8 A KEMIJA 27.4.

ROK 30.4..2020. DO 17 SATI

SOLI –obrada uz vježbu

Udž.str.76-85

Ovu temu ćemo raditi 2 sata.

ZA POMOĆ ,POGLEDAJ VIDEO –POKUS NASTANKA SOLI



*Navedene spojeve razvrstaj na kiseline, hidrokside i soli: NaOH, NaBr, HBr, ZnSO4, CH3COOH, Ca(OH)2, Ca(OOCCH3)2.*

*PROČITAJ UDŽBENIK STRANA 76.UVOD I ODGOVORI*

*Zaokruži slovo ispred opisa koji je zajednički svim solima.*

1. *topivost u vodi* ***b)*** *bijela boja* ***c)*** *električna vodljivost* ***d)*** *ionski spojevi*

*PREPIŠI PLAN PLOČE U BILJEŽNICU*

|  |
| --- |
| **Plan učeničkog zapisa** |
| ***SOLI I BRZINA KEMIJSKE REAKCIJE***  ***SOLI***  *\*tvari građene od kationa i aniona (kiselinskog ostatka)*  *\*nastaju mnogim reakcijama*  *\*brzina reakcije ovisi o različitim čimbenicima (veličini čestica, vrsti reaktanata, temperaturi…)*  *DOBIVANJE SOLI REAKCIJOM METALA I NEMETALA*  ***metal + nemetal → sol Fe+ S ------- FeS***  *DOBIVANJE SOLI REAKCIJOM METALA I KISELINE*  ***metal + kiselina → sol + vodik*** *Na+Cl---------NaCl* |
| *DOBIVANJE SOLI REAKCIJOM OKSIDA METALA I KISELINE*  ***oksid metala + kiselina → sol + voda CaO+H2SO4-------CaSO4+H2***  *DOBIVANJE SOLI REAKCIJOM NEUTRALIZACIJE*  *L****UŽINA+ kiselina → sol + voda NaOH +H2SO3-----------NaSO3+H2O***  *\*neutralizacija je reakcija kiseline i lužine pri čemu nastaju sol i voda* |
| *IMENOVANJE SOLI*  *\*kemijski naziv soli tvori se od imena kationa i imena aniona (kiselinskog ostatka) u njezinu sastavu*  *SVOJSTVA SOLI*  *\*čvrsto agregacijsko stanje, kristalna građa*  *\*netopive soli ne provode električnu struju dok su topive dobri vodiči*  *\*soli teških metala poput olova, bakra i žive su otrovne* |

OVDJE SU VAM PRAVILA NASTANKA SOLI

ZA SVAKO PRAVILO IMATE PRIMJER U UDŽBENIKU,A I JA SAM UZ PRAVILA NAPISALA PRIMJER

PLAN PLOČE PREPIŠITE U BILJEŽNICU(MENI NE MORATE SLATI NA UVID )

ZA ZADAĆU SU SAMO OVI ZADATCI I NJIH MI ŠALJETE!u wordu! Ili u bilježnici samo JASNO,ČITKO I PREGLEDNO!

ZADATCI:

1.Napiši jednadžbu nastanka soli,imenuj sol!(METAL,NEMETAL)

a)Cu i Cl

b) K i Br

2. Napiši jednadžbu nastanka soli,imenuj produkte!(METAL,KISELINA)

a) Mg i HCl

b)Zn i H2SO4

3. Napiši jednadžbu nastanka soli,imenuj produkte!(OKSID METALA,KISELINA)

a) CaO i H2CO3

b) FeO i H2SO3

4.NEUTRALIZACIJA (KISELINA I LUŽINA)! IMENUJ PRODUKTE!

a) NaOH i H2SO3

b ) Cu(OH )2 i H3PO4

EVO TO JE SVE.OVO STVARNO NIJE PUNO!

Zadatci za učenika uz prilagodbu

PREPIŠI PLAN PLOČE

NAPIŠI DVIJE SOLI I IMENUJ IH!