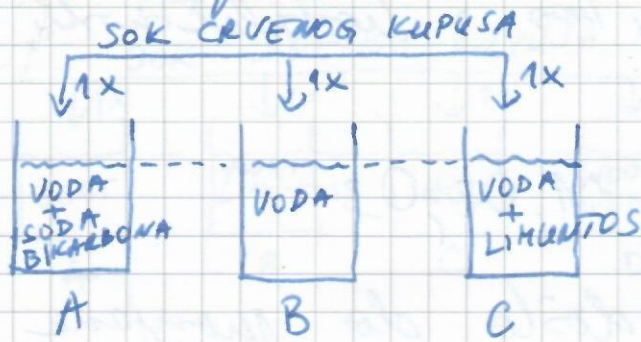


# SEA - scenario : pH - mjednost

## 1. Početni eksperiment



\* lista potrebnog materijala

- 3 čaše
- voda
- soda bikarbona
- limunतोš
- rola obojog lupusa
- platićna ložićka

\* procedura

- u čaše A, B i C nalijemo istu količinu tekućine kao na slici
- u svaku od čaša dodamo ložićku indikatora (rola obojog lupusa)

## 2. Ulogne opservacije

- u svim čašama je bila isto količina tekućine
- tekućine su bez boje u početku
- u ne čaši dodati smo istu količinu indikatora
- u čaši A je tekućina porumenila 01
- u čaši B je boja kao kod indikatora 02
- u čaši C se tekućina pjenila boje 03



3. Ponovljani početni eksperimenti - radi proučavanja tačnosti operacija, kao i kompletnosti operacija

4. Odabrane operacije 01, 02, 03

Pitanja: 1. Zasto je došlo do promjene boje u časima A i C?  
2. Zasto je boja u časi B ostala ista?

5. Odgovori na pitanja

6. lista mogućih hipoteza

H1A - U časima su različite temperature

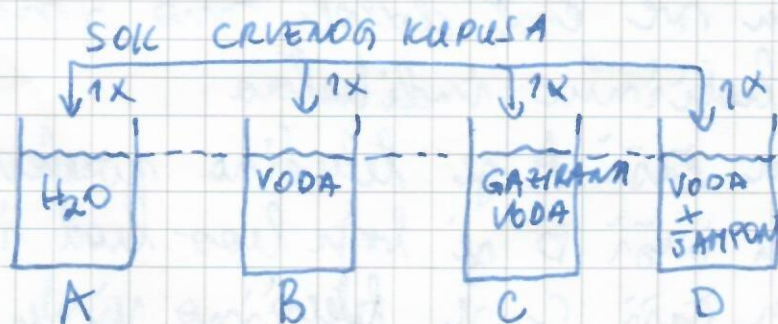
H1B - ~~došlo je do promjene boje~~

H2A - U časi je destilovana voda

7. grupiranje učesnika

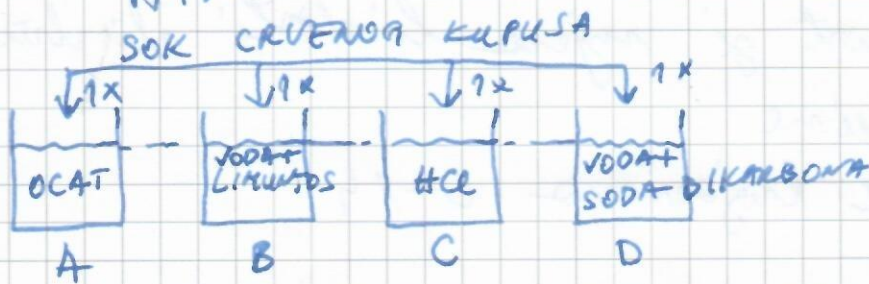
8. mogući verifikacioni eksperimenti

grupe 1: O2  
H2A

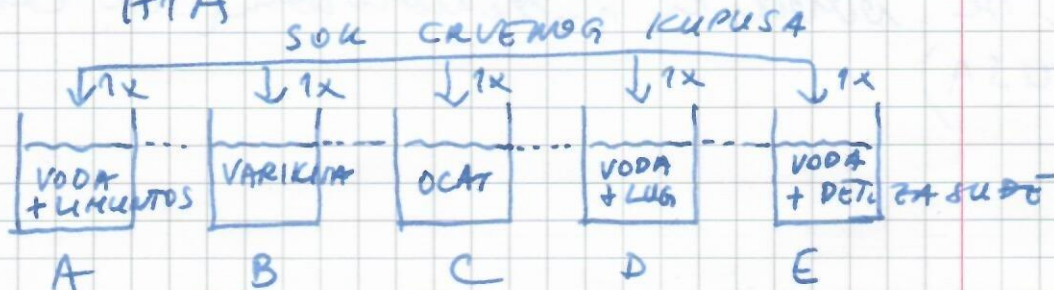




Grupa 2: 01  
02  
H1A



Grupa 3: 01  
02  
H1A



9. Prezentacija verifikacionih eksperimenata

10. Pisanje koncepta

Ključne riječi - indikator

- kiselo/bazno/neutralno

- pH-vrijednost

Koncepti:

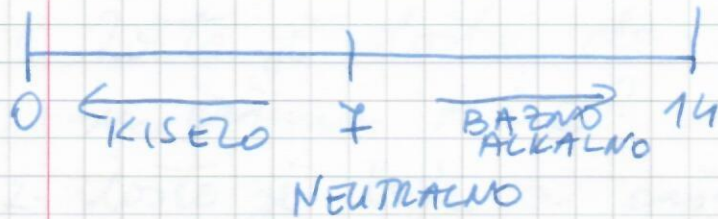
-

-

## KONCEPT:

pH-nyjdnost je mjera kislosti ili bazičnosti  
neke otopine

Odreduje se brojenim 0-14



Može se odrediti indikatorom (SOK CRVENOG  
KUPUSA)

## Primjena:

- \* Valov urina može imati pH nyjdnost
- \* pH zemljišta je bitna za rast biljaka (HORTENZIDA)
- \* lijele liše