

12.skupina PS

- které z prvků 12. skupiny jsou biogenní ?
- jsou prvky 12. skupiny přechodnými kovy ?
- který z prvků 12. skupiny je znám nejdéle ?
- v jaké formě se prvky 12. skupiny nacházejí v přírodě ?
- jsou všechny kovy 12. skupiny ušlechtilé ?
- co je to amalgam ?
- jsou sloučeniny rtuťné ve vodě převážně rozpustné ?
- který z kovů 12. skupiny má nejnižší body tání a varu ?
- v jakých oxidačních stupních mohou prvky 12. skupiny vystupovat ?
- jaký typ vazby je ve sloučeninách prvků 12. skupiny preferován ?
- jaká koordinační čísla se ve sloučeninách prvků 12. skupiny uplatňují nejčastěji ?
- která dvojice prvků z 12. skupiny si je nejvíce podobná ?
- v čem lze kovy 12. skupiny rozpustit ?
- jak se kovy 12. skupiny vyrábějí ?
- k čemu se kovy 12. skupiny v praxi používají ?
- jaká je stabilita hydridů kovů 12. skupiny ?
- jsou acetylid a nitrid rtuťnatý stabilní sloučeniny ?
- jak se připravují a k čemu jsou využívány oxidy zinečnatý a kademnatý ?
- jak lze oxidy zinečnatý a kademnatý nejsnáze čistit ?
- jsou oxidy zinečnatý a kademnatý rozpustné ve vodě ?
- jaké vlastnosti má oxid rtuťnatý a jak ho lze získat ?
- jak reaguje oxid rtuťnatý s vodným roztokem amoniaku ?
- jakou strukturu má Millonova baze ?
- jak lze připravit oxid rtuťný ?
- jaké sulfidy tvoří prvky 12. skupiny ?
- jaké halogenidy tvoří prvky 12. skupiny ?
- k čemu se používají chloridy zinečnatý, rtuťnatý a rtuťný ?
- je chlorid rtuťnatý ve vodném roztoku zcela ionizován ?
- jak reaguje chlorid rtuťnatý s vodným roztokem amoniaku ?
- jaké halogenokomplexy prvků 12. skupiny jsou známy ?
- jak lze připravit hydroxidy prvků 12. skupiny a jaké jsou jejich vlastnosti ?
- jak reagují hydroxidy zinečnatý a kademnatý s vodným roztokem amoniaku ?
- které sloučeniny rtuťné jsou ve vodě rozpustné ?
- jak se připravují alkyl deriváty prvků 12. skupiny ?
- k čemu se používají organortuťnaté sloučeniny a jaké mohou mít složení ?