-

1. 506 625 N/m^2
2. 71 200 Pa
3. 2,513 m^3-es tartállyal kell összekötni
4. 0,471 m^3
5. 327,15 °C
6. Háromszorosára fog nőni, vagyis 2·T-vel fog nőni
7. 1,09-szer nagyobb lesz a nyomás
8. 390,67 °C
9. 149,92 °C-on éri el és 149,93°C-on nyit a szelep
10. $4{,}50 \cdot 10^{-3}$ m^3
11. 245,52 °C
12. 219 730,99 N/m^2
13. $1{,}71 \cdot 10^{-3}$ m^3
14. 51 612,93 N/m^2
15. 1 281,61 kg-mal több
16. 39 097 965,82 N/m^2
17. 20 g/mol; neon
18. 124 g/mol
19. 205,36 mol; 14 008 718,84 N/m^2
20. 0,125 g; $2{,}205 \cdot 10^{21}$ db
21. $6 \cdot 10^{20}$ db
22. 83 199,39 N/m^2
23. 6 833 409,71 N/m^2
24. 14 090 388,25 N/m^2
25. 269 541,72 N/m^2
26. 118,7 g
27. 4,86 %-át; 96 393,20 N/m^2
28. a. 65,12 mol
    b. nem nyit ki
29. 1,25 g
30. 0,036 m^3; 0,048 m^3; $6{,}013 \cdot 10^{-3}$ m^3; $8{,}018 \cdot 10^{-3}$ m^3; $3{,}436 \cdot 10^{-3}$ m^3; $6{,}013 \cdot 10^{-3}$ m^3; 0,241 m^3; 0,048 m^3
31. C_2H_4O
32. H_2F_2
33. 54,18 %(m/m)
34. 847,75 m^3
35. 1,77 dm^3
36. 9,699 g
37. 9 993,99 m^3
38. 37,85 cm^3
39. a. $2\ KMnO_4 + 16\ HCl = 2\ KCl + 2\ MnCl_2 + 5\ Cl_2 + 8\ H_2O$
    b. 17,70 g
    c. 158,61 cm^3
40. 9 396,77 g/m^3
41. 4,68 kg/m^3
42. 1 963,17 g/m^3; 713,88 g/m^3; 3 480,17 g/m^3; 4 640,22 g/m^3; 5 711,04 g/m^3
43. 20,17 g/mol
44. 1 517,13 g/m^3
45. 928,20 g/m^3
46. 20 %-kal csökken
47. 6 atomos
48. S_2Cl_2
49. 1,42
50. 1,41 bar
51. N_2: d = 0,875; m = 1,143 g;
    H_2S: d = 1,063; m = 1,388 g;
    CO_2: d = 1,375; m = 1,796 g;
    Cl_2: d = 2,219; m = 2,898 g;
    SO_2: d = 2,000; m = 2,612 g;
    NO: d = 0,938; m = 1,224 g;
    NO_2: d = 1,438; m = 1,878 g
52. 254,08 g/mol
53. $C_4H_8O_2$
54. a. 78 g/mol
    b. 3,74 kg/m^3
    c. 39
    d. C_6H_6
55. 0,027 m^3
56. 6,53 g/mol;
    15,1 %(n/n) metán; 15,1 %(n/n) vízgőz; 69,8 %(n/n) hidrogén;
    15,1 %(V/V) metán; 15,1 %(V/V) vízgőz; 69,8 %(V/V) hidrogén;
    37,0 %(m/m) metán; 41,62 %(m/m) vízgőz; 21,38 %(m/m) hidrogén;
    0,23
57. 103 806,23 N/m^2;
    p_{O2} = 39 861,59 N/m^2;
    p_{CH4} = 63 944,64 N/m^2
58. 83 720 090,45 N/m^2;
    p_{H2} = 74 427 160,41 N/m^2;
    p_{O2} = 9 292 930,04 N/m^2
59. p_{H2} = 202 648 N/m^2;
    p_{CH4} = 50 662 N/m^2
60. 99 817,88 N/m^2
61. 81,6 N/m^2; 1,379 g
62. 21 278,25 N/m^2; 28,96 g/mol
63. 34 %(V/V) NO; 66 %(V/V) NO_2
64. 101 171,2 N/m^2