

2.skupina PS

- proč české názvosloví nezařazuje Be a Mg mezi kovy alkalických zemin ?
- chemie kterého prvku je nejvíce podobná chemii Be ?
- acidobazické vlastnosti oxidů kovů alkalických zemin
- při jakém pro život důležitém ději v přírodě hraje Mg nezastupitelnou roli ?
- jak reaguje Be s vodným roztokem NH_4HF_2 ?
- existují ve vodných roztocích kationty Be^{2+} a Mg^{2+} ?
- porovnejte vazebné poměry v BeH_2 a BeCl_2
- jaké sloučeniny s uhlíkem tvoří Be a Mg ?
- proč se $\text{Be}(\text{OH})_2$ sráží při přidávání NaOH do roztoku BeCl_2 až po překročení ekvimolárního poměru ?
- proč je BeSO_4 ve vodě nerozpustný a $\text{BeSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ naopak rozpustný velmi dobře ?
- jaká sloučenina se tvoří při termickém rozkladu $\text{Be}(\text{NO}_3)_2$?
- k čemu lze v laboratoři využít $\text{Mg}(\text{ClO}_4)_2$?
- co se váží při gravimetrickém stanovení fosforečnanů hořečnatou solucí ?
- jak se připravují a k čemu slouží Grignardova činidla ?
- jak se vyrábí a k čemu slouží CaC_2 a CaCN_2 ?
- co je produktem reakce Ca_3N_2 s D_2O ?
- jak se liší rozpustnost síranů a šťavelanů kovů alkalických zemin
- k čemu může v laboratoři sloužit CaH_2 , CaCl_2 a jeho hexahydrát ?
- jak se připravuje BaO_2 a k přípravě které sloučeniny se v laboratoři může účelně využít ?
- princip krasových jevů
- co způsobuje přechodnou a trvalou tvrdost vody ?
- jaká je rozpustnost $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, CaHPO_4 a $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ ve vodě ?

