

Gázok, gázelegyek - eredmények

1. 506 625 N/m²
2. 71 200 Pa
3. 2,513 m³-es tartállyal kell összekötni
4. 0,471 m³
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. 4,50·10⁻³ m³
11. 245,52 °C
12. 219 730,99 N/m²
13. 1,71·10⁻³ m³
14. 51 612,93 N/m²
15. 1 281,61 kg-mal több
16. 39 097 965,82 N/m²
17. 20 g/mol; neon
18. 124 g/mol
19. 205,36 mol; 14 008 718,84 N/m²
20. 0,125 g; 2,205·10²¹ db
21. 6·10²⁰ db
22. 83 199,39 N/m²
23. 6 833 409,71 N/m²
24. 14 090 388,25 N/m²
25. 269 541,72 N/m²
26. 118,7 g
27. 4,86 %-át; 96 393,20 N/m²
28. a. 65,12 mol
b. nem nyit ki
29. 1,25 g
30. 0,036 m³; 0,048 m³; 6,013·10⁻³ m³; 8,018·10⁻³ m³; 3,436·10⁻³ m³; 6,013·10⁻³ m³; 0,241 m³; 0,048 m³
31. C₂H₄O
32. H₂F₂
33. 54,18 %(m/m)
34. 847,75 m³
35. 1,77 dm³
36. 9,699 g
37. 9 993,99 m³
38. 37,85 cm³
39. a. 2 KMnO₄ + 16 HCl = 2 KCl + 2 MnCl₂ + 5 Cl₂ + 8 H₂O
b. 17,70 g
c. 158,61 cm³
40. 9 396,77 g/m³
41. 4,68 kg/m³
42. 1 963,17 g/m³; 713,88 g/m³; 3 480,17 g/m³; 4 640,22 g/m³; 5 711,04 g/m³
43. 20,17 g/mol
44. 1 517,13 g/m³
45. 928,20 g/m³
46. 20 %-kal csökken
47. 6 atomos
48. S₂Cl₂
49. 1,42
50. 1,41 bar
51. N₂: d = 0,875; m = 1,143 g;
H₂S: d = 1,063; m = 1,388 g;
CO₂: d = 1,375; m = 1,796 g;
Cl₂: d = 2,219; m = 2,898 g;
SO₂: d = 2,000; m = 2,612 g;
NO: d = 0,938; m = 1,224 g;
NO₂: d = 1,438; m = 1,878 g
52. 254,08 g/mol
53. C₄H₈O₂
54. a. 78 g/mol
b. 3,74 kg/m³
c. 39
d. C₆H₆
55. 0,027 m³
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/m²;
p_{O2} = 39 861,59 N/m²;
p_{CH4} = 63 944,64 N/m²
58. 83 720 090,45 N/m²;
p_{H2} = 74 427 160,41 N/m²;
p_{O2} = 9 292 930,04 N/m²
59. p_{H2} = 202 648 N/m²;
p_{CH4} = 50 662 N/m²
60. 99 817,88 N/m²
61. 81,6 N/m²; 1,379 g
62. 21 278,25 N/m²; 28,96 g/mol
63. 34 %(V/V) NO; 66 %(V/V) NO₂
64. 101 171,2 N/m²