

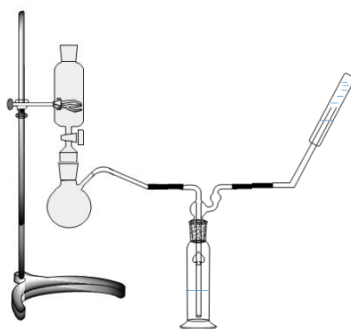
Trieda:	Školský rok:	Dátum:
Mená a priezviská žiakov		

Pomôcky: oddeľovací lievnik, frakčná banka, stojan, svorka, držiak, premývací valec, pipeta, pinzeta, lievnik, skúmavka, kahan, špajdla, zápalky, sklenené rúrky, hadičky, sklenená tyčinka, zátky

Chemikálie: manganistan draselný, koncentrovaná kyselina sírová, acetylid vápenatý, voda

Postup:

1. Zostavte aparatúru podľa schémy
2. Do suchej frakčnej banky vložte približne 1,5g kúsok karbidu vápniaka a uzavrite ju zátkou s oddeľovacím lievnikom
3. K frakčnej banke pripojte premývací valec s roztokom KMnO_4 okysleného kyselinou sírovou
4. K premývacej banke pomocou hadičky napojte sklenenú rúrku, siahajúcu až na dno skúmavky
5. Oddeľovací lievnik naplňte pomocou lievika vodou
6. Do frakčnej banky pozvoľna z oddeľovacieho lievika prikvapkávajte vodu a vznikajúci plyn nechajte prebublávať cez roztok v premývacom valci.
7. Približne po dobu 1min nechajte plyn voľne unikať, následne ho zavádzajte do hore dnom otočenej suchej skúmavky
8. Zachytený plyn v skúmavke zapáľte a pozorujte zmeny
9. Do frakčnej banky pridajte zopár kvapiek fenofaleínu



Obr.č.1 Schéma aparatúry

Pozorovanie:

Záver:

1. Zapište chemickou rovnicou vznik acetylénu. Reaktanty a produkty pomenujte.
2. Odôvodnite zmenu zafarbenia roztoku v premývacom valci.
3. Popíšte a vysvetlite farebnú zmenu vo frakčnej banke po pridaní fenoftaleínu
4. Akým spôsobom ste dokázali prítomnosť acetylénu v skúmavke?
5. Vypočítajte koľko acetylénu pripravíte z 1g karbidu vápnika za normálnych podmienok