

Naziv projekta: Digitalizacija hemijskih eksperimenata za poboljšanje kvaliteta i podršku nastavi hemije u srednjim školama
Akronim: ChemIQSoc
Broj projekta: 2021-1-SK01-KA220-WET-000027995



Naziv: Određivanje biohemijske potrošnje kiseonika (BPK₅)

Uputstva za rad

Zadatak: Odredite BPK₅ u otpadnim vodama.

Teorijski deo

Biohemijska potrošnja kiseonika nakon n dana (BPK $_n$) je masena koncentracija rastvorenog kiseonika koji se troši pod određenim uslovima biohemijske oksidacije organskih i neorganskih supstanci u vodi.

Gde je (n) vreme inkubacije jednako 5 ili 7 dana.

Uzorak vode se podešava i razblažuje različitim količinama vode za razblaživanje sa velikom količinom rastvorenog kiseonika i akumuliranih aerobnih mikroorganizama, uz suzbijanje nitrifikacije. Inkubacija se odvija na temperaturi od 20 °C u određenom vremenu od 5 ili 7 dana, u mraku, u napunjenoj zatvorenoj posudi.

Određuje se koncentracija rastvorenog kiseonika pre i posle inkubacije. Razlika se koristi za izračunavanje količine kiseonika potrošenog po litru uzorka. Za očekivane niske vrednosti do 6 mg/l kiseonika, uzorak se ne razblažuje. Opseg za izvođenje testa prema ovom uputstvu je u intervalu: (3 – 3500) mg/l - sa devijacijom U (k = 2) 5,5%.

Posuđe:

Tegle za inkubaciju

BPK tegle, sa poklopcem, tegle zapremine od 250 ml do 300 ml ili od 100 ml do 125 ml su poželjne, sa poklopcem, takođe je poželjno koristiti tegle sa ravnom dnom ili druge slične tegle.

Inkubator

Sposoban da održava temperaturu od 20 °C ± 1 °C.

Uredaj za određivanje koncentracije rastvorenog kiseonika.

Uredaji za hlađenje

Od 0 °C do 4 °C, za transport i skladištenje uzorka.

Naziv projekta: Digitalizacija hemijskih eksperimenata za poboljšanje kvaliteta i podršku nastavi hemije u srednjim školama
Akronim: ChemIQSoc
Broj projekta: 2021-1-SK01-KA220-WET-000027995



Posuda za razblaživanje

Staklena boca koja se može zatvoriti sa kapacitetom koji zavisi od zapremine razblaženog uzorka, najčešće graduisana na 2,5 ml i 10 ml, ili neka druga posuda u kojoj se može izvršiti razblaživanje.

Uređaj za prozračivanje

Boca sa komprimiranim vazduhom ili kompresorom. Kvalitet vazduha mora biti takav da prozračivanje ne izaziva kontaminaciju, posebno dodavanjem organskih supstanci, oksidacije ili redukcije materijala ili metala. Ako postoji sumnja na kontaminaciju tokom prozračivanja, vazduh se mora filtrirati i isprati.

Hemikalije:

- otpadna voda – rečna voda koja sadrži komunalne otpadne vode.
- rastvor fosfatnog pufera, pH 7,2
- magnezijum-sulfat heptahidrat, rastvor masene koncentracije 22,5 g / L
- kalcijum-hlorid, rastvor masene koncentracije 27,5 g / L
- gvožđe(III)-hlorid heksahidrat, rastvor masene koncentracije 0,25 g / L
- deionizovana voda za razblaživanje rastvora
- razblažena otpadna voda
- hlorovodonična kiselina (HCl) ili sumporna kiselina (H_2SO_4), $c(\text{HCl}) \approx 0,50 \text{ mol / L}$, $c(\text{H}_2\text{SO}_4) \approx 0,25 \text{ mol / L}$, ili po potrebi
- natrijum-hidroksid (NaOH), rastvor, oko 20 g / L ili po potrebi
- natrijum-sulfit (Na_2SO_3), rastvor oko 50 g / L ili po potrebi
- glukoza-glutaminska kiselina, kontrolni rastvor
- alkiltiourea (ATM), rastvor, 1,0 g / L

Postupak

Priprema vode za razblaživanje

1. Dodati 1 ml rastvora u približno 500 ml destilovane vode: rastvor fosfatnog pufera pH 7,2, magnezijum-sulfat, kalcijum-hlorid i gvožđe(III)-hlorid (prema KR). Rastvor se dopuni do zapremine od 1000 ml i promeša.
2. Rastvor se čuva na $20^\circ\text{C} \pm 2^\circ\text{C}$; Rastvor se prozračuje najmanje 1 sat koristeći odgovarajući uređaj da se postigne koncentracija rastvorenog kiseonika od najmanje 8 mg / L.
3. Voda ne sme biti prezasićena kiseonikom, pre upotrebe se ostavlja da stoji 1 sat u otvorenoj posudi.

Naziv projekta: Digitalizacija hemijskih eksperimenata za poboljšanje kvaliteta i podršku nastavi hemije u srednjim školama
Akronim: ChemIQSoc
Broj projekta: 2021-1-SK01-KA220-WET-000027995



Razblažena otpadna voda

- U zavisnosti od porekla otpadne vode za, dodajte 5-20 ml otpadne vode i razblažite vodom za razblaživanje do zapremine od jednog. Dobijena otpadna voda se čuva na 20 ° C i uvek se priprema neposredno pre upotrebe.

Priprema uzorka

- Ako je potrebno, uzorak se neutrališe dodavanjem rastvora HCl ($c \approx 0,5 \text{ mol / L}$) ili NaOH ($c \approx 20 \text{ g / L}$) na pH između 6 i 8.
- Slobodni i hemijski vezani hlor se uklanja dodavanjem potrebne zapremine rastvora natrijum-sulfita ($c \approx 50 \text{ g / L}$), tako da nebude u višku.
- Uzorci koji sadrže alge se filtriraju kroz odgovarajući filter (npr. $1,6 \mu\text{m}$). Filtracija može značajno uticati na konačne vrednosti BPK i koristi se samo kada se smatra neophodnom za procenu kvaliteta vode. Ako uzorak sadrži velike čestice i potreban je veliki faktor razblaživanja, uzorak mora biti homogenizovan.

Priprema rastvora uzorka

- Uzorak se zagreva na $20^\circ\text{C} \pm 2^\circ\text{C}$ i promeša napunjenoj posudi do pola kako bi se eliminisalo moguće prezasićenje rastvora kiseonikom. Poznata zapremina uzorka se sipa u posudu za razblaživanje, dodati 2 ml rastvora alkalne tioureje ($c = 1.0 \text{ g / L}$) po litru razblaženog uzorka i posuda se napuni do oznake otpadnom vodom za razblaživanje.
- Oprezno promešajte kako biste sprečili hvatanje mehurića vazduha.
- Slepa proba se izvodi paralelno sa određivanjem, koristeći otpadn vodu za razblaživanje sa 2 ml rastvora alkilioureje. Potrošnja za slepu probu ne bi trebalo da prelazi $1,5 \text{ mg / L}$ rastvorenog kiseonika.

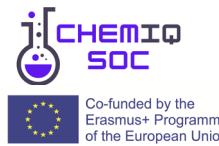
Određivanje rastvorenog kiseonika elektrohemiskom metodom

- Svaki razblaženi uzorak se sipa u posudu za inkubaciju tako da tečnost blago preliva. Tokom punjenja moraju se sprečiti promene u količini kiseonika u tečnosti. Nastali vazdušni mehurići na zidovima posude mogu da pobegnu.
- Koncentracija rastvorenog kiseonika u nultom vremenu u svakoj posudi određuje se uranjanjem sonde potenciometra prema SOP INO-MV-27. Posude su zatvorene tako da unutra ne ostaju zarobljeni mehurići vazduha.
- Posude sa razblaženim rastvorima uzorka stavljuju se u inkubator i ostavljaju u mraku n dana $\pm 4 \text{ h}$. Posle tog vremena, koncentracija kiseonika se ponovo određuje.

Rukovanje hemijskim supstancama

Hemikalija	Stanje	H-oznake	P-oznake
Rastvor fosfatnog pufera, pH 7.2	Tečnost	---	---

Naziv projekta: Digitalizacija hemijskih eksperimenata za poboljšanje kvaliteta i podršku nastavi hemije u srednjim školama
Akronim: ChemIQSoc
Broj projekta: 2021-1-SK01-KA220-WET-000027995



Hemikalija	Stanje	H-oznake	P-oznake
MgSO ₄ ·7H ₂ O	Čvrst	---	---
CaCl ₂	Čvrst	H319	P301, P312, P280, P305, P351, P338
HCl	Tečnost	H314, H335	P261, P280, P305, P351, P338, P304, P340, P310
H ₂ SO ₄	Tečnost	H314	P280, P305, P351, P338, P301, P330, P331, P310
Gvoždje(III)-hlorid	Kuglice	H314, H290	P280, P310, P305, P351, P338
Na ₂ SO ₃	Čvrst	H319	P305, P351, P338
Glukoza	Čvrst	---	---
Tiourea	Čvrst	H301	P301 + P310

Izvori rizika i procena ozbiljnosti rizika

Nema rizika ako se pridržavate svih principa za rad sa hemikalijama i koristite ličnu zaštitnu opremu (rukavice, naočale, mantil).

Metoda upravljanja otpadom

Hemikalije se odlažu u određenim kontejnerima za prikupljanje.

Mera za smanjenje rizika

Korišćenje lične zaštitne opreme (naočare, rukavice, mantil).

Literatura

1. Horáková Marta: *Analitika vode*. UCT, Prag, 2000, 283 str.
2. Ilavský Jan: *Hemija vode - laboratorijske vežbe*. STU, Bratislava, 2015, 189 str.

Naziv projekta: Digitalizacija hemijskih eksperimenata za poboljšanje kvaliteta i podršku nastavi hemije u srednjim školama
Akronim: ChemIQSoc
Broj projekta: 2021-1-SK01-KA220-WET-000027995



Radni list

Eksperimentalni podaci

1. Detaljno proučite tok rada i zabeležite najvažnije radne parametre metode.

2. Zabeležite rezultate merenja.

Broj uzorka	1	2	3	Slepa proba 1
c(O ₂) u mg/l u nultom vremenu				
c(O ₂) v mg/l posle 5 dana				

Izračunavanja

1. Izračunajte količinu BPK u uzorku.

BPK₅ u miligramima kiseonika po litru, sa razblaživanjem se izračunava prema jednačini:

$$BPK_5 = \left[(c_1 - c_2) - \frac{V_t - V_e}{V_t} \cdot (c_3 - c_4) \right] \cdot \frac{V_t}{V_e}$$

c₁ je koncentracija rastvorenog kiseonika u jednom od testnih rastvora u nultom vremenu u mg / l

c₂ koncentracija rastvorenog kiseonika u istom rastvoru nakon *n* dana u mg/l

c₃ koncentracija rastvorenog kiseonika u sleoj probi u nultom vremenu u mg/l

c₄ je koncentracija rastvorenog kiseonika u slepom rastvoru nakon *n* dana u mg/l

V_e je zapremina uzorka koji se koristi za pripremu testnog rastvora u ml

V_t je ukupna zapremina testiranog rastvora u ml

BPK₅ u miligramima kiseonika po litru, nerazblaženi uzorak se izračunava prema jednačini:

$$BPK_5 = c_1 - c_2$$

c₁ je koncentracija rastvorenog kiseonika u jednom od testnih rešenja u nultom vremenu u mg/l

c₂ koncentracija rastvorenog kiseonika u istom rastvoru nakon *n* dana u mg/l

Naziv projekta: Digitalizacija hemijskih eksperimenata za poboljšanje kvaliteta i podršku nastavi hemije u srednjim školama
Akronim: ChemIQSoc
Broj projekta: 2021-1-SK01-KA220-WET-000027995



Rezultati su dati u miligramima po litru.

Rezultati manji od 10 mg / 1 će biti zaokruženi na najbliži mg / 1, rezultati između 10 mg / 1 kiseonika i 1 000 mg / 1 kiseonika će se zaokružiti na dve decimale.

Rezultati iznad 1.000 mg / 1 dati su na tri decimale.

2. Unesite vrednosti BPK

Broj uzorka	1	2	3	Slepa proba 1
BPK ₅				

Pitanja

1. Šta predstavlja vrednost BPK₅?
 2. Zašto je O₂ vrednost važan pokazatelj čistoće vode ili zagađenja?
 3. Koji je princip oksimetra?
 4. Navedite izvore grešaka u skupu BPK₅. Predložite moguća rešenja.

Naziv projekta: Digitalizacija hemijskih eksperimenata za poboljšanje kvaliteta i podršku nastavi hemije u srednjim školama
Akronim: ChemIQSoc
Broj projekta: 2021-1-SK01-KA220-WET-000027995



Co-funded by the Erasmus+ Programme of the European Union

Zaključak

Procenite svoj rad.

Izjava o odricanju od odgovornosti

Finansira Evropska unija. Izraženi stavovi su stavovi autora i ne izražavaju nužno stavove i mišljenja Evropske unije ili Slovačke akademske asocijacije za međunarodnu saradnju, Nacionalne agencije za obrazovanje i obuku Erasmus+ programa. Ni Evropska unija ni organizacija koja dodeljuje grantove ne preuzimaju nikakvu odgovornost za njih.