

15.skupina PS – N a P

- co je nejvýznamnějším zdrojem dusíku v přírodě ?
- kolik stabilních izotopů dusík má a lze některý využít v NMR- spektroskopii ?
- elektronegativnějším prvkem je dusík nebo chlor (dokumentujte rovnicí vhodné reakce NCl_3) ?
- jakou roli hraje dusík v biosféře ?
- proč je molekula didusíku málo reaktivní ?
- jaký maximální počet σ -vazeb může atom dusíku vytvořit ?
- s kterými prvky reaguje didusík nejnáze za tvorby nitridů ?
- jak se didusík průmyslově získává ?
- jak se plynný dusík čistí od příměsi kyslíku ?
- které binární sloučeniny dusíku s vodíkem jsou známy a jaké jsou jejich acidobazické vlastnosti ?
- co je známo o hydridu amonném ?
- za jakých podmínek je schopna existence molekula NH_4OH ?
- jak se průmyslově vyrábí amoniak ?
- jak se amoniak nejnáze připravuje laboratorně ?
- jaký je rozsah stupnice pH v kapalném amoniaku ?
- uveďte příklad kyseliny a zásady v prostředí kapalného amoniaku
- jak se připravují fluoro- a chloroderiváty amoniaku ?
- mohou hydrazin a difluordiazen N_2F_2 jevit izomerii ?
- jak se vyrábí hydrazin ?
- jakou roli hraje při Raschigově syntéze hydrazinu přidavek želatiny do reakční směsi ?
- je molekula hydrazinu planární ?
- jak se připravuje hydroxylamin ?
- jak se vyrábí azoimid a jak jeho soli s kationtem alkalického kovu ?
- má azoimid oxidační nebo redukční vlastnosti ?
- které oxidy dusíku mají charakter radikálů ?
- které oxidy dusíku nelze připravit přímou syntézou z prvků ?
- jak lze připravit oxid dusičný a jaká je konstituce jeho molekul ?
- proč se oxid dusnatý získává katalytickou oxidací amoniaku a ne přímo z prvků ?
- liší se monomerní a dimerní oxid dusičný svým zbarvením ?
- jak se připravuje kyselina dusitá a její soli ?
- popište celý průběh výroby kyseliny dusičné
- k čemu mohou v praxi sloužit dusičnany alkalických kovů ?
- k čemu mohou v praxi sloužit dusitany alkalických kovů ?
- jaké halogenoderiváty kyselin dusité a dusičné jsou známy ?
- jak lze připravit orthodusičnany alkalických kovů ?
- kolik stabilních izotopů má fosfor a který z nich je použitelný pro NMR-spektroskopii ?
- jaké jsou v přírodě nejvýznamnější zdroje fosforu ?
- je fosfor biogenním prvkem ?
- jeví fosfor alotropii ?
- která forma fosforu se běžně tvoří kondenzací jeho par ?
- popište rozdíly ve struktuře nejdůležitějších forem fosforu
- proč je bílý fosfor výrazně reaktivnější než červený ?
- jaké binární sloučeniny s vodíkem fosfor tvoří ?
- lze fosfan připravit přímou reakcí prvků ?
- srovnajte acidobazické vlastnosti fosfanu a difosfanu s amoniakem a hydrazinem
- jak lze připravit fosfan ?
- které binární sloučeniny fosforu s kyslíkem jsou známy a jaká je jejich struktura ?
- k čemu se využívá oxid fosforečný ?
- které sulfidy fosforu jsou strukturními analogy jeho oxidů ?
- jak se sulfidy fosforu připravují ?
- jak lze připravit chlorid fosforitý a fosforečný ?
- jak lze zjistit, zda produktem chlorace bílého fosforu je PCl_3 nebo již PCl_5 ?
- popište rozdíly ve struktuře fluoridu, chloridu a bromidu fosforečného
- jak se připravují trihalogenidy fosforu ?

- jak lze připravit kyselinu fosfornou a její soli ?
- k čemu mohou být fosfornany v praxi použity ?
- jak lze nejvýhodněji připravit kyselinu fosforitou ?
- napište elektronové strukturní vzorce kyselin fosforné, fosforité, orthofosforečné a difosforečné
- jak se vyrábí kyselina orthofosforečná a k čemu se dále využívá ?
- popište acidobazické vlastnosti kyseliny orthofosforečné
- jaké produkty se tvoří při termické dehydrataci kyseliny orthofosforečné ?
- proč existují jen normální a dihydrogen soli kyseliny difosforečné ?
- jak lze připravit lineární a cyklické polyfosforečnany ?
- které polyfosforečnany lze v praxi využít jako měniče kationtů ?