

MASA ATÓMICA

Asignatura: Física y Química

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

- 1) H_2
- 2) O_2
- 3) N_2
- 4) H_2O
- 5) CO_2
- 6) NH_3
- 7) CH_4
- 8) CO
- 9) NO_2
- 10) SO_2
- 11) H_2SO_4
- 12) HNO_3
- 13) NaCl
- 14) KCl
- 15) CaO
- 16) MgO
- 17) NaOH
- 18) CaCO_3
- 19) Na_2CO_3
- 20) K_2O
- 21) Al_2O_3
- 22) FeO
- 23) Fe_2O_3
- 24) MgCl_2
- 25) CaCl_2
- 26) NH_4Cl
- 27) Na_2SO_4

- 28) KNO_3
- 29) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 30) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- 31) C_2H_6
- 32) C_2H_4
- 33) C_3H_8
- 34) C_4H_{10}
- 35) C_5H_{12}
- 36) C_6H_6
- 37) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- 38) CH_3COOH
- 39) H_2O_2
- 40) N_2O
- 41) SO_3
- 42) NaHCO_3
- 43) CaSO_4
- 44) K_2SO_4
- 45) AlCl_3
- 46) FeCl_3
- 47) MgSO_4
- 48) Na_3PO_4
- 49) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- 50) NH_4NO_3
- 51) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- 52) Na_2O
- 53) K_2CO_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) Na_2S
- 60) K_2S
- 61) CaS

- 62) MgS
- 63) Al_2S_3
- 64) CS_2
- 65) SO
- 66) NO
- 67) NO_3
- 68) N_2O_3
- 69) N_2O_5
- 70) P_2O_5
- 71) NaClO
- 72) NaClO_2
- 73) NaClO_3
- 74) NaClO_4
- 75) CaClO_3
- 76) KClO_3
- 77) $\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
- 78) $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ($Cu = 63,5$)
- 79) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- 80) $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- 81) C_7H_{16}
- 82) C_8H_{18}
- 83) C_9H_{20}
- 84) $\text{C}_{10}\text{H}_{22}$
- 85) $\text{C}_{11}\text{H}_{24}$
- 86) $\text{C}_{12}\text{H}_{26}$
- 87) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
- 88) $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
- 89) NH_2CONH_2
- 90) CH_3OH
- 91) $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$
- 92) HCl
- 93) H_2S
- 94) SOCl_2
- 95) PCl_3

96) PCl_5

97) FeS

98) FeS_2

99) CaO_2

100) Na_2O_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