POKUS 3

1. Na satnom stakalcu nalazi se nepoznati uzorak. Opiši ga!

2. Dio uzorka stavi u epruvetu i lagano zagrij. Što primjećuješ? Na osnovu opaženih promjena pokušaj zaključiti radi li se o organskom ili anorganskom spoju!

3.U epruvetu br. 2 stavi vodu i dio uzorka. Sadržaj dobro promiješaj. Što primjećuješ?

4. Kapni 1-2 kapi dobivene vodene otopine uzorka na plavi lakmus papir. Isto ponovi s crvenim lakmus papirom. Što opažaš i zaključuješ?

5. Dio uzorka stavi u treću epruvetu. U tu epruvetu dodaj sodu bikarbonu. Što opažaš? U smjesu u epruvetu ulij nekoliko mililitara vode. Što opažaš?

 b) Što možeš zaključiti na temelju svojih opažanja?

6. Ponovi postupak opisan rednim brojem 5, ali u epruvetu s uzorkom stavi i jedan kraj cjevčice koju imaš na stolu, pazeći da cjevčicu ne uroniš u sadržaj epruvete. Drugi kraj cjevčice uroni u vapnenu vodu. Što primjećuješ?

b) Što možeš zaključiti na osnovu svojih opažanja? Napiši kemijsku jednadžbu između vapnene vode i dobivenog plina!

7. Kako je nastao ugljikov(IV) oksid?

8. Sadrži li ispitivani,nepoznati, uzorak karbonatni ion? A bikarbonatni?

9. Pripremi vodenu otopinu nepoznatog uzorka i dio odlij u čistu epruvetu. Toj otopini dodaj komadić magnezija. Što primjećuješ?

10. Na temelju viđenih promjena, možeš se zaključiti da se ispitivani uzorak ubraja \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ (odredi vrstu kem.spoja). Kiseline su \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Ispitivani uzorak sadrži dvije vrste funkcijskih skupina - karboksilnu i hidroksilnu, a u domaćinstvu kao i industriji koristi se kao konzervans i tvar koja napitcima daje kiselost. Ime ispitivanog uzorka je \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ .

11. Najjednostavnija karboksilna kiselina zove se\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, a njezina strukturna formula je:

10. Napiši kemijsku jednadžbu koja prikazuje reakciju između octene kiseline i magnezija! Kako se zove nastala sol?

12.U pokusu se upotrebljava i soda bikarbona. Napiši formulu i kemijski naziv sode bikarbone.

Formula: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 Ime: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

13. Kemijskom jednadžbom prikaži proces koji se događa prilikom otapanja sode bikarbone u vodi!