KEMIJA 8A RAZRED 30.3.2020. rok za dostavu zadaća 2.4.2020. DO 17 SATI

KISELINE I NJIHOVA SVOJSTVA (MOLIM VAS U WORDU )!!!!!!!

ANORGANSKE KISELINE

Udžb.str.61.61.62.63.

NAPIŠI U BILJEŽNICU

|  |
| --- |
| **Plan učeničkog zapisa** |
| ***KISELINE I NJIHOVA SVOJSTVA****\* većina anorganskih kiselina nastaje reakcijom nemetalnog oksida s vodom* *OKSID NEMETALA + VODA → KISELINA**\*molekule kiselina u vodi disociraju, otpuštajući jedan ili više H+ iona, koji s molekulama vode daju*  *oksonijeve H3O+ ione**\* proces u kojem reakcijom molekula kiseline s vodom nastaju oksonijevi ioni nazivamo ionizacija**\* ionizacijom osim oksonijevih iona nastaju i anioni kiseline ( kiselinski ostatci)**\* pH-vrijednost je mjera kiselosti neke otopine; pH (kiselina) = 1-7*  |
| *\*klorovodična kiselina**- koristi se za uklanjanje kamenca u kućanstvu**\*koncentrirana sumporna kiselina**- jaka kiselina**- tvarima s kojima dođe u dodir oduzima vodu (DEHIDRATACIJSKO SREDSTVO)* ***-****pri miješanju kiseline s vodom dolazi do oslobađanja topline**-uvijek treba pažljivo ulijevati Kiselinu u Vodu*  |



|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **IME KISELINE** | **MOLEKULSKA FORMULA KISELINE** | **ANION KISELINE****FORMULA NAZIV** |
| ***KLOROVODIČNA (KLORIDNA) KISELINA*** |  | ***Cl -*** | ***kloridni*** |
| ***DUŠIČNA (NITRATNA) KISELINA*** |  |  |  |
| ***SUMPORNA (SULFATNA) KISELINA*** |  | ***SO42-*** | ***sulfatni*** |
| ***SUMPORASTA (SULFITNA) KISELINA*** |  |  |  |
| ***UGLJIČNA (KARBONATNA) KISELINA*** |  |  |  |
| ***METANSKA (MRAVLJA) KISELINA*** |  |  | ***metanoatni (formijatni)*** |
| ***ETANSKA (OCTENA) KISELINA*** |  | ***CH3COO -*** | ***etanoatni (acetatni)*** |

DA POJASNIM (OVO SI ZAPIŠITE U BILJEŽNICU )

 *OKSID NEMETALA + VODA → KISELINA*

S$O\_{2}$ (oksid nemetala ) + $H\_{2}$O(voda ) $\rightarrow $ $H\_{2}$S$0\_{3}$ (kiselina )



anioni -,kationi +

DISOCIJACIJA –razlaganje kiselina u vodi na ione

$H\_{2}SO\_{4}+H\_{2}O\rightarrow $2$H^{+}$+S$O^{4-}$ (nositelj kiselosti vodikov ion(oksonijev ion ) + sulfatni ion anion (VALENCIJA ODGOVARA NABOJU ,H jednovalentan pa je H + ,ali mora ispred H biti 2 broj atoma onada je 2x1+=2+ da bi bilo jednako sulfatnom anionu koji je 2-

$H\_{3}PO\_{4}$ +$H\_{2}$O$\rightarrow $3$H^{+}$ + $PO^{4-}$(znači valencija =naboj ,po istom principu kao i primjer ispred)

HCOOH $+H\_{2}O\rightarrow H^{+}$+HCO$O^{-}$ (metanoat ion ,jer su soli metanske kiseline metanoati ,ili formijati )





Nadam se pojasnila

ZADATAK:

TABLICU (gore )UPOTPUNITE OVAKO KAKO SAM JA PISALA. !NAPIŠITE SVE JEDNADŽBE DISOCIJACIJE KISELINA IZ TABLICE!!!!!MOLIM VAS POŠALJITE MI U WORDU ,ČITKIJE JE.

 LJESTVICA pH

ZADATAK:

1. pH 6 –ti napiši jeli kiselo ,lužnato ili neutralno –znači KISELO
2. pH 7.3
3. pH 8.6
4. pH 2
5. pH 12
6. pH 8.7
7. pH 7
8. pH 10.3
9. pH 1.2
10. pH 6.9

RADNA STR.37.-41.

ZADATCI ZA UČENIKA UZ PRILAGODBU PROGRAMA

OVO SU KISELINE.SVAKA IMA SVOJU KEMIJSKU FORMULU.NAPIŠI IH.

|  |
| --- |
| ***KLOROVODIČNA (KLORIDNA) KISELINA*** |
| ***DUŠIČNA (NITRATNA) KISELINA*** |
| ***SUMPORNA (SULFATNA) KISELINA*** |
| ***SUMPORASTA (SULFITNA) KISELINA*** |
| ***UGLJIČNA (KARBONATNA) KISELINA*** |
| ***METANSKA (MRAVLJA) KISELINA*** |
| ***ETANSKA (OCTENA) KISELINA*** |



OVO JE LJESTVICA pH

ZADATAK:

1. pH 6 –ti napiši jeli kiselo ,lužnato ili neutralno –znači KISELO
2. pH 7.3
3. pH 8.6
4. pH 2
5. pH 12
6. pH 8.7
7. pH 7
8. pH 10.3
9. pH 1.2
10. pH 6.9

ROK ZA ZADAĆU 2.4.2020.