



POKUS 4.18. Ispitivanje svojstava octene kiseline

Potrebni pribor i kemikalije

- ✓ stalak za epruvete, tri epruvete, žlica, menzura od 5 mL, pinceta, plavi lakmusov papir, univerzalni indikatorski papir, kapaljka, treščica, predmetno stakalce, drvena hvataljka, žigice, plamenik, stakleni štapić
- ✓ 9 %-tna octena kiselina, magnezijeva vrpca, vapnenac (kalcijev karbonat, mramor)



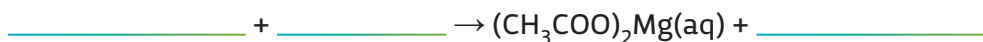
Aktivnosti tijekom pokusa

1. U tri epruvete ulij po oko 4 mL razrijeđene octene kiseline.
2. Univerzalnim indikatorskim papirom odredi pH-vrijednost octene kiseline u prvoj epruveti i zabilježi podatak. _____
Ispitaj sadržaj prve epruvete i plavim lakmusovim papirom te zabilježi opažanje.

3. U drugu epruvetu ubaci komadić magnezijeve vrpce. Nakon vidljive promjene u epruveti unesi u nju tinjajuću treščicu. Zabilježi opažanja.

4. U treću epruvetu stavi komadić vapnenca. Nakon vidljive promjene u epruveti unesi u nju tinjajuću treščicu. Zabilježi opažanja.

5. Reakciju octene kiseline i magnezija prikaži kemijskom jednačbom ako je jedan od produkata $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Mg}$.



6. Dvije kapi sadržaja iz treće epruvete stavi na predmetno stakalce i pažljivo upari iznad plamena.

a) Opiši zaostali sadržaj na stakalcu nakon isparivanja.

b) U koju skupinu tvari pripada čvrsti ostatak? _____

Reakciju octene kiseline i vapnenca prikaži kemijskom jednačbom ako je jedan od produkata $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca}$.

