

TAREA DE UNIDADES QUÍMICAS DE MASA

1.- ¿Cuántos átomos hay en 70g de Nitrógeno?

- A) 5 B) $6 \cdot 10^{23}$ C) $30 \cdot 10^{23}$ D) 14

2.- ¿Cuántas moles hay en 220g de CO_2 ?

- A) 44 B) $6 \cdot 10^{23}$ C) $3 \cdot 10^{23}$ D) 5

3.- ¿Cuánto pesan $3 \cdot 10^{23}$ átomos de Magnesio?

- A) 24 B) $6 \cdot 10^{23}$ C) $3 \cdot 10^{23}$ D) 12

4.- ¿Cuánto pesa una mol de $^{32}_{16}\text{S}$?

- A) 16 B) $6 \cdot 10^{23}$ C) 32 D) 64

5.- ¿Cuántas moles hay en 128g de CH_4 ?

- A) 5 B) 8 C) 128 D) 10

6.- Calcula el número de moléculas que hay en 36g de agua

- A) 18 B) $12 \cdot 10^{23}$ C) $3 \cdot 10^{23}$ D) 3

7.- Hallar la masa existente en 0.5 moles de carbonato de calcio (CaCO_3)

- A) 50 B) 100 C) $3 \cdot 10^{23}$ D) 75

8.- ¿Cuántas moléculas hay en 684g de azúcar blanca ($\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$)?

- A) 2 B) $6 \cdot 10^{23}$ C) $12 \cdot 10^{23}$ D) $18 \cdot 10^{23}$

9.- ¿Cuántas moles hay en 115g de Sodio?

- A) 5 B) 6 C) 23 D) 46

10.- ¿Cuántas moléculas hay en 196g de H_2SO_4 ?

- A) 98 B) $6 \cdot 10^{23}$ C) $24 \cdot 10^{23}$ D) $12 \cdot 10^{23}$

INDICA TUS RESPUESTAS

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10