



POKUS 4.2. Dobivanje ugljikova(IV) oksida i dokazivanje njegovih svojstava

Potrebni pribor i kemikalije

- ✓ tri visoke čaše od 250 mL, menzura od 100 mL, žlica, tanka visoka svijeća, trešćica, žigice
- ✓ soda bikarbona, 9 %-tni ocat, vodovodna voda, šumeća tableta vitamina C (askorbinska kiselina)

Aktivnosti tijekom pokusa

1. Za dno jedne visoke čaše pričvrsti svijeću i zapali je.
2. U drugu visoku čašu stavi dvije do tri žlice sode bikarbone i dolij oko 50 mL octa. Opiši opažanja.

3. Čašu s octom i sodom bikarbonom prinesi otvoru čaše u kojoj se nalazi zapaljena svijeća. „Prelievaj“ sadržaj druge čaše u čašu sa svijećom pazeći da ocat zaostane u čaši. Opiši opažanja.

4. a) Koje je boje nastali plin?

b) Ima li nastali plin veću ili manju gustoću od zraka?

c) Podržava li nastali plin gorenje?

d) Uvedemo li taj plin u vapnenu vodu, ona se zamuti. Kako se zove plin koji nastaje reakcijom octa i sode bikarbone?

5. Čašu do polovice napuni vodovodnom vodom. Šumeću tabletu vitamina C stavi u čašu s vodom. Zabilježi opažanja.

6. Tinjajuću treščicu polako unesi u čašu iznad tekućine pazeći da se ne smoči. Zabilježi opažanje. U kojemu dijelu čaše uočavaš promjenu na treščici?

a) Kakva se vrsta promjene dogodila u čaši? _____

b) Jednadžbu reakcije u čaši dovrši riječima.

soda bikarbona + askorbinska kiselina $\rightarrow$ sol askorbinske kiseline + _____

c) Zaokruži slovo ispred točnog odgovora.

Nastali plin ima gustoću:

a) veću od zraka

b) manju od zraka

c) istu kao zrak.