

**Exercices supplémentaires sur : Mole, Nombre d'Avogadro, Masse molaire**

1. 0,4  $2,4 \times 10^{23}$  0,2  $1,2 \times 10^{23}$
2. 6,6  $3,96 \times 10^{24}$  17,6  $1,056 \times 10^{25}$  8,8  $5,28 \times 10^{24}$
3. 17,1  $1,026 \times 10^{25}$  5,7  $3,42 \times 10^{24}$  22,8  $1,368 \times 10^{25}$
4. a) 1,3 mol b) 2,5 mol c) 0,00683 mol d) 150,83 mol e) 0,111 mol f) 0,42 mol
5. a)  $1,92 \times 10^{24}$  molécules b)  $6,6 \times 10^{24}$  molécules c)  $4,5 \times 10^{22}$  molécules d)  $4,8 \times 10^{23}$  molécules  
e)  $6 \times 10^{25}$  molécules f)  $7,8 \times 10^{21}$  molécules
6. a) 1,56 mol b) 0,113 mol c) 4,3 mol d) 0,0105 mol e) 12,63 mol f) 0,094 mol
7. a) 30,59 g b) 56,17 g c) 474,6 g d) 1,78 g e) 0,35 g f) 2546,1 g
8. a) 14,56 g b) 205,3 g c) 0,917 g d) 8845 g e) 6,262 g f) 93,3 g
9. a) 150,4 g b) 57,4 g c) 25,2 g d) 102,6 g e) 250 g f) 744 g
10. 10 g
11. 0,1 mol
12. 17,92 g
13. 256 g
14. 55,6 mol
15. 122,5 g
16. 2,5 mol
17.  $1,5 \times 10^{24}$  molécules