

北海道開発局土木試験所 正会員 伊藤洋二

北海道の主な河川はパルプ工場、澱粉工場、ビート工場などの排水により汚濁をうけているが、これら排水は悪臭とBODの高いことによつて共通の性質を示している。北海道開発局においては河川管理上の立場から汚濁の実態ならびに自浄作用について調査を実施している。自浄作用の調査にあたつては、DODおよびBODの測定など現状の把握が基本となるが、これらの測定方法について先ず検討を加え、自浄調査の一例として、汚濁源が比較的単純と考えられる石狩川の旭川市郊外から新十津川町までの約50kmについて実測したDOD、BODなどの値から、河川中での酸素消費量、雨暦基準などを計算した結果について報告する。

1. 測定方法などについて

(1) 溶存酸素(DO) 河川水のDOの測定は一概

にラインクラー法が用いられており、水中含有物質によつては各種変法が利用されてい。しかしパルプ排水に対しで理想的な方法は未だ確立されていないよう、ウインクラー法ショート変法によつても表-1のように排液濃度によつて測定値が変化し、また迅速過マンガン酸塩改良法も試みたが、補正用の沈度消費量がばらついて補正值の決定が困難であった。そこで補正の方法として(i)、現場で採水時に河川水をはげしく振とうして飽和水を採取し、この測定値と水温から換算して酸素飽和量と比較して補正值を求める(ii)汚濁源が比較的単純な場合、有機物によつて補正值としてBODとの関係を利用して計算する。の2法に従つて若干の実験を行なつた。圖-1は天端川の東

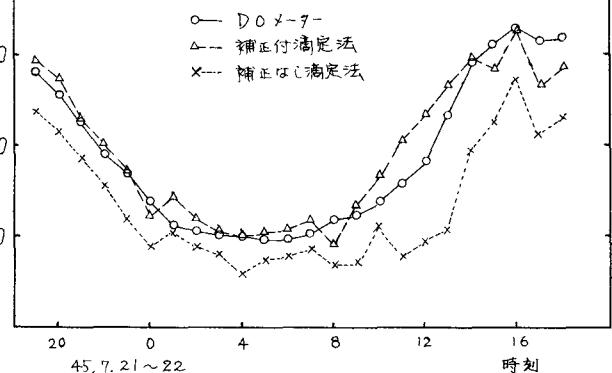
惠橋地帯において1時間毎に測定したDOを示す。DO-X-7-2得られた値は100%であり、補正付のものはかなり近い値を示し、24回の測定値の差の平均は0.6(±2.4)%であり、これに対して補正しない値は-5.3(±3.1)%でかより低かつた。次に補正值とBOD値との関係があるが、表-1に示すとおり同一汚濁源からの試料についてはBOD値のあまり大きくなる範囲では直線的関係にあることが判明した。しかし、汚濁源の成分が変動

表-1 DO X-7-2およびウインクラー法による

DO測定値の差およびBODとの関係

試料	(1) BOD ₅ ppm	(2) DO-X-7-2 および DO ppm	(3) ウインクラー ショート変法 =±3DO ppm	(2)-(3)	(2)-(3) (1)
純水		8.90	8.91	-0.01	
T製紙A	27.8	8.94	7.54	1.40	0.050
" "	55.6	9.01	6.68	2.33	0.042
" B	32.1	8.96	1.01	7.95	0.025
" "	64.2	8.81	6.06	2.75	0.043
" "	32.1	8.73	7.06	1.67	0.052
" "	6.4	8.35	8.00	0.35	0.054
K110L7*A	14.8	8.93	8.50	0.43	0.029
" B	15.6	8.78	7.74	1.04	0.067
河川水A	6.6	7.68	6.87	0.81	0.12
" B	6.8	7.57	6.70	0.87	0.13

図-1 DO X-7-2及びウインクラーショート変法によるDOの測定値



すること、および測定から滴定までの操作を一定にしなければならないことなどを覚えると必ずしも安心して採用しうる方法ではない。

(2) BODの測定方法 BOD試験の問題点は希釈操作と倍び酸素の測定である。標準法として行なわれるのは希釈法およびウインクラー法によるDOの測定であるが、多試料を同時に測定したり、脱酸素係数の計算のために多量の稀水を作るような場合標準法では不便である。このためDOメーターの使用および角曝気法について検討した。その結果DOメーターの使用により(i)原作物量の影響を考慮する心配がない(ii)1回り測定が約1分で可能である(iii)5日間フラン前後の材料を同一ビンの稀水について測定ができる。したがってビンの数を減らすことができると同時に各ビンの酸素濃度は正確に一定である必要はない。などの利点があり、また角曝気法の採用によりコロPPM位までは希釈の必要がなく、希釈率の幅を広げることができます。

(3) BOD速度恒数(脱酸素係数)の算出 上記の方法により毎日のDO減少量を測定し、対数差法により脱酸素係数を計算した。測定の期間を11日間とし、このうち3~10日間の各期間の数値を用いて河川水や工場排水について計算した結果は表-2のとおりで、短期間のデータによる値はよくにはらつきが大きいが、これは初期または途中で過水を生ずることによるものと思われる。この実験では特に種種をしていないが、今後適当な種種について検討したいと考える。

(4) クロロフィルによる酸素生産量の推定

表-2 脱酸素係数の計算結果

クロロフィルの量は90%アセトン抽出法を用いた。酸素生産量の推定において、水中の照度としては地表面の天候による照度の標準値と河水の明光度を用いて $I_m = \frac{I_0}{mH} (1 - e^{-mH})$, $m = 2.303E$

ここで I_0 : 水面上の照度, E: 河水の吸光度, I_m : 深さHなる水中的平均照度をため、さらに照度と生産量の関係図から生産量を求めた。

2. 石狩川中流域における自浄作用の追跡調査

石狩川は河口から約150kmの位置に旭川市があり、ここで都市下水及びバルコ工場排水が流入しているが、この下流橋本町までの区间にはほとんど汚濁源がなく、比較的単純である。現地調査は昭和44年7月23日より上記の区间を2つに区分して実施した。測定項目は流量、BOD、DO、クロロフィル、水温、気温、pH、天候、明光度などを、実験室における脱酸素係数(K_1)、河川中のBOD減少係数($K_2 = K_1 - K_1$)、角曝気係数(K_2)を計算した。計

表-3 石狩川の自浄係数

種別	期間	脱酸素係数の計算結果				
		3日	4	5	7	10
河川水 N=293	平均	0.100	0.084	0.081	0.069	0.059
	合	0.100	0.072	0.062	0.041	0.032
川内川 N=89	平均	0.13	0.16	0.15	0.13	0.100
	合	0.11	0.072	0.056	0.044	0.072
測定物 川内川 N=66	平均	0.18	0.23	0.22	0.19	0.14
	合	0.10	0.23	0.16	0.077	0.062
ビート川 N=98	平均	0.23	0.25	0.29	0.24	0.16
	合	0.097	0.15	0.15	0.12	0.079

算結果を表-3に示す。神光橋から神居大橋の間に K_2 が2.9(1/d)

という大きさの値を示してい3のはほぼ自浄的に値する。また実験室での静置して測定して脱酸素係数と河川中でのBOD減少係数の間にかなりの違いがあった。

参考文献 1. 萩原耕一 BOD試験法解説, 2.

V.R.FELICETTA, TAPPI 48 NO.6 '65, 3. 建設省下水道研究室 沿岸潮河川の汚濁解析と50年汚濁予測 昭和43年3月, 4. 丹保他, 河川の自浄作用に関する研究, 北大工学部研究報告, 5. 須崎文夫, 湖沼調査法, 6. 山本義一, 気象輻射学

地名	距離 km	平均水質			
		Ty/km	K ₁	K ₂	K ₃
神光橋	144.6	2.94	0.06	4.4	2.9
神居大橋	139.0		1.42	0.05	1.3
神居大橋	136.6		1.01	0.05	0.08
仙内橋	138.2		0.82	0.04	0.40
深川橋	121.9		1.25	0.04	0.10
勝荷牛橋	119.5		1.00	0.04	0.21
江電橋	105.4		0.53	0.04	0.16
橋本町	94.0				2.0