

工手ノシテ西左記ノ...

香 堀*

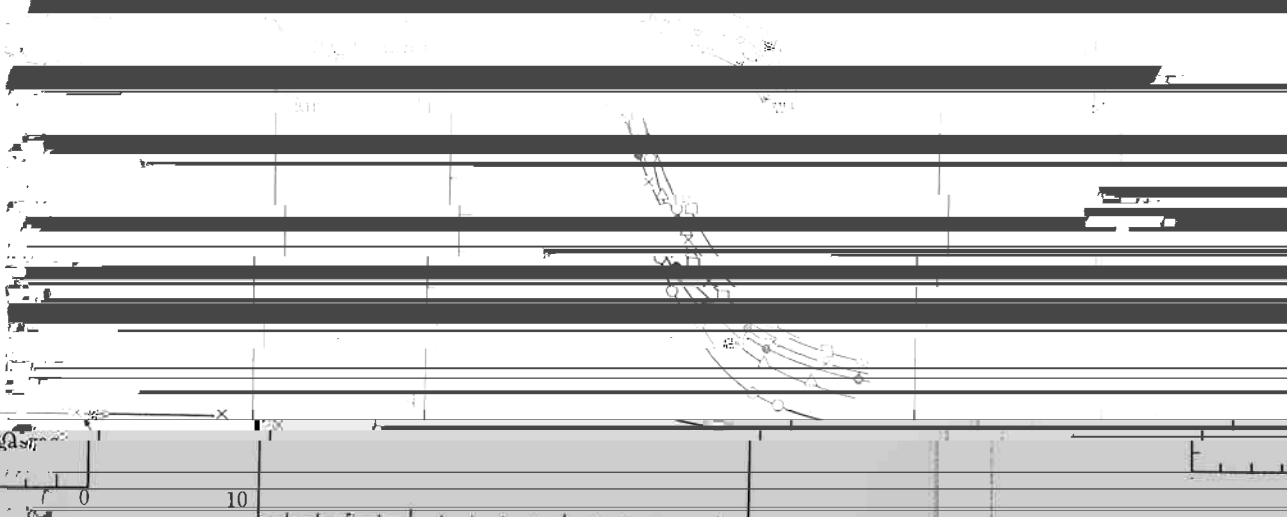
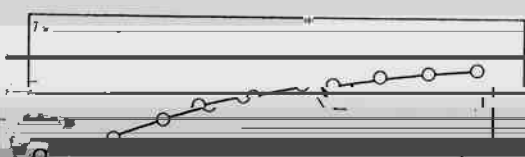
徳 昭
徳 洋

[The majority of the page is obscured by dense horizontal black bars, rendering the text completely illegible.]

1	2	3	4
0.024	22.6	0.94	0

1. 反応液のpH値を測定し、その変化を記録する。
 2. 反応液のpH値が急激に低下する点（等当点）を求め、そのときの反応液の体積を記録する。
 3. 反応液のpH値が再び急激に上昇する点（等当点）を求め、そのときの反応液の体積を記録する。
 4. 反応液のpH値が再び急激に低下する点（等当点）を求め、そのときの反応液の体積を記録する。

5. 反応液のpH値が再び急激に上昇する点（等当点）を求め、そのときの反応液の体積を記録する。
 6. 反応液のpH値が再び急激に低下する点（等当点）を求め、そのときの反応液の体積を記録する。
 7. 反応液のpH値が再び急激に上昇する点（等当点）を求め、そのときの反応液の体積を記録する。



○ Glass beaker ×

Fig. 2 pH value vs. time

Fig. 3



Time (min)

The Variation of pH with time



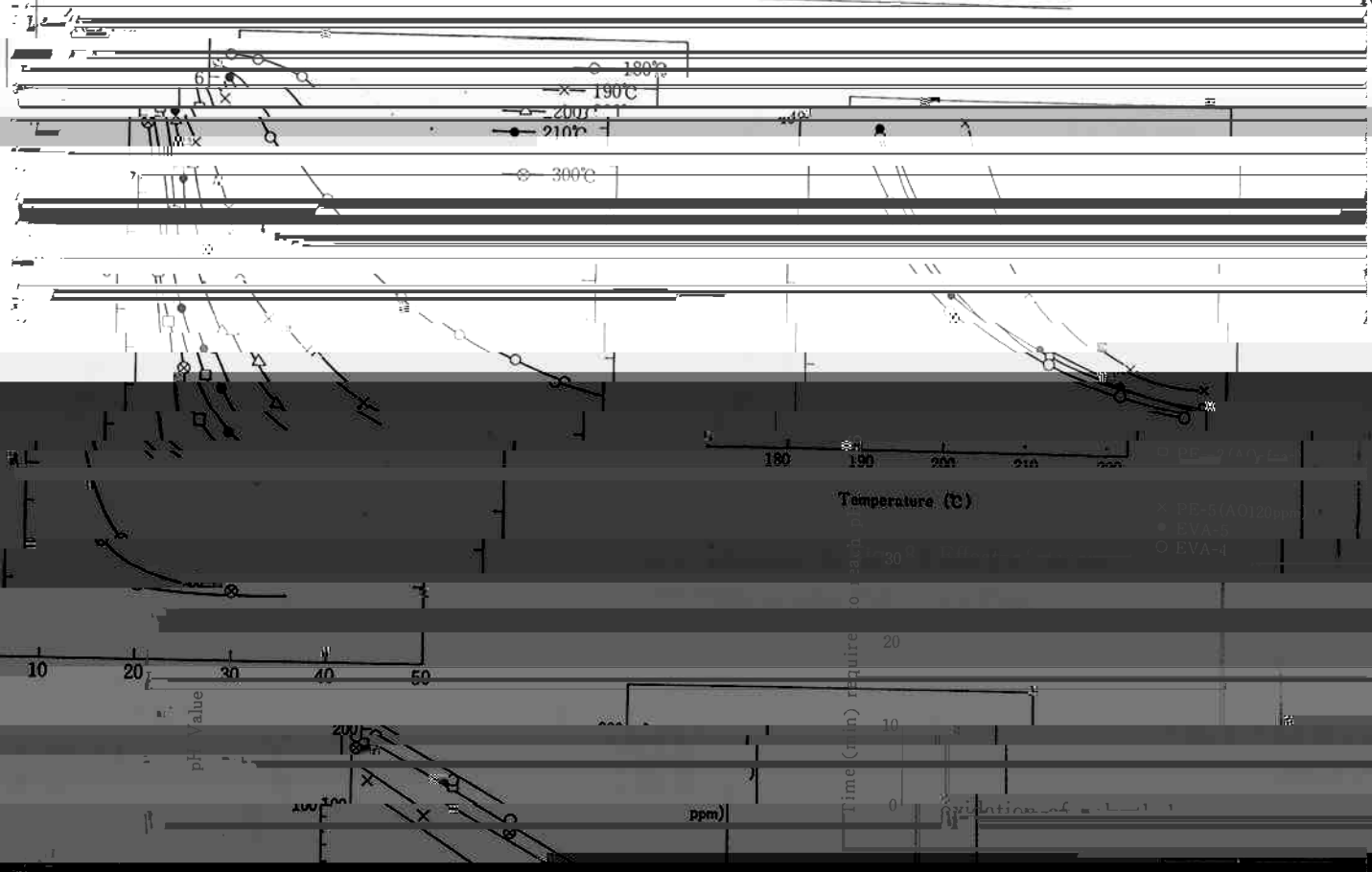


Fig. 6 Variation of pH value with time.

EVA 5 の水分解特性

H 4.6) x

- EVA-4
- EVA-5
- ⊗ PE-2(AO-free)

(1/Time(min) required

$\frac{1}{T} \times 10^3$

[REDACTED]

VAC. Time required to reach pH
4.5 (min)
[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]

[REDACTED]