

TAREA DE UNIDADES QUIMICAS 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