voľný elektrónový pár, ktorý spôsobuje, že amíny majú **zásaditý charakter**,   |  | | --- | | Alkylamíny sú zásaditejšie ako amoniak, arylamíny sú menej zásadité ako amoniak  Dimetylamín > metylamín > amoniak > arylamín  Najviac zásaditý najmenej zásaditý |     Prehľad významných amínov  **Metylamín CH3NH2 , dimetylamín (CH3)2NH a trimetylamín** (CH3)3N vznikajú pri rozklade bielkovín. Spôsobujú aj charakteristický zápach pri tepelnej úprave rýb, ktorý je možné zmierniť pokvapkaním rybacieho mäsa citrónom alebo octom (teda organickou kyselinou). Používajú sa tiež pri výrobe niektorých liečiv.  **Putrescín (tetrametyléndiamín) a kadaverín (pentametyléndiamín**) vznikajú rozkladom bielkovín pri hnití mäsa, sú toxické, označujú sa ako tzv. „mŕtvolné jedy“  **Hexametyléndiamín** - je surovina na výrobu polyamidových vlákien SILON a NYLON.  **Anilín (fenylamín**) C6H5NH2 je súčasťou čiernouhoľného dechtu. V čistom stave je to toxická bezfarebná kvapalina, ktorá sa používa na výrobu farbív a liečiv.  Nitrozlúčeniny sú dusíkaté deriváty uhľovodíkov obsahujúce charakteristickú \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_väzbovú skupinu –NO2 – nitroskupinu  Najväčšími skupinami nitrozlúčenín sú nitroalkány a nitroarény. Mnohé z nich obsahujú vo svojich molekulách aj viac nitroskupín. Názvoslovie - predpona –nitro pred názov príslušného uhľovodíka pr. nitrometán    Ani jeden z týchto vzorcov však nevystihuje skutočnosť presne. Zistilo sa, že obidve väzby medzi atómami kyslíka a atómom dusíka sú rovnocenné, rovnako dlhé a záporný náboj na atómoch kyslíka je rovnomerne rozložený. Preto skutočnú štruktúru nitroskupiny zvyčajne vyjadrujeme takto:    Keďže jednotlivé atómy nitroskupiny majú elektrické náboje, patria nitrozlúčeniny medzi **polárne organické** zlúčeniny  Fyzikálne vlastnosti nitrozlúčenín  Nitrozlúčeniny sú kvapaliny alebo tuhé látky málo rozpustné vo vode (rozpustnosť klesá od nitrometánu s rastúcou dĺžkou uhľovodíkového reťazca alebo s prítomnosťou arylového zvyšku v molekule) ale dobre sa miešajúce s organickými rozpúšťadlami. Väčšinou majú príjemnú vôňu.  Chemické vlastnosti nitrozlúčenín  Nitrozlúčeniny sú veľmi reaktívne. Z chemických reakcií má najväčší význam ich redukcia, pri ktorej je možné nitroskupinu zredukovať až na aminoskupinu –NH2.Redukcia sa najčastejšie uskutočňuje kovmi (Fe, Sn) v kyslom prostredí alebo vodíkom za prítomnosti katalyzátorov (Pt, Ni). Redukciou nitrobenzénu pripravíme anilín    **Prehľad významných nitrozlúčenín**  Nitrozlúčeniny sú východiskovými látkami pri výrobe farieb, liekov a výbušnín.  Výbušné vlastnosti spôsobuje prítomnosť viacerých nitroskupín v organickej molekule. Najväčší význam majú nitroarény. Používajú sa na výrobu iných dusíkatých aromatických zlúčenín, najmä amínov.  **Nitrometán** CH3NO2 a nitroetán C2H5NO2 sa používajú ako organické rozpúšťadlá.  **Nitrobenzén** C6H5NO2 je jedovatá žltkastá olejovitá kvapalina horkomandľovej vône. Používa sa na výrobu anilínu a azofarbív.  Výbušné nitrozlúčeniny  **TNT**- 2,4,6-trinitrotoluén je žltá kryštalická látka používaná ako výbušnina. Nazýva sa aj Tritol. Na TNT sa prepočítava účinok ostatných výbušnín. Napríklad atómová bomba zhodená 1945 Američanmi na japonské mesto Hirošima mala účinok 20 000 ton TNT.  **2,4,6-trinitrofenol** je žltá kryštalická látka, ktorá je základom trhaviny ekrazit. Je toxická a má kyslé vlastnosti. Je známa aj pod triviálnym názvom kyselina pikrová (z gréckeho pikros= horký) |

**Opakujeme čo už vieme ☺**

1. Chemickou rovnicou zapíšte redukciu nitroderivátu za vzniku amínu.
2. Napíšte vzorcom a názvom konkrétny primárny a terciárny amín.
3. Napíšte vzorcom a názvom konkrétny aromatický amín.
4. Porovnajte acidobázické vlastnosti amoniaku, primárneho a aromatického amínu.

5. Porovnajte amíny a nitroderiváty:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | amíny | nitroderiváty |
| všeobecný vzorec |  |  |
| 2 konkrétne príklady |  |  |
| rozpustnosť vo vode |  |  |
| vodíkové väzby |  |  |
| výskyt |  |  |
| Význam a použitie |  |  |