

**Elektrolit egyensúlyok. Egyensúlyok vizes oldatban.**

1. 0,423
2. 100,071 °C
3. 0,415
4. 4,8 %
5. 539 156,06 N/m<sup>2</sup>
6. -2,067 °C
7. 0,1095
8.  $6,012 \cdot 10^{-2}$  mol/dm<sup>3</sup>
9.  $6,037 \cdot 10^{-5}$  mol/dm<sup>3</sup>
10. 3,37
11.  $5,75 \cdot 10^{-5}$  mol/dm<sup>3</sup>
12. 12,35
13. 0,02 mol/dm<sup>3</sup>
14. a. n = 0,202 mol  
b. c = 0,419 mol/dm<sup>3</sup>  
c. pH = 0,38
15. 12,11 cm<sup>3</sup>
16. 0,313 g
17. 12,00
18. a. 3,16-szorosára  
b. 7,91-szeresére
19. 2,26
20. 10,52
21. 1:3,17
22. 62,5 % (n/n) KOH  
37,5 % (n/n) NaOH  
70 % (m/m) KOH  
30 % (m/m) NaOH
23. c = 0,0766 mol/dm<sup>3</sup>  
pH = 2,94
24. 1,67
25. 3,09
26.  $\alpha = 9,31 \cdot 10^{-3}$   
pH = 2,73
27.  $\alpha = 9,44 \cdot 10^{-3}$   
pH = 11,28
28. 0,139 mol/dm<sup>3</sup>
29. 10,83
30. 5,56 mol/dm<sup>3</sup>
31.  $\alpha = 0,12$   
 $K_s = 4,09 \cdot 10^{-4}$  mol/dm<sup>3</sup>  
pH = 2,52
32. c =  $5,625 \cdot 10^{-5}$  mol/dm<sup>3</sup>  
 $\alpha = 0,80$   
pH = 4,35
33. pH = 2,01  
 $\alpha = 0,098$   
 $K_s = 1,06 \cdot 10^{-3}$  mol/dm<sup>3</sup>
34.  $K_b = 1,79 \cdot 10^{-5}$  mol/dm<sup>3</sup>  
pH = 11,13
35. a. c =  $1,37 \cdot 10^{-5}$  mol/dm<sup>3</sup>  
b.  $\alpha = 0,66$   
c.  $K_s = 1,82 \cdot 10^{-5}$  mol/dm<sup>3</sup>
36. a. c =  $6,71 \cdot 10^{-4}$  mol/dm<sup>3</sup>  
b.  $\alpha = 14,89$  %  
c. V = 0,03 cm<sup>3</sup>
37. 70,96 cm<sup>3</sup>
38. 2,30
39. 12,903
40. pH = 0,178  
V = 19,92 cm<sup>3</sup>
41. 10,301
42. 0,1 g
43. 4,93
44. 9,08
45. 8,405
46. 8,41
47. 4,15
48. 5,06
49. 8,78
50. a. pH = 5,06  
b.  $\Delta$ pH = 0,40
51. 8,96
52. 4,50 g
53. 4,00
54. a. pH = 12,70  
b. pH = 2,73  
c. pH = 4,28