KEMIJA 8 R SPOJEVI SUMPORA

ZADATCI:

UVODNI DIO VIDEA JE I PONAVLJANJE KOJE STE ODRADILI PROŠLI SAT.Odgledajte video (ako sam dobro stavila,ali svakako ga imate na EDUVIZIJI –SPOJEVI SUMPORA ) I ODGOVORITE NA PITANJA:

1.Zašto se koristi lakmus papir?

2..Zbog čega je lakmus papir promijenio boju?

3.Čemu služi svijeća i zašto je u pokusu cvijet u boji?

4.Napiši kemijsku jednadžbu gorenja sumpora !

5.Kada će u pokusu nastati kiselina,napiši riječima i postavi kemijsku jednadžbu1

6.Kisele kiše su …..nacrtaj neku animaciju koja predstavlja djelovanje kiselih kiša na živa bića!

Rok za odradu 23.3.2020.,ponedjeljak.

Do ponedjeljka odradite zadatke učenici koji niste prošli sat jer ću unositi u ponedjeljak bilješke u e-dnevnik (do 17 sati )

KEMIJA 8

SPOJEVI SUMPORA

PLAN PLOČE:

SUMPOR

- spada u halkogene elemente (16. skupina)

- molekulska formula je S8

- pri sobnoj temperaturi je žuta tvar u čvrstom stanju

- gušći je od vode, ali se u njoj ne otapa

- otapa se u vrućem maslinovom ulju

- kristalni oblici sumpora: rompski sumpor

 monoklinski sumpor

- zagrijavanjem se sumpor tali, dok zagrijavanjem iznad vrelišta nastaje elastični i mekani sumpor

SPOJEVI SUMPORA

**sumporov(IV) oksid**

 S8 + 8 O2 🡪 8 SO2

sumpor + kisik 🡪 sumporov(IV) oksid

* ne gori, niti podržava gorenje
* teži od zraka
* otrovan, bezbojan plin, oštra mirisa
* služi za dezinfekciju vinskih bačvi, izbjeljivanje boja i sterilizaciju suhog voća
* otapa se u vodi (smog, kisele kiše) 🡪 SUMPORASTA KISELINA

**SUMPORASTA/SULFITNA KISELINA**

 SO2 + H2O 🡪 H2SO3

sumporov(IV) oksid + voda 🡪 sulfitna kiselina

**SUMPOROV (VI) OKSID**

Pt, Δ*t*

 2 SO2 + O2 🡪 2 SO3

sumporov(IV) oksid + kisik 🡪 sumporov(VI) oksid

(pri povišenoj temperaturi i uz platinu kao katalizator)

**Sumporna/SULFATNA kiselina**

SO3 + H2O 🡪 H2SO4

sumporov(VI) oksid + voda 🡪 sumporna kiselina 