

Chimie 30S

Devoir : la mole – corrigé

- 13.** $1,07 \times 10^{22}$ **14.** $2,83 \times 10^{20}$ **15.** $1,3 \times 10^{23}$ **16.** $3,35 \times 10^{25}$
17.a) $1,5 \times 10^{24}$ **b)** $2,1 \times 10^{25}$ **c)** $6,0 \times 10^{24}$ **18.a)** $4,99 \times 10^{23}$ **b)** $9,98 \times 10^{23}$ **19.** 12,8 mol **20.** $1,33 \times 10^3$ mol **21.** $1,84 \times 10^{-2}$ mol
22. $1,16 \times 10^{-1}$ mol **23.a)** 131,29 g/mol **b)** 190,23 g/mol
c) 137,33 g/mol **d)** 127,60 g/mol **24.a)** 17,04 g/mol
b) 180,2 g/mol **c)** 294,2 g/mol **d)** 399,9 g/mol **25.** 183,68 g/mol
26. 131,7 g/mol **27.a)** 46,8 g **b)** $1,20 \times 10^2$ g **c)** $1,05 \times 10^9$ **d)** $3,66 \times 10^{-3}$
28.a) 1,5 mol Cl_2 **b)** 7,31 mol O_2 **29.** $1,00 \times 10^3$ g
30. 26,6 kg **31.a)** 1,07 mol **b)** $1,24 \times 10^2$ mol **c)** 14,2 mol **d)** $7,75 \times 10^{-4}$ mol
32.a) 0,652 mol **b)** 0,156 mol **c)** $1,76 \times 10^6$ **d)** $3,49 \times 10^{-5}$
33. $1,7 \times 10^2$ mol **34.** $1,75 \times 10^2$ mol **35.a)** $1,36 \times 10^3$ g
b) 9,95 g **c)** $7,32 \times 10^2$ g **d)** $2,15 \times 10^7$ **36.** $2,93 \times 10^{-21}$ g **37.** $7,95 \times 10^{-23}$ g
38. $6,25 \times 10^{-22}$ g **39.a)** $3,34 \times 10^{23}$ molécules **b)** $9,84 \times 10^{23}$ molécules
c) $1,05 \times 10^{23}$ molécules **d)** $2,50 \times 10^{20}$ molécules **40.** $4,2 \times 10^5$ atomes **41.** $1,36 \times 10^{20}$ **42.a)** $2,14 \times 10^{20}$
b) $4,27 \times 10^{20}$