

MJERENJE PH VRIJEDNOSTI

ŠTO VEĆ ZNAM?

- KISELINE SU SPOJEVI KOJI U SADRŽE JEDAN ILI VIŠE ATOMA VODIKA, A RAZLIKUJU SE PO ATOMU NEOMETALA (KISELINSKI OSTATAK).
- U REAKCiji S VODOM DAJU OKSONIJEVE IONE.
- PH VRIJEDNOST IM JE MANJA OD 7.
- LUŽINE SU VODENE OTOPINE HIDROKSIDA
- PH VRIJEDNOST IM JE VEĆA OD 7.
- NEUTRALNA TVAR JE PH VRIJEDNOSTI 7.

PRIBOR:

-pH metar, destilirana voda, plastične čaše, 10 kućanskih otopina



sredstvo za uklanjanje kamenca
-4.4 pH



omekšivač
-6.3 pH



ocat
-5.8 pH



sol
-10.9 pH



prašak za pecivo
-9.9 pH



sredstvo za pranje prozora
-11.1 pH



mlijeko
-10.1 pH



Coca-cola
-6.0 pH



šećer
-10.6 pH



detrdent
-11.7 pH

PLAN POKUSA

- Prvo uzimamo čaše te na njih pišemo naziv tvari. Stavimo otopine u čaše te izmjerimo pH metrom.

LITERATURA: UDŽBENIK IZ KEMIJE ZA 8. RAZRED.

OŠ A. KANIŽLIĆA
ŠK.GOD: 2021/22

ISTRAŽIVAČKO PITANJE?

Koje će otopine biti kisele, a koje lužnate?

HIPOTEZA

-Moja pretpostavka je da će ocat, Coca-cola, sredstvo za uklanjanje kamenca i detrdent biti kiseli a šećer, sol, mlijeko, omekšivač, prašak za pecivo i sredstvo za pranje prozora biti lužnato.

ANALIZA I ZAKLJUČAK:

Moja pretpostavka je opovrgnuta, zbog toga jer je detrdent lužina, a kiseline je omekšivač te ona ne dostaje u hipotezi.

MOJE NOVO ISTRAŽIVAČKO PITANJE:

Mogu li dvije otopine koje su kisele i neutralne postati jedna lužnata?

ŠTO PLAKAT TREBA SADRŽAVATI?

NASLOV

NAZIV ŠKOLE/ŠKOLSKA GODINA

NAVESTI ŠTO ZNAŠ O TEMI

POSTAVITI ISTRAŽIVAČKO PITANJE

HIPOTEZA

PRIBOR I KEMIKA LIJE

FOTOGRAFIJE

OPISATI POSTUPAK POKUSA

ANALIZA I ZAKLJUČAK POKUSA

NOVO ISTRAŽIVAČKO PITANJE