

UNIDADES QUÍMICA DE MASA I

NOMBRES Y APELLIDOS:

PROFESOR: MARINO HERRERA

GRADO: 2° SEC.

1. ¿A cuánto equivale 1 uma en gramos?

- a) 12 g
- b) 1 g
- c) 14 g
- d) $1,66 \times 10^{-24}$ g
- e) $6,022 \times 10^{23}$ g

2. ¿A qué elemento le corresponde la masa atómica de 16 uma?

- a) Carbono
- b) Calcio
- c) Hidrógeno
- d) Oxígeno
- e) Nitrógeno

3. Calcula la masa molecular del ácido acético (CH_3COOH)

- a) 60 uma
- b) 40 uma
- c) 35 uma
- d) 25 uma
- e) 63 uma

4. Relacione:

I. Masa molecular

II. Peso fórmula

III. Unidad de masa atómica

A. Se aplica a compuestos iónicos

B. Unidad patrón

C. Se aplica a compuestos covalentes

- a) I-B / II-C / III-A
- b) I-A / II-B / III-C
- c) I-C / II-A / III-B
- d) I-C / II-B / III-A
- e) I-B / II-A / III-C

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

Dato: m. a.(uma): Al = 23; S = 32

- a) 340 uma
- b) 245 uma
- c) 300 uma
- d) 342 uma
- e) 400 uma