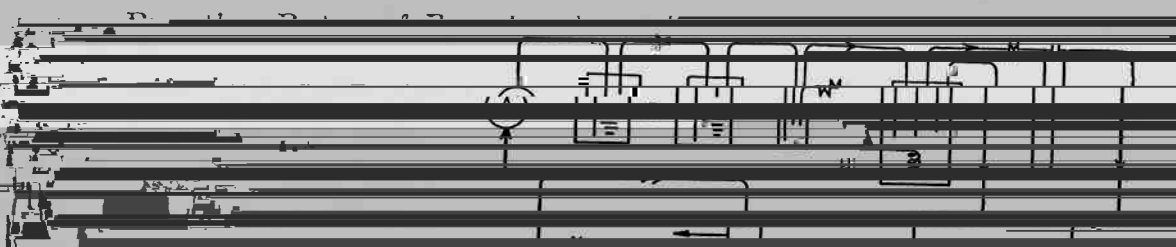


JDC661.46 : 66.073 : 541.127



松
勝



Technical drawing or schematic diagram, partially obscured by redaction bars.

Takan Matsuoka

Keiichi Katsuta

アルカリ溶液による臭素ガスの吸収速度

NaOH conc.

量を行った。

Slope = -5.00×10^{-2}

吸収ガスの自由濃度は、ガラス器具を用いて、

7.1×10^{-2}

0.3

0.2

: $20 \pm 2^\circ\text{C}$

: 3.0l

アルカリ溶液の定数は、 $k = 0.011 \text{ l} \cdot \text{min}^{-1} \cdot \text{atm}^{-1}$

Tab. 1 (Exp. No. 1)

hr	NaOH	Bromine
1	0.608	0.028
2	0.608	0.060
3	0.448	0.092

$$k_1' = -b/2 \quad (6)$$

Exp. No. 1 $k_1' = 1.90 \times 10^{-2}$

Tab. 2 Time vs. concentrations, reaction between NaOH soln. and Br₂(g)

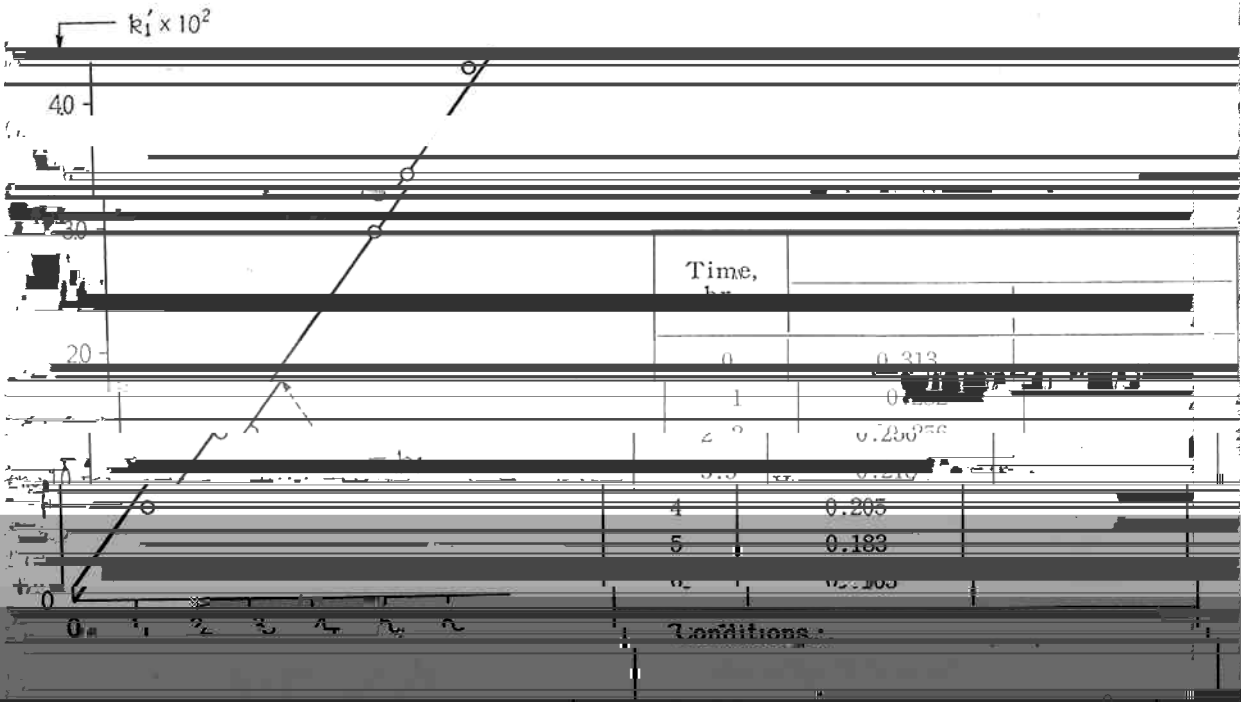
Exp. No. 2

hr.	a-2x	x	a-2x	x
0.415	0.048	0.002	0.002	0.002
0.625	0.000	0.000	0.000	0.000
0.835	0.000	0.000	0.000	0.000
1.045	0.000	0.000	0.000	0.000
1.255	0.000	0.000	0.000	0.000
1.465	0.000	0.000	0.000	0.000
1.5	0.380	0.010		

アルカリ溶液による臭素ガスの吸収速度

..... (13)

Fig. 1. Rate of absorption of bromine gas in NaOH solution at various temperatures.

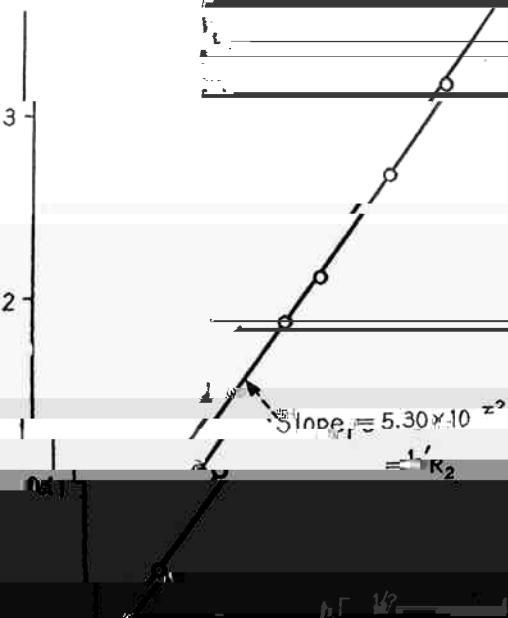


.....(7)

.....(8)



between Na_2CO_3 soln. and $\text{Br}_2(\text{g})$



hr.				
0	0.313	0	0.313	
1	0.294	0.015		
1.5			0.303	0.009
2	0.282	0.032		
3	0.269	0.041	0.291	0.020
4	0.253	0.055		
4.5			0.280	0.030

0.012

$a-2x$

0.625 0 0.618 0 || 0.618 0

0.12 0.075 0.572

0.572

0.12

6. むすび