

Sličnost među spojevima nemetala i kiseline

Autor Josipa

Subota, 08 Prosinac 2012 22:52 - Ažurirano Četvrtak, 10 Siječanj 2013 10:03

-Nemetali se s kisikom povezuju dajući okside nemetala.

-Općenito oksidi su spojevi drugih elemeneta s kisikom , a za nemetale nemoram objašnjavati znamo što su ;)

- Dakle NEMETAL + KISIK -> OKSID NEMETALA.

-Primjer: $C+O_2 \rightarrow CO_2$ nemetal ugljik s kisikom daje oksid tog nemetala ugljika točnije ugljikov dioksid.

-Oksidi nemetala pomiješani s vodom daju kiseline!

-Dakle OKSID NEMETALA+VODA->KISELINA.

-Primjerice: $CO_2+H_2O \rightarrow H_2CO_3$ /uglična kiselina znači, ugljikov dioksid se povezoao s vodom i dao je kiselinu i to na način da se je H₂ prepisao jer je ostao isti broj atoma, C se također iz tog razloga prepisao , O iz lijeve strane se spojio sa O s desne strane i dao O₃ 1 O/ljeva strana + 2O desna strana=3 atoma kisika.

-**Kiseline** su vrsta tvari koje se u vodi razlažu na pozitivne katione(pozitivni ione) vodika,i anione kiseline(negativne ione).

-Primjerice HCL se razlaže na pozitivne H⁺ vodikove ione i negativne klorove CL⁻ ione.Vodikovi se pak ioni u vodi povezuju s molekulama vode dajući tzv.oksonijeve H₃O⁺ ione.

-Ovako to lakše izgleda jednadžbom- $H+H_2O \rightarrow H_3O^+$ dakle H₃O⁺ smo dobili tako što smo

Sličnost među spojevima nemetala i kiseline

Autor Josipa

Subota, 08 Prosinac 2012 22:52 - Ažurirano Četvrtak, 10 Siječanj 2013 10:03

zbrojili atome vodika $H+H_2=H_3$ i prepisali atom kisika(nije se sa ničime zbrajao pa je ostao isti.).

-Kiseline se razređuju vodom da bi se smanjila njihova koncentracija tj: jakost. OTOPINU RAZRJEĐUJEMO UVIJEK I SAMO DODAVANJEM KISELINE U VODU _K_U_V a NIKAKO V_U_K(vode u kiseline, zapamtite vuk je opasan) :)

-Valenciju kiseline određujemo prema broju atoma vodika u molekuli vode

- Vodik je uvijek jednovalentan a valencija aniona kiseline jednaka je valenciji iona.

-Vodne otopine kiselina provode električnu struju jer sadržavaju slobodne H_3O^+ ione koji to čine.

-Još neke važne kiseline:

H_2SO_3 ->Sumporasta

H_2SO_4 ->Sumporna

H_2S ->Sumporovodična

H_2PO_4 ->Fosforna

HNO_3 ->Dušična kiselina $HCl(aq)$ ->Klorovodična kiselina

Sličnost među spojevima nemetala i kiseline

Autor Josipa

Subota, 08 Prosinac 2012 22:52 - Ažurirano Četvrtak, 10 Siječanj 2013 10:03

-Postoje još mnoge koje nisu važne za osnovnu školu.

-Kiseline uvijek počinju s **H**, po tome ih razlikujemo od drugih spojeva.