- ÏÄÅòÎ ï ÖÚÄÅÌÜÖÁÎéÅ ÒÅ ÖÅÄÏ Í ÏóôÎ ï óÐÏÌÌéÎ ÏóÏ

+ċĭéÏÖï ÓÌÏÖÜ

Environmentálna výchova, účelový kurz ochrany životného prostredia, znečisťovanie životného prostredia, kurzy s

2

$$m = M \cdot c \cdot V$$

kde Í ÉÅ È Í ÏÔÎ ÏÓÔÎ ï Í Î ÏĿ ÏÇ ÓÁÉÁ T Ť ▒

Ҥ Ê D ł

riadne označené názvom roztoku, koncentráciou, menom pracovníka, ktorý roztok pripravil, respektíve expiračnou dobou.

OÖÅÒÅ Î ï ÐÒþ Î Ï ÓÙ ÕL ÐÒÅÕËÜÚÁ Î ï Ö Ï ÖÌÁóÔ Î ÅÈ ÐÅÄÁÇ Ï ÇÉÃËÅÈ ÐÒÁØÉ:
Pri dostatočnom p

varí sa 1-2 min., zmes sa musí farbiť na zeleno, k druhej časti sa pridá 0,5 ml glukózy 10 g/l, varí sa 1-2 min., musí vzniknúť oranžová zrazenina.

B
Rozpustí sa 2,5 g jodidu draselného v 25 ml vody a pridá sa 1,0 g jódu, po rozpustení jódu sa roztok prefiltruje a doplní sa vodou na 100 ml v odmernej banke.

Skúška totožnosti: 1 kvapka sa zriedi na 10 ml vodou a pridá sa 1 ml roztoku škrobu, vznikne tmavomodré sfarbenie, čo zahriatím vymizne a po ochladení sa znovu objaví, 1 kvapka sa zriedi na 10 ml a pridá sa 2,5 ml chloroformu a zmes sa intenzívne premieša, pričom chloroformová vrstva sa sfarbí fialovo.

AnÁÌĻÚÁ ÐÒÏÂÌÅ Í ÁÔÉËÙ

OÐÉÓ ÖĻÚÎÁ Í ÎïÈÏ ÐÒÏÂÌï Í Õ ÅÄÕËÁéÎÅêñ ÖĻÃÈÏÖÎÅÊ ÁÌÅÂÏ ÐÏÒÁÄÅÎÓËÅÊ ÐÒÁØÅ Ö ĤËÏÌÜÃÈ a ĤËÏÌÓËĻÃÈ ÚÁÒÉÁÄÅÎÉÁÃÈ¢

poskytuje fialové sfarbenie. Halogény sa dokazujú žíhaním oxidom vápenatým, produkt sa rozpustí v zriedenej kyseline dusičnej a halogenidy sa dokazujú dusičnanom strieborným. Skúška nie je vhodná na dôkaz fluóru. Fosfor sa dokazuje rozložením organickej látky tavením s uhličitanom sodným, dusičnanom draselným alebo peroxidom sodíka na kyselinu fosforečnú, ktorá sa dokazuje molybdanátovým činidlom.

LÁÂÏÒÁÔëÒÎÅ ÐÏ Í ÈÃËÙ
plynový kahan, skúmavka, ohnutá rúrka, kvapkacia doska, pasteurové pipety

CÈÅ Í ÉËÜÌÉÅ
hy

σ $ / 0 , o5*ª#% - ! 4%2)< , 9 ⊱ 02^+ , ! $9 : VLASTNEJ PRAXE

3.1 0ÌÜ Î ËÕÒÚÕ ÅÎÖÉÒÏ Î Í ÅÎÛÜÌÎÅÈÏ ÓËЎ Í ÁÎÉÁ

Vo veľkomestách plných hluku z áut, špiny a ľudského zhonu je v súčasnosti ťažké nájsť príjemné rekreačné miesto s malebnou prírodou plnou stromov, rastlín, žblnkotajúcim potôčikom a pestrou faunou zvierat. Bratislava však soouE Ć F jnou u ᴴ ie

Základné faktory kvality vody, ktoré sme skúmali, boli nasledovné:

1. *pH*
2. *ĤÐÅÃÉŁÉÃËÜ ÅÌÅËÔÒÉÃËÜ ÖÏÄÉÖÏÓÕ*
3. *ËÏ ÎÃÅÎÔÒÜcia chloridov*
4. *ËÏ ÎÃÅÎÔÒÜÃÉÁ ÄÕÓÉéÎÁÎÏÖ*
5. *ËÏ ÎÃÅÎÔÒÜÃÉÁ ÄÕÓÉÔÁÎÏÖ*
6. *ËÏ ÎÃÅÎÔÒÜÃÉÁ ŁÏÓŁÏÒÅéÎÁÎÏÖ*
7. *ËÏ ÎÃÅÎÔÒÜÃÉÁ ÃÅÌËÏÖïÈÏ ĽÅÌÅÚÁ*
8. *ËÏ ÎÃÅÎÔÒÜÃÉÁ Á Í ÏÎÉÁËÕ*

Fotografia 22, 23 Príprvosných hydrtických súpr Ġ

vysoký počet účastníkov a úspešnosť konferenciu Ekosvet Stredná odborná škola chemická v Bratislave organizuje každý šk

ضزط

5. Stanovenie foriem dus²ka ï dusiļnany, am·nne i·ny, celkovĬ dus²k
6. Stanovenie humusu
7. D¹kazy Fe, Ca, Cl

Znečisťovanie a ochrana pôdy

8.

t№2ŝ]ű αY№ŕY'ŕŎKŞY'ŕI·á LJI·№ű́yŜ№ă]è LJ2ŘLJ2№ŕfI· ăLJ2f2őy2ăŮ {[h±bAC¢Σ I·Φă¢ΦΣ ăLJ2fdz№ŕŜŎλűŜŬY'ŕ LJ№2ŝŜ]ű́dz ăģ {ű́№ŜŘyŀ 2Řō2№yŀ Ŏ]2tI· ŎKŜY'ŕŎ]ŀΣ ±főλŜ K№Řf2 pnΣ .№I·ű́λătI·ØI· I· 9dz№ƽLJă]Ŝ [êŎŜdzY'Φ

PRACOVNÝ POSTUP

NPQH

*t№2ºŜ]ű αY№ΛY'ΛŎKŞY'ΛI·á LJI·№ű*ýŜ№ă]è LJ2ŘLJ2№ΛfI· ăLJ2f2ő*y*2ăŮ {[h±bAC¢Σ I·Φă**ΦΦ**Σ ăLJ2fdz№ΛŜŎΛűŜUY'Λ LJ№2ºŜ]űdz ăģ {ű№ŜŘ*y*Ł 2Řō2№*y*Ł Ŏ]2tI· ŎKŜY'ΛŎ]Ł Σ ±főΛŜ K№Řt2 pnΣ . №I·ű*Λ*ătI·ØI· I· 9dz№ƽLJă]Ŝ [êŎŜdzY'Φ

PRACOVNÝ POSTUP