

Chimie 30S

Devoir : les gaz 2 – réponses

Exercices: 1. 24 L/mol 2. 42,8 L/mol 3. 25,9 L/mol
4.a) 0,446 mol b) 12,5 g 5. 0,089 mol 6. 0,500 mol, $3,01 \times 10^{23}$ molécules 7. 77,3 L 8. $1,0 \times 10^2$ L 9. 78,38 L
10.a) 56,0 L b) $1,51 \times 10^{24}$ molécules c) $3,01 \times 10^{24}$ atomes
11. 74,4 L 12. 45,7 K 13. 626 kg 14. 23,3 L 15. 25 kPa
16. 1,71 g/L 17. 2,35 g/L 18. 3,65 g/L 19. 578 kPa 20. 48,2 g/mol
21. $2,0 \times 10^2$ g/mol 22. 71,3 g/mol 23.a) 1,69 g/L b) 1,78 g/L
24. C_2H_2 25.a) 1: 2 b) 1: 2 c) 2: 1 d) 1: 1 26.a) 4,5 L
b) 7,5 L 27.b) 6,00 L 28.b) a_4b_2 29.a) 65,0 L b) $1,63 \times 10^{24}$ molécules
c) $3,25 \times 10^{24}$ atomes 30. 16 L 31. 0,20 g
32. 0,047 g 33.a) 79 L b) 98 L 34. 0,32 g 35. 79 L 36. $1,1 \times 10^2$ g
37. 0,71 L 38. $4,8 \times 10^6$ L 39.a) 0,201 mol b) $FeCl_3$