

MASA MOLECULAR

- 1) ¿Cuál es la masa atómica del hidrógeno?
 - a) 14 uma
 - b) 16 uma
 - c) 12 uma
 - d) 40 uma
 - e) 1 uma
- 2) ¿A qué elemento le corresponde la masa atómica de 16 uma?
 - a) Carbono
 - b) Oxígeno
 - c) Calcio
 - d) Nitrógeno
 - e) Hidrógeno
- 3) Calcula la masa molecular del ácido acético (CH_3COOH)

RPTA.

- 4) Calcula la masa molecular de la glucosa ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$).

- a) 192 uma
- b) 200 uma
- c) 180 uma
- d) 174 uma
- e) 202 uma



- 5) ¿A qué compuesto le corresponde la masa molecular igual a 44 uma?

- a) H_2O_2
- b) NH_3
- c) HNO_3
- d) CO_2
- e) H_2CO_3

- 6) Calcula el peso fórmula (P. F.) del sulfato de aluminio $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$.

RPTA.