



POKUS 6.8. Dobivanje ugljikova dioksida i dokazivanje njegovih svojstava

Potreban pribor i kemikalije

- dvije visoke čaše od 250 mL, menzura od 100 mL, žlica, tanka visoka svijeća, žigice
- soda bikarbona, 9 %-tni ocat

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? _____
5. Ocat je vodena otopine octene kiseline. Riječima prikaži kemijsku reakciju octene kiseline i sode bikarbone ako ti je poznato da uz ugljikov dioksid nastaje i kemijski spoj natrijev acetat, koji je dobro topljiv u vodi. Navedi i agregacijska stanja reaktanata i produkata.
