



POKUS 3.4. Utjecaj katalizatora na brzinu kemijske reakcije

Potrebni pribor i kemikalije

- ✓ stalak za epruvete, četiri epruvete, žličica, pinceta, drvena treščica, žigice, menzura od 10 mL
- ✓ 3 %-tna vodena otopina vodikova peroksida, manganov dioksid, jetrica, trava, krumpir



Aktivnosti tijekom pokusa

1. Ulij u četiri epruvete po 3 mL otopine vodikova peroksida. Usitni travu, naribaj krumpir i odreži komadić jetrice.
2. U prvu epruvetu na vrhu žličice dodaj manganov dioksid. Unesi tinjajuću treščicu u otvor epruvete. Zabilježi opažene promjene.

3. Pincetom ubaci komadić jetrice u drugu epruvetu. Unesi tinjajuću treščicu u otvor epruvete. Zabilježi opažene promjene.

4. Pincetom ubaci usitnjenu travu u treću epruvetu. Unesi tinjajuću treščicu u otvor epruvete. Zabilježi opažene promjene.

5. Pincetom ubaci naribani krumpir u četvrtu epruvetu. Unesi tinjajuću treščicu u otvor epruvete. Zabilježi opažene promjene.

6. a) Koji plin nastaje raspadom vodikova peroksida? _____
b) Kemijsku reakciju raspada vodikova peroksida prikaži kemijskom jednadžbom ako znaš da je drugi produkt te reakcije voda. Navedi agregacijska stanja reaktanta i produkata.



c) Kakva je uloga manganova dioksida u prvom pokusu?

d) Jetrica, trava i krumpir sadržavaju tvar koja djeluje kao _____.

e) Kako nazivamo skupinu prirodnih spojeva koji ubrzavaju i omogućuju kemijske procese u živim organizmima?

Takve tvari nazivamo _____.