

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 ($\text{CH}_3 \text{COOH}$)

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) $\text{H}_2 \text{O}_2$
 - b) NH_3
 - c) HNO_3
 - d) CO_2
 - e) $\text{H}_2 \text{CO}_3$
- 6) Calcula el peso fórmula (P. F.) del sulfato de aluminio $\text{Al}_2 (\text{SO}_4)_3$.

RPTA.