

Apellidos y Nombre:

1. ¿Qué es medir?

2. Realiza los siguientes cambios de unidades (5 puntos):

(a)  $1 \text{ m} = \dots \text{ Gm}$

(b)  $23 \text{ m}^2 = \dots \text{ nm}^2$

(c)  $0,03 \text{ pg} = \dots \text{ Pg}$

(d)  $365 \text{ s} = \dots \text{ años}$

(e)  $5,432 \cdot 10^9 \text{ kg} \cdot \text{m} = \dots \text{ g} \cdot \text{cm}$

3. Escribe los símbolos de los elementos químicos en su casilla correspondiente y posteriormente el nombre de cada uno:

1	2	13	14	15	16	17	18

4. Calcula:

(a) El número de partículas subatómicas de  $^{235}_{92}\text{U}$

(b) El número de electrones y protones del ion de  $^{35}_{17}\text{Cl}$  que tiene 3 cargas positivas en exceso.

5. ¿Cuáles de los siguientes grupos de átomos son isótopos entre sí y por qué?

(a) A ( $Z=28, A=66$ )

(b) D ( $Z=26, A=66$ )

(c) E ( $Z=28, A=68$ )