

NO₂ NO₂ NO₂ NO₂

NO₂ NO₂ NO₂ NO₂

NO₂ NO₂ NO₂ NO₂

NO₂ NO₂ NO₂ NO₂

NO₂ NO₂ NO₂ NO₂

NO₂ NO₂ NO₂ NO₂

NO_2 NO_2 NO_2 NO_2

NO_2 NO_2 NO_2 NO_2

NO_2 NO_2 NO_2 NO_2

NO_2 NO_2 NO_2 NO_2

NO_2 NO_2 NO_2 NO_2

Nitrosloučeniny připravujeme nitrací, jde o reakci: a) adiční b) eliminační c) substituční	V případě nitrace alifatických uhlovodíků probíhá: a) S_E b) S_N c) S_R	V případě nitrace aromatických uhlovodíků probíhá: a) S_E b) S_N c) S_R	Při nitraci nitrobenzenu za laboratorních podmínek, tedy při 298,15 K a 101,35 kPa: a) bude vznikat 1,3,5-trinitrobenzen b) bude vznikat 1,3-dinitrobenzen c) nebude reakce probíhat
Nitraci aromatických uhlovodíků předchází vznik: a) $NO_2^{\cdot}$ radikálu b) NO_2^+ elektrofilu c) NO_2^- nukleofilu	NO_2^+ elektrofil vzniká působením: a) bazického katalyzátoru b) kyselého katalyzátoru c) kovového katalyzátoru	NO_2^+ elektrofil pochází z: a) kyseliny dusičné b) oxidu dusičitého c) oxidu dusnatého	Nitroskupina v molekule nitrobenzenu působí na aromatické jádro jako: a) aktivátor, orientující do <i>o</i> a <i>p</i> polohy b) deaktivátor, orientující do <i>o</i> a <i>p</i> polohy c) deaktivátor orientujících do <i>m</i> polohy
Nitrace nitrobenzenu probíhá: a) probíhá samovolně do více stupňů, do polohy <i>m</i> b) probíhá samovolně do více stupňů, do polohy <i>o</i> a <i>p</i> c) neprobíhá samovolně, jen při tepelné katalýze do <i>m</i> polohy	Trinitrobenzen se připravuje: a) nitrací toluenu b) nitrací benzenu c) nitrací anilinu	Trinitrobenzen se připravuje z toluenu, protože: a) nitrace benzenu probíhá explozivně b) nitrace toluenu probíhá snadněji než nitrace benzenu c) toluen je levnějším substrátem pro výrobu trinitrobenzenu než benzen	Nitrací fenolu vzniká: a) směs o-nitrofenolu a p-nitrofenolu b) m-nitrofenol c) směs o-nitrofenolu, p-nitrofenolu a m-nitrofenolu
Aromatické monosubstituované nitroderiváty páchnou po: a) syrečkách b) rybách c) mandlích	Nitrobenzen se působením zinkového katalyzátoru redukuje na: a) hydrazobenzen b) anilin c) záleží na podmínkách reakce	Kyselina pikrová (2,4,6-trinitrofenol) se <u>nepoužívá</u>: a) jako výbušnina b) k obarvování svalové tkáně c) k výrobě léků na srdeční choroby	Nitrobenzen slouží jako substrát pro výrobu: a) anilinu b) fenolu c) trinitrobenzenu
Nitrované fenoly tvoří H můstky, a to mezi: a) kladně nabitým H z OH a záporně nabitým O z NO_2 b) kladně nabitým H z NH_2 a záporně nabitým O z OH c) kladně nabitým N z NH_2 a záporně nabitým O z OH	Nitrace bude nejnáze probíhat na: a) chlorbenzenu b) ethylbenzenu c) nitrobenzenu	Nitrace naftalenu probíhá: a) na jednom aromatickém jádře do polohy <i>o</i> a <i>p</i> b) na obou aromatických jádrech c) mnohem hůře než na benzenu	V alkalickém prostředí dochází k redukci nitrobenzenu na: a) hydrazobenzen b) anilin c) benzen
V kyselém prostředí dochází k redukci nitrobenzenu na: a) hydrazobenzen b) anilin c) benzen	Nitroskupina v nitrobenzenu: a) zvyšuje elektronovou hustotu v poloze <i>o</i> a <i>p</i> b) snižuje elektronovou hustotu v poloze <i>o</i> a <i>p</i> c) snižuje elektronovou hustotu v poloze <i>m</i>	Na atomu N v nitroskupině nacházíme: a) kladný náboj b) záporný náboj c) žádný náboj, N je neutrální	Nitroskupina v molekule nitrobenzenu působí na aromatické jádro: a) +M, +I efektem b) +M, -I efektem c) -M, -I efektem

V pojmenování nitrosloučenin má nitroskupina v číslování přednost před: a) halogeny, uhlovodíkovými zbytky b) jen halogeny c) jen uhlovodíkovými zbytky	Nitroskupina na aromatickém jádře elektronovou hustotu: a) snižuje b) zvyšuje c) nemění	Při pojmenování nitrosloučenin využíváme: a) dvou variant, a to předpony nitro- nebo přípony –nitril b) jen přípony –nitril c) jen předpony nitro-	Nitrosloučeniny jsou převážně látky ve skupenství: a) plynném a kapalném b) kapalném a pevném c) plynném a pevném
V pojmenování nitrosloučenin má nitroskupina v číslování přednost před: a) halogeny, uhlovodíkovými zbytky b) jen halogeny c) jen uhlovodíkovými zbytky	Nitroskupina na aromatickém jádře elektronovou hustotu: a) snižuje b) zvyšuje c) nemění	Při pojmenování nitrosloučenin využíváme: a) dvou variant, a to předpony nitro- nebo přípony –nitril b) jen přípony –nitril c) jen předpony nitro-	Nitrosloučeniny jsou převážně látky ve skupenství: a) plynném a kapalném b) kapalném a pevném c) plynném a pevném
V pojmenování nitrosloučenin má nitroskupina v číslování přednost před: a) halogeny, uhlovodíkovými zbytky b) jen halogeny c) jen uhlovodíkovými zbytky	Nitroskupina na aromatickém jádře elektronovou hustotu: a) snižuje b) zvyšuje c) nemění	Při pojmenování nitrosloučenin využíváme: a) dvou variant, a to předpony nitro- nebo přípony –nitril b) jen přípony –nitril c) jen předpony nitro-	Nitrosloučeniny jsou převážně látky ve skupenství: a) plynném a kapalném b) kapalném a pevném c) plynném a pevném
V pojmenování nitrosloučenin má nitroskupina v číslování přednost před: a) halogeny, uhlovodíkovými zbytky b) jen halogeny c) jen uhlovodíkovými zbytky	Nitroskupina na aromatickém jádře elektronovou hustotu: a) snižuje b) zvyšuje c) nemění	Při pojmenování nitrosloučenin využíváme: a) dvou variant, a to předpony nitro- nebo přípony –nitril b) jen přípony –nitril c) jen předpony nitro-	Nitrosloučeniny jsou převážně látky ve skupenství: a) plynném a kapalném b) kapalném a pevném c) plynném a pevném
V pojmenování nitrosloučenin má nitroskupina v číslování přednost před: a) halogeny, uhlovodíkovými zbytky b) jen halogeny c) jen uhlovodíkovými zbytky	Nitroskupina na aromatickém jádře elektronovou hustotu: a) snižuje b) zvyšuje c) nemění	Při pojmenování nitrosloučenin využíváme: a) dvou variant, a to předpony nitro- nebo přípony –nitril b) jen přípony –nitril c) jen předpony nitro-	Nitrosloučeniny jsou převážně látky ve skupenství: a) plynném a kapalném b) kapalném a pevném c) plynném a pevném