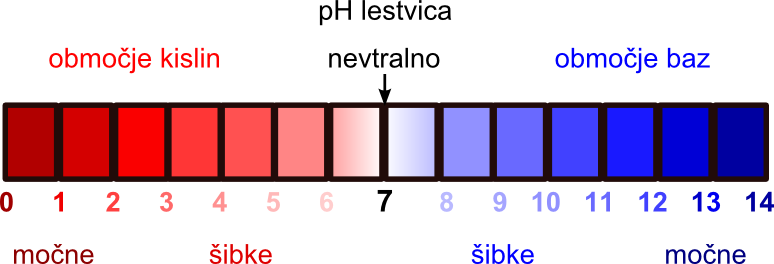
**Pozdravljeni v tednu: 8**

Ker ne moremo narediti poskusov v šoli bomo poskuse delali v **virtualnem laboratoriju!**

**Prejšnji teden ste spoznali, da so nekatere snovi kisle druge pa bazične, nekatere niso ne kisle ne bazične ampak nevtralne..**



**🡨Proti levemu robu kislost narašča Proti desnemu robu bazičnost narašča 🡪**

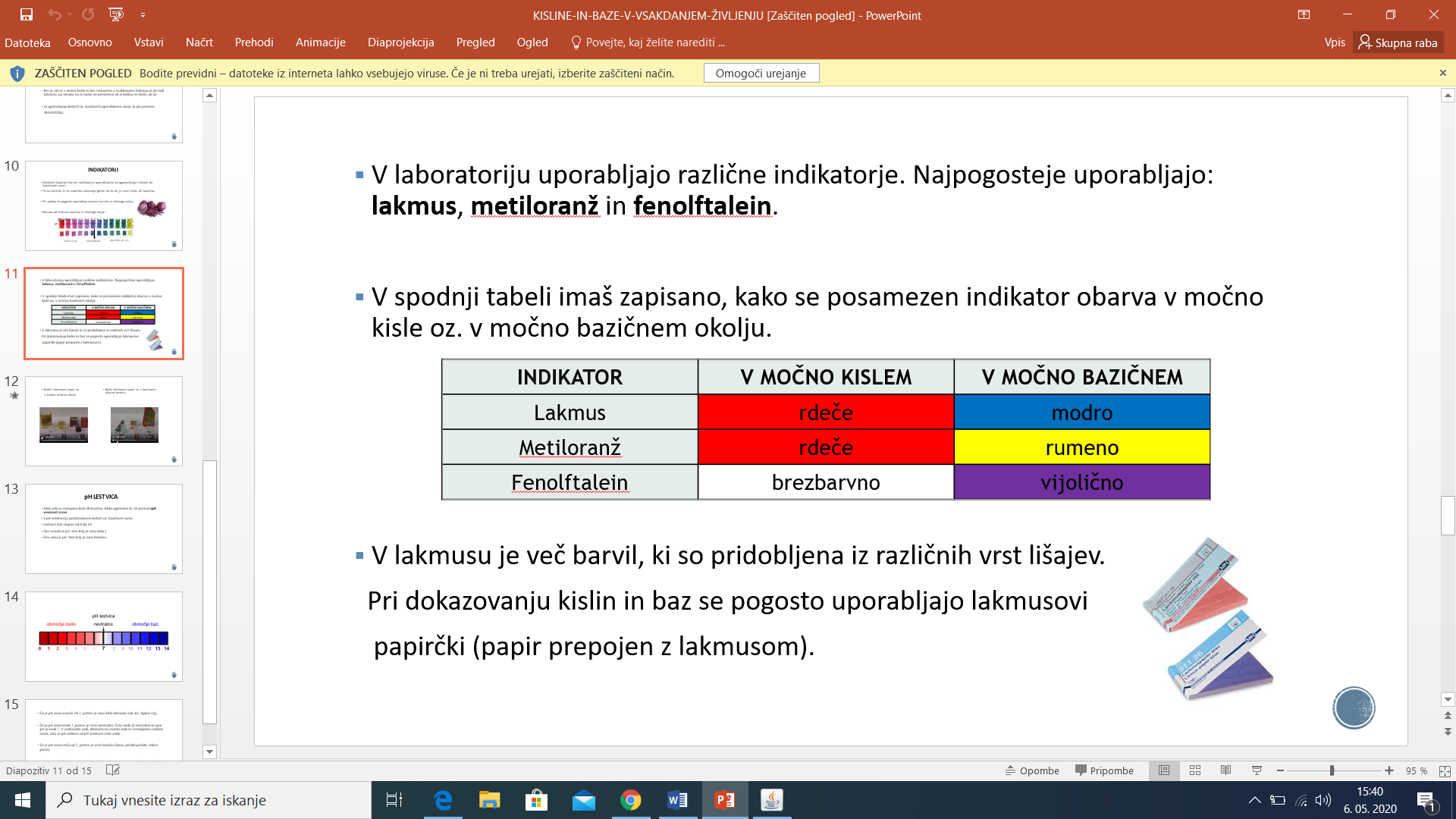
**Vse naloge, ki so obarvane zeleno, moraš rešiti. Rešen DL pošlji na** [**martina.marc@os-cerknica.si**](mailto:martina.marc@os-cerknica.si)**.**

**Če ti programa ne odpre mi sporoči.**

**Zanima nas ali je detergent za pomivanje posode kisel ali bazičen?**

**Kislost in bazičnost lahko na enostaven način določimo:**

1. **Uporabimo LAKMUSOV PAPIR. Z njim lahko ugotovimo ali je snov kisla ali bazična. Ne pove pa nam kako kisla ali kako bazična je snov.**



**Ko smo pomočili papirček v detergent se je obarval modro. Kakšen je torej detergent? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

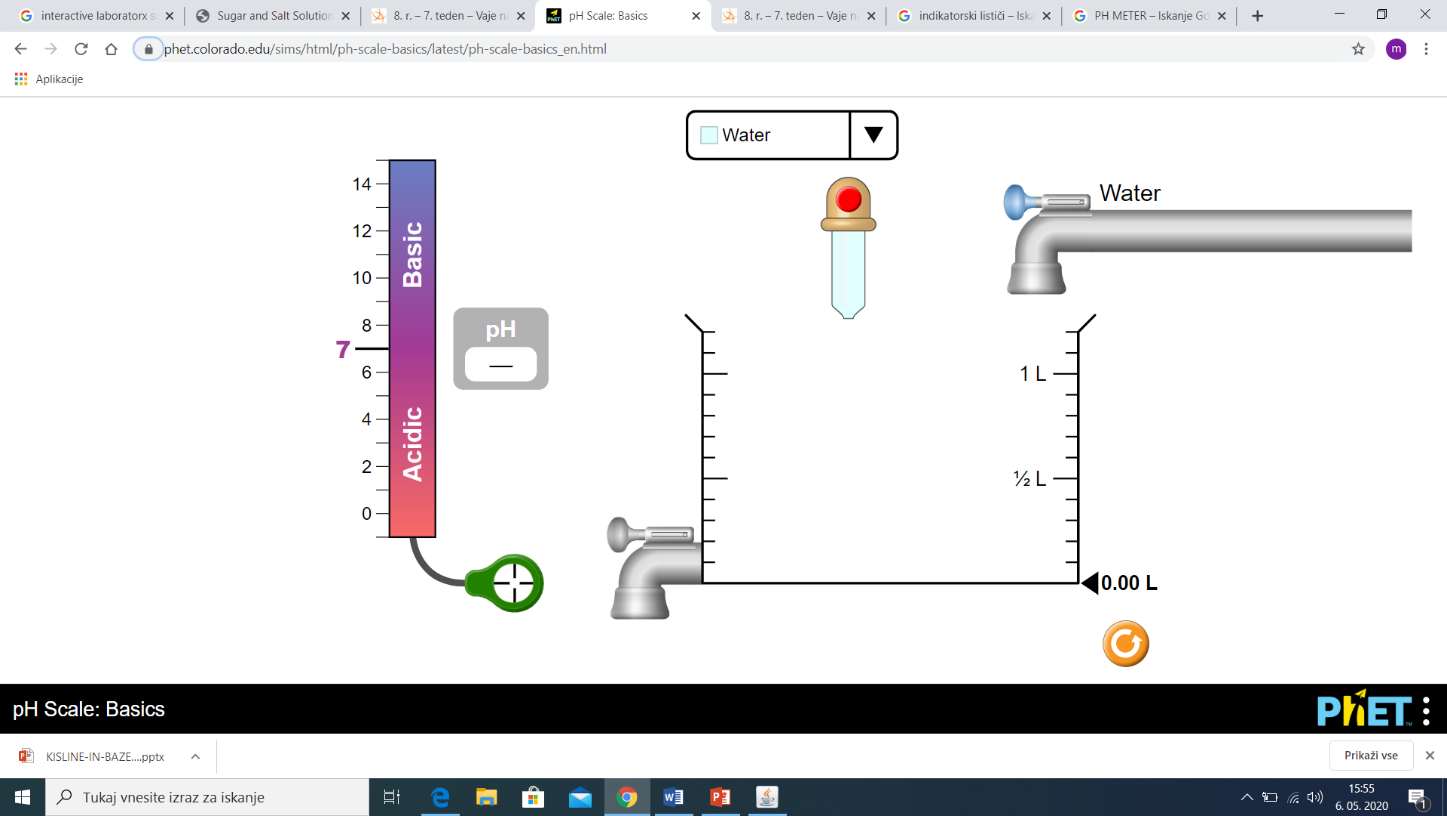


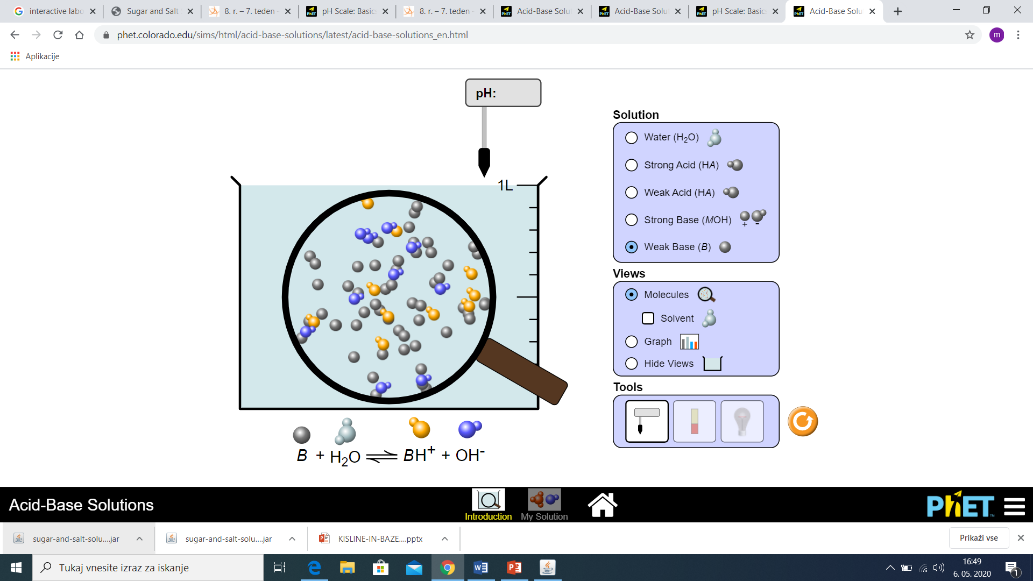
1. **Za natančno določanje uporabimo pH lističe. Morda si jih že videl. Papirček smo namočili v detergent in dobili takšen rezultat: REZULTAT 🡪**

**Kakšen pH smo namerili? Najdi popolno ujemanje z eno izmed števil na škatlici. Zapiši številko: \_\_\_\_\_\_\_**

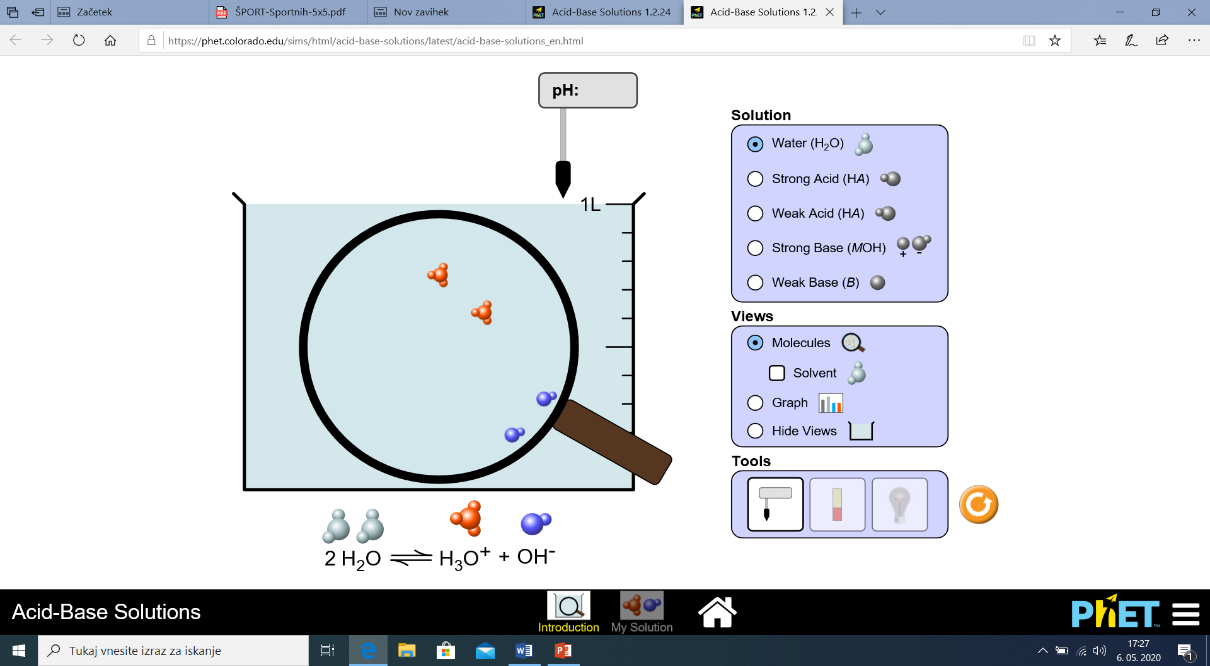
**ŠKATLICA 🡪**

1. **Uporabimo pH meter. Tega enostavno pomočimo v tekočino in na zaslonu preberemo številko. Takšne naprav uporabljajo v profesionalnih laboratorijih.**





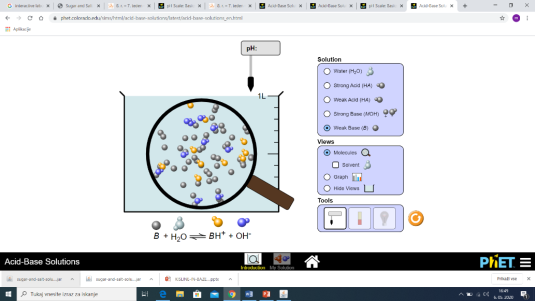
**Virtualno merjenje pH.**



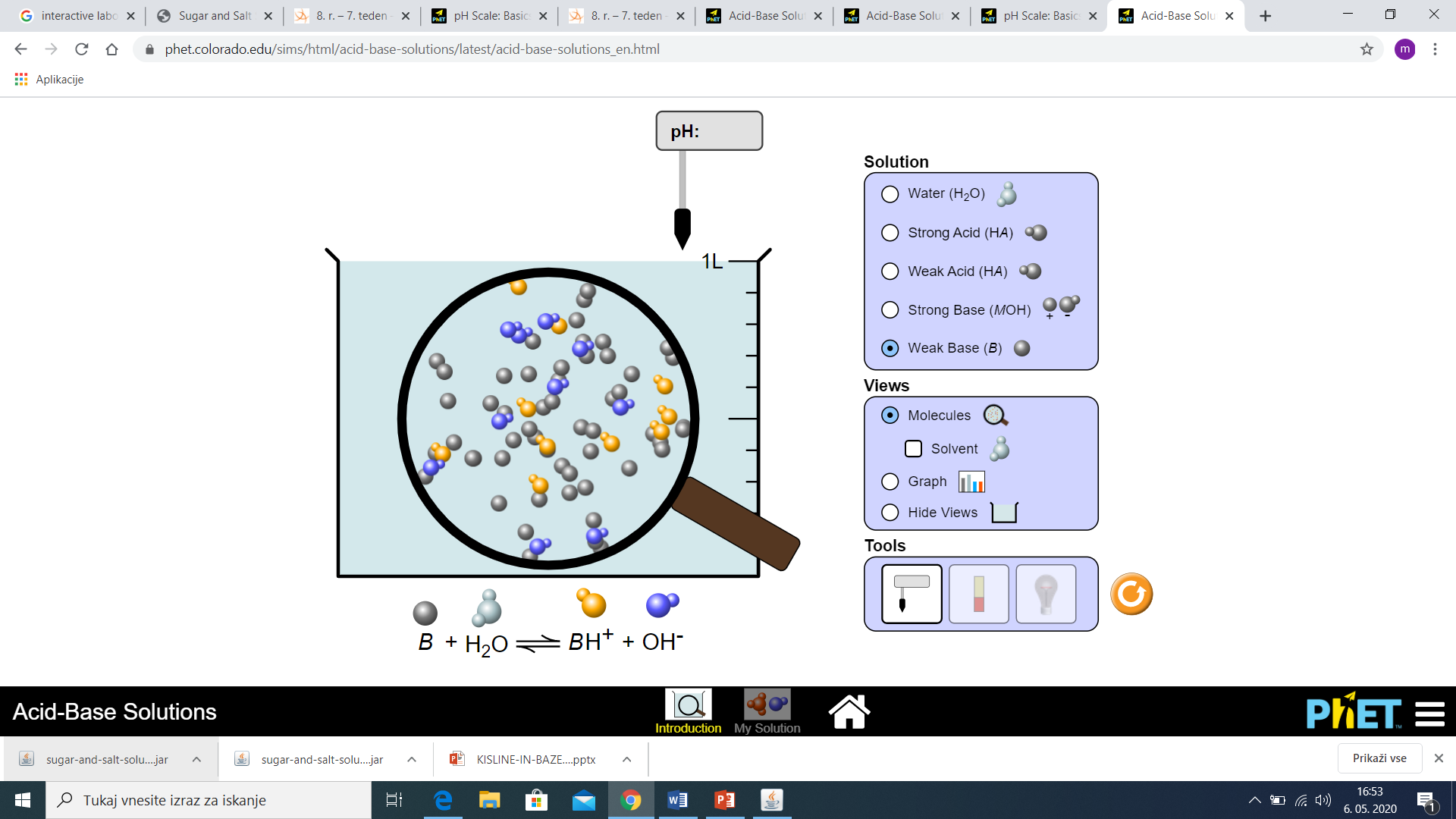
**2**. Klikneš za pH lističe.

**3**. Klikneš za električno prevodnost.

**1**. Klikneš za pH meter.

<https://phet.colorado.edu/sims/html/acid-base-solutions/latest/acid-base-solutions_en.html> -- INTRODUCTION. 

1. **S pH metrom izmeri pH za vseh 5 snovi. Primi pH meter (1)**  **in ga potopi v raztopino.**

**Raztopine: Izmeri pH:**

Voda \_\_\_\_\_\_\_

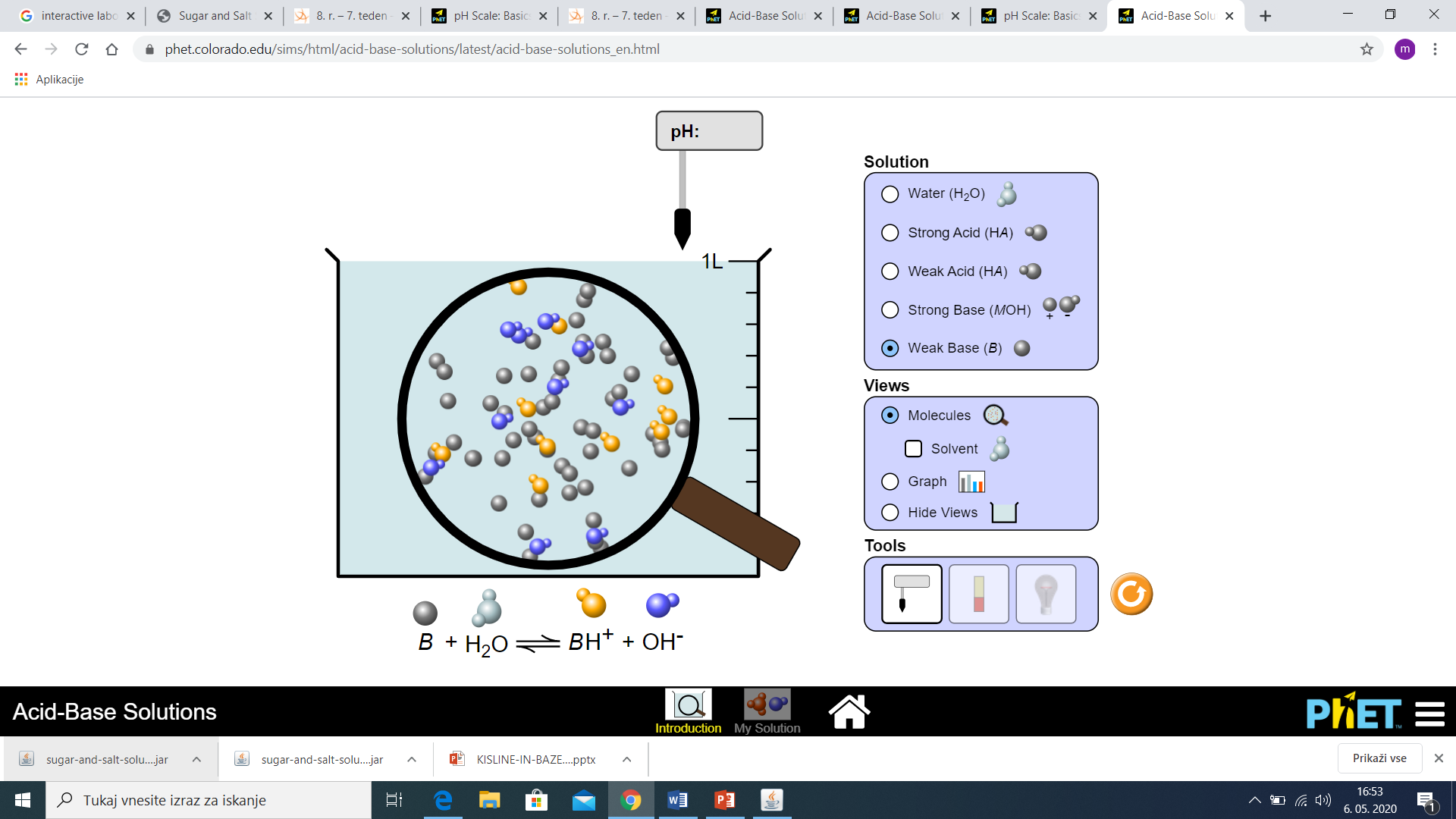
Močna kislina \_\_\_\_\_\_\_

Šibka kislina \_\_\_\_\_\_\_

Močna baza \_\_\_\_\_\_\_

Šibka baza \_\_\_\_\_\_\_

1. **S pH lističem izmeri pH vseh 5 snovi. Desno spodaj klikneš na pH listič (2) in ga pomočiš v raztopino.**

**Raztopine: Izmeri pH:**

Voda \_\_\_\_\_\_\_

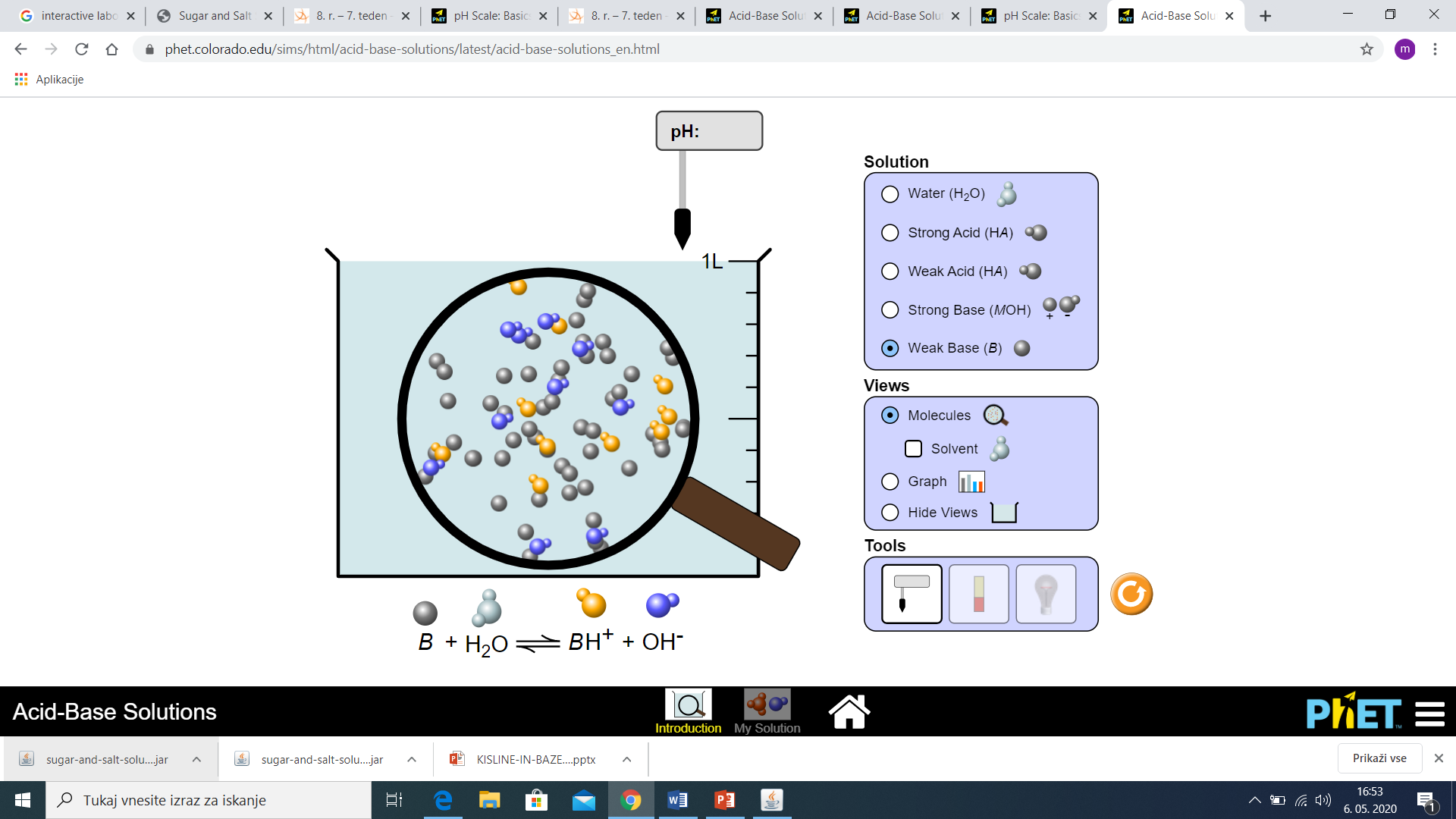
Močna kislina \_\_\_\_\_\_\_

Šibka kislina \_\_\_\_\_\_\_

Močna baza \_\_\_\_\_\_\_

Šibka baza \_\_\_\_\_\_\_

1. **Za vseh 5 snovi izmeri ali prevajajo elektriko. Desno spodaj klikneš na žarnico (3) in jo pomočiš v raztopino.**

**Raztopine: Ali prevajajo električni tok DOBRO/SLABO.**

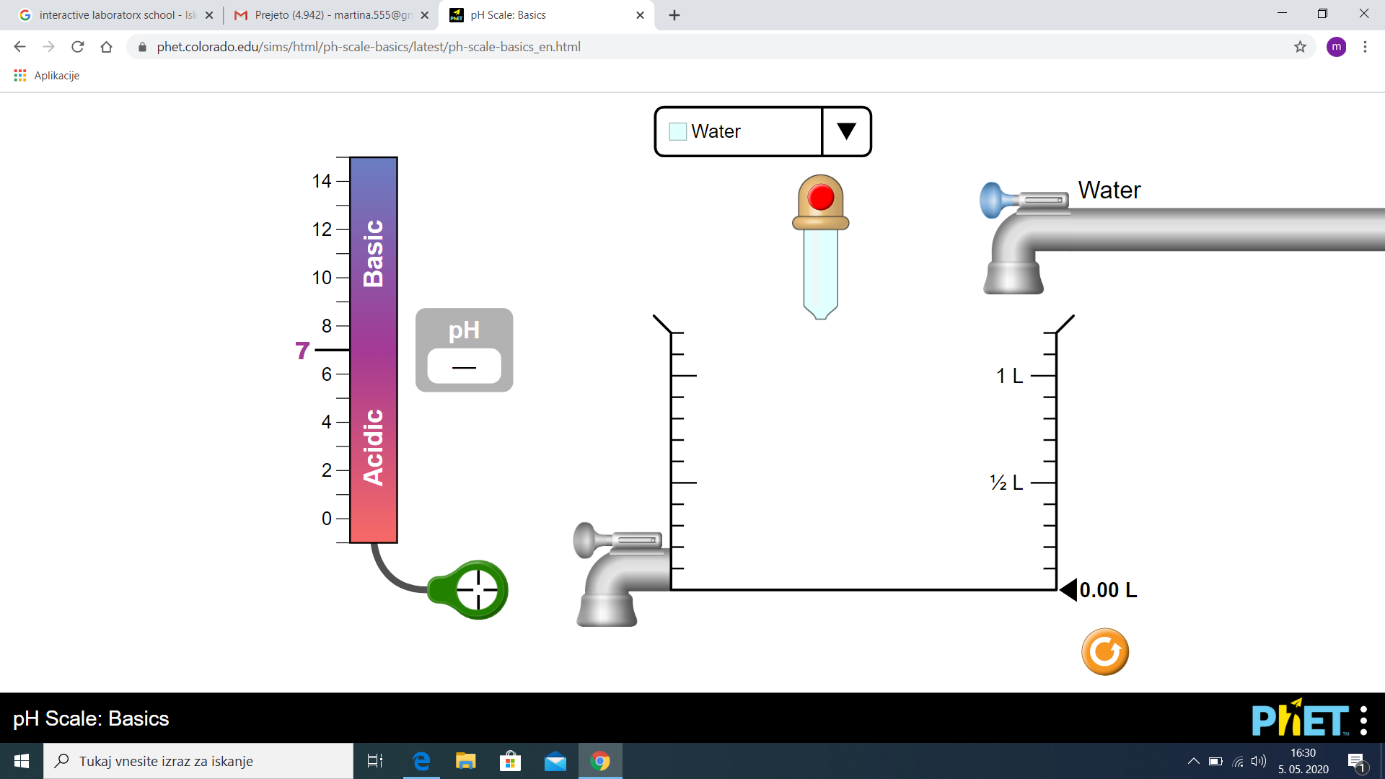
Voda \_\_\_\_\_\_\_

Močna kislina \_\_\_\_\_\_\_

Šibka kislina \_\_\_\_\_\_\_

Močna baza \_\_\_\_\_\_\_

Šibka baza \_\_\_\_\_\_\_

**OBRAZLOŽITEV SLIKE**

S potegom gumba izprazniš posodo.

Izberi snov.

S pritiskom dodaš izbrano tekočino.

S potegom gumba dodaš vodo.

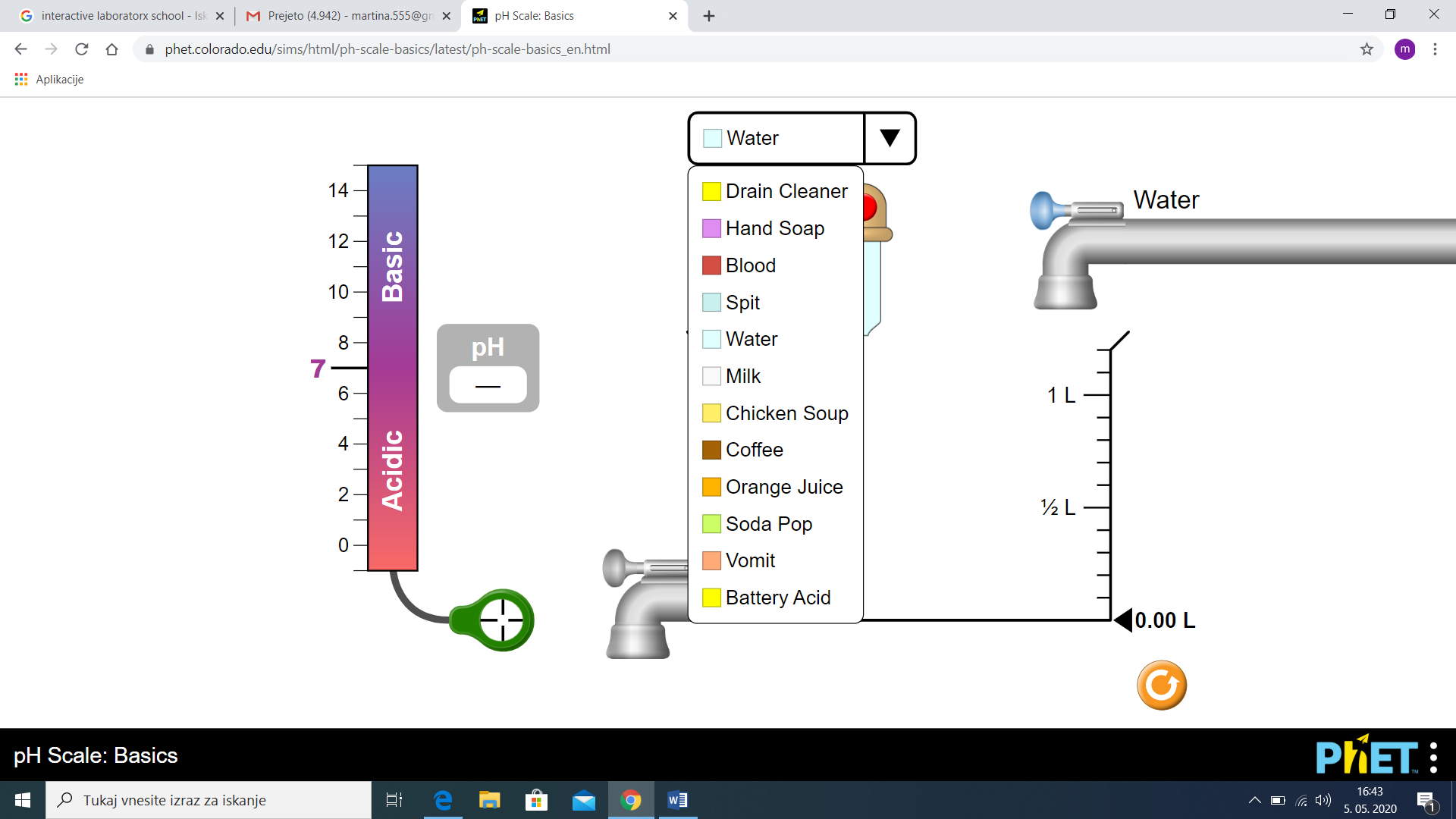
Merilna posoda v kateri mešaš snovi.

S klikom greš na sam začetek.

Zeleni merilec primi in potopi v tekočino.

Prikaz izmerjenega pH.

S pomočjo virtualnega laboratorija, ki ga najdeš na : <https://phet.colorado.edu/sims/html/ph-scale-basics/latest/ph-scale-basics_en.html> reši spodnjo nalogo.



Izmeri pH:

Čistilo za odtoke \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Milo za roke \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Kri \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Slina \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Voda \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Mleko \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Kokošja juha \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Kava \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Pomarančni sok \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Gazirana pijača \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Bruhanje \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Kislina v baterijah \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Kaj se dogaja s pH, če dodajaš vodo V BAZO? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Kaj se dogaja s pH, če dodajaš vodo V KISLINO? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_