

# MASA ATÓMICA

---

*Asignatura: Física y Química*

**1. Calcula la masa molecular de las siguientes sustancias y expresa el resultado en u.**

- 1)  $\text{H}_2$
- 2)  $\text{O}_2$
- 3)  $\text{N}_2$
- 4)  $\text{H}_2\text{O}$
- 5)  $\text{CO}_2$
- 6)  $\text{NH}_3$
- 7)  $\text{CH}_4$
- 8)  $\text{CO}$
- 9)  $\text{NO}_2$
- 10)  $\text{SO}_2$
- 11)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 12)  $\text{HNO}_3$
- 13)  $\text{NaCl}$
- 14)  $\text{KCl}$
- 15)  $\text{CaO}$
- 16)  $\text{MgO}$
- 17)  $\text{NaOH}$
- 18)  $\text{CaCO}_3$
- 19)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- 20)  $\text{K}_2\text{O}$
- 21)  $\text{Al}_2\text{O}_3$
- 22)  $\text{FeO}$
- 23)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
- 24)  $\text{MgCl}_2$
- 25)  $\text{CaCl}_2$
- 26)  $\text{NH}_4\text{Cl}$
- 27)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$

- 28)  $\text{KNO}_3$
- 29)  $\text{Ca(OH)}_2$
- 30)  $\text{Mg(OH)}_2$
- 31)  $\text{C}_2\text{H}_6$
- 32)  $\text{C}_2\text{H}_4$
- 33)  $\text{C}_3\text{H}_8$
- 34)  $\text{C}_4\text{H}_{10}$
- 35)  $\text{C}_5\text{H}_{12}$
- 36)  $\text{C}_6\text{H}_6$
- 37)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- 38)  $\text{CH}_3\text{COOH}$
- 39)  $\text{H}_2\text{O}_2$
- 40)  $\text{N}_2\text{O}$
- 41)  $\text{SO}_3$
- 42)  $\text{NaHCO}_3$
- 43)  $\text{CaSO}_4$
- 44)  $\text{K}_2\text{SO}_4$
- 45)  $\text{AlCl}_3$
- 46)  $\text{FeCl}_3$
- 47)  $\text{MgSO}_4$
- 48)  $\text{Na}_3\text{PO}_4$
- 49)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- 50)  $\text{NH}_4\text{NO}_3$
- 51)  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- 52)  $\text{Na}_2\text{O}$
- 53)  $\text{K}_2\text{CO}_3$
- 54)  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- 55)  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
- 56)  $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
- 57)  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- 58)  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- 59)  $\text{Na}_2\text{S}$
- 60)  $\text{K}_2\text{S}$
- 61)  $\text{CaS}$

- 62) MgS
- 63) Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub>
- 64) CS<sub>2</sub>
- 65) SO
- 66) NO
- 67) NO<sub>3</sub>
- 68) N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- 69) N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- 70) P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- 71) NaClO
- 72) NaClO<sub>2</sub>
- 73) NaClO<sub>3</sub>
- 74) NaClO<sub>4</sub>
- 75) CaClO<sub>3</sub>
- 76) KClO<sub>3</sub>
- 77) MgCl<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O
- 78) CuSO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O (*Cu* = 63,5)
- 79) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>·10H<sub>2</sub>O
- 80) CaSO<sub>4</sub>·2H<sub>2</sub>O
- 81) C<sub>7</sub>H<sub>16</sub>
- 82) C<sub>8</sub>H<sub>18</sub>
- 83) C<sub>9</sub>H<sub>20</sub>
- 84) C<sub>10</sub>H<sub>22</sub>
- 85) C<sub>11</sub>H<sub>24</sub>
- 86) C<sub>12</sub>H<sub>26</sub>
- 87) C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>
- 88) C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub>
- 89) NH<sub>2</sub>CONH<sub>2</sub>
- 90) CH<sub>3</sub>OH
- 91) C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub>
- 92) HCl
- 93) H<sub>2</sub>S
- 94) SOCl<sub>2</sub>
- 95) PCl<sub>3</sub>

- 96)  $\text{PCl}_5$
- 97)  $\text{FeS}$
- 98)  $\text{FeS}_2$
- 99)  $\text{CaO}_2$
- 100)  $\text{Na}_2\text{O}_2$

## SOLUCIONES

### Ejercicio 1 · Calcula la masa molecular

- 1) 2 u
- 2) 32 u
- 3) 28 u
- 4) 18 u
- 5) 44 u
- 6) 17 u
- 7) 16 u
- 8) 28 u
- 9) 46 u
- 10) 64 u
- 11) 98 u
- 12) 63 u
- 13) 58,5 u
- 14) 74,5 u
- 15) 56 u
- 16) 40 u
- 17) 40 u
- 18) 100 u
- 19) 106 u
- 20) 94 u
- 21) 102 u
- 22) 72 u
- 23) 160 u
- 24) 95 u
- 25) 111 u
- 26) 53,5 u
- 27) 142 u
- 28) 101 u
- 29) 74 u
- 30) 58 u
- 31) 30 u
- 32) 28 u

- 33) 44 u
- 34) 58 u
- 35) 72 u
- 36) 78 u
- 37) 46 u
- 38) 60 u
- 39) 34 u
- 40) 44 u
- 41) 80 u
- 42) 84 u
- 43) 136 u
- 44) 174 u
- 45) 133,5 u
- 46) 162,5 u
- 47) 120 u
- 48) 164 u
- 49) 310 u
- 50) 80 u
- 51) 132 u
- 52) 62 u
- 53) 138 u
- 54) 164 u
- 55) 148 u
- 56) 213 u
- 57) 180 u
- 58) 242 u
- 59) 78 u
- 60) 110 u
- 61) 72 u
- 62) 56 u
- 63) 150 u
- 64) 76 u
- 65) 48 u
- 66) 30 u

- 67) 62 u  
68) 76 u  
69) 108 u  
70) 142 u  
71) 74,5 u  
72) 90,5 u  
73) 106,5 u  
74) 122,5 u  
75) 146,5 u  
76) 122,5 u  
77) 203 u  
78) 249,5 u  
79) 286 u  
80) 172 u  
81) 100 u  
82) 114 u  
83) 128 u  
84) 142 u  
85) 156 u  
86) 170 u  
87) 180 u  
88) 342 u  
89) 60 u  
90) 32 u  
91) 60 u  
92) 36,5 u  
93) 34 u  
94) 119 u  
95) 137,5 u  
96) 208,5 u  
97) 88 u  
98) 120 u  
99) 72 u  
100) 78 u