

1. 凡在本行存款...  
 2. 凡在本行存款...  
 3. 凡在本行存款...

南 山 路 口

4. 凡在本行存款...  
 5. 凡在本行存款...

6. 凡在本行存款...  
 7. 凡在本行存款...  
 8. 凡在本行存款...  
 9. 凡在本行存款...  
 10. 凡在本行存款...  
 11. 凡在本行存款...  
 12. 凡在本行存款...  
 13. 凡在本行存款...  
 14. 凡在本行存款...  
 15. 凡在本行存款...  
 16. 凡在本行存款...  
 17. 凡在本行存款...  
 18. 凡在本行存款...  
 19. 凡在本行存款...  
 20. 凡在本行存款...  
 21. 凡在本行存款...  
 22. 凡在本行存款...  
 23. 凡在本行存款...  
 24. 凡在本行存款...  
 25. 凡在本行存款...  
 26. 凡在本行存款...  
 27. 凡在本行存款...  
 28. 凡在本行存款...  
 29. 凡在本行存款...  
 30. 凡在本行存款...

31. 凡在本行存款...  
 32. 凡在本行存款...  
 33. 凡在本行存款...  
 34. 凡在本行存款...  
 35. 凡在本行存款...  
 36. 凡在本行存款...  
 37. 凡在本行存款...  
 38. 凡在本行存款...  
 39. 凡在本行存款...  
 40. 凡在本行存款...  
 41. 凡在本行存款...  
 42. 凡在本行存款...  
 43. 凡在本行存款...  
 44. 凡在本行存款...  
 45. 凡在本行存款...  
 46. 凡在本行存款...  
 47. 凡在本行存款...  
 48. 凡在本行存款...  
 49. 凡在本行存款...  
 50. 凡在本行存款...

モデルに対し隔膜法では原塩及び回収塩を分けて

海水の濃度を



海水の濃度を

[Redacted text block]

9. 1000 - 00 0 80 1 - 77 0 "2" 水精製に於ける  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  の純度提高の試み

[Redacted text block]

10.  $\text{CaSO}_4$  の水精製に於ける  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  の純度提高の試み

[Redacted text block]

11. 反応の機構 水精製に於ける  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  の純度提高の試み

[Redacted text block]

12. 反応の機構 水精製に於ける  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  の純度提高の試み

[Redacted text block]

第3章  $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  の溶解度 (M,  $10^{-2}$  mol/L)

T- $\text{Na}_2\text{SO}_4$  濃度を計算し、その濃度を保つために  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  を同時に添加する

$\text{Ca}(\text{OH})_2$  |

0.60      0.11      0.10

1.66

0.39

水分

150

P.N.C. | T.M.C.

海 析

4

〔A〕の場合

0.6 Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

= 43kg

とすれば (1.5 - 0.8 + 0.1) × 100 = 0.8 Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 転化するもの

海水中 MgO 除去用



[The main body of the document is heavily obscured by horizontal black bars, rendering the text illegible.]