

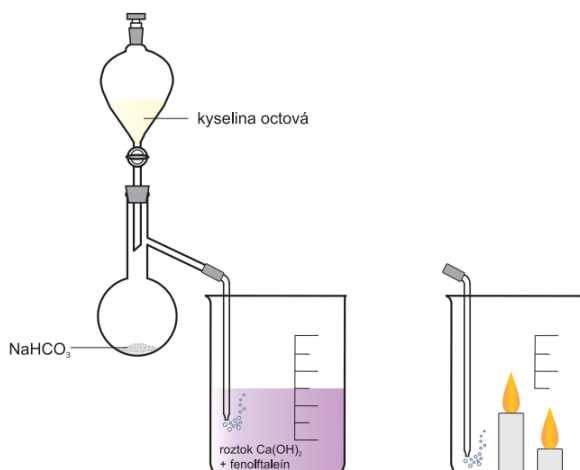
Trieda:	Školský rok:	Dátum:
Mená a priezviská žiakov		

Pomôcky: 2 sviečky (rôznej veľkosti), zápalky (*kahan*), špajdla, skúmavky, laboratórny stojan, svorka, držiak na skúmavky, oddeľovací lievik, filtračný lievik, frakčná banka, sklenená odvodná rúrka, gumené hadice, váhy, lyžička, navažovačka, kadička, gumená zátka s dierkou

Chemikálie: NaHCO₃, 20% CH₃COOH, fenoftaleín, vápenatá voda

Postup:

1. Podľa schémy postavte aparatúru na vývoj plynu.
2. Postupným prikvapkávaním kyseliny octovej k hydrogénuhličitanu sodnému dochádza k vývinu plynu.
3. Unikajúci plyn zavádzajte odvodnou rúrkou ponorenou do kadičky s vápenatou vodou zafarbenou fenoftaleínom.
4. Tým istým spôsobom zavádzajte plyn do kadičky s dvoma horiacimi sviečkami odlišnej výšky.
5. Svoje zistenia zaznamenajte do pozorovania a odpovedajte správne na otázky v závere.



Pozorovanie:

Záver:

1. Pomocou elektrónovej konfigurácie zdôvodnite väzbovosť uhlíka v oxide uhličitom.
2. Napíšte štruktúrny elektrónový vzorec oxidu uhličitého.
3. Zakreslite a popíšte molekulu oxidu uhličitého (*tvar, väzbový uhol, polaritu*).
4. Porovnajte vlastnosti oxidu uhoľnatého a uhličitého (*hustotu, horľavosť, toxicitu, redoxné vlastnosti, využitie, rozpustnosť vo vode, spôsob vzniku, zápach/vôňu.....*).
5. Prebiehajúce deje zapíšte chemickými rovnicami a zdôvodnite.