

1. Define: Magnitud, estado de agregación, protón y ebullición
2. Haz un esquema indicando los tres estados de agregación de la materia y el nombre que reciben los procesos denominados cambios de estado.
3. Completa el siguiente cuadro:

Magnitud	Unidad	Símbolo
Tiempo		
	metro	
		m ²
	mol	
		Kg

4. Expresa en el Sistema Internacional (SI) las siguientes cantidades
 25 mm 1300 Km 2,3 · 10⁻² mg 3 horas y 40 s

5. Transforma a las unidades indicadas usando factores de conversión y expresa el resultado en notación científica 3 g/L a Kg/mL y 3500 m/min a Km/s.

6. Completa la siguiente tabla:

Nombre	Símbolo	Nº protones	Nº electrones	Nº neutrones	Z	A
	Be	4				9
Boro			5			
	Ba				56	137
Bromo		35		45		
	Bi		83			209

7. Tienes un matraz con 250 mL de un líquido sobre el platillo de una balanza electrónica que marca 0,2563 kg. ¿Cómo calcularías la densidad del líquido? Exprésala en unidades del Sistema Internacional

