Alumno/a:	
Grupo:	Fecha: 27/10/2026

EXAMEN DE FÍSICA Y QUÍMICA 1ª Evaluación – **Global**

3ESO / curso 2025-26



Criterios específicos de corrección y calificación: La calificación máxima la alcanzarán aquellos ejercicios que, además de bien resueltos, estén bien explicados y argumentados. Se tendrá en cuenta no solo la resolución correcta sino también el razonamiento, el proceso seguido en el desarrollo y la expresión e interpretación correcta del proceso y del resultado con las unidades adecuadas. Se valorará la presentación de los ejercicios que deberá ser ordenada, limpia, completa y bien estructurada y de acuerdo al plan de mejora de la Ortografía, la nota bajará 0,1 puntos por cada falta de ortografía o dos de mal uso de la tilde.

(1)

Formular y/o nombrar los siguientes compuestos:

a) $50 \text{ km} \rightarrow \text{dm}$

f) $200 \text{ cm/s} \rightarrow \text{m/min}$

b) $0.335 \text{ mm} \rightarrow \mu\text{m}$

g) $8500 \text{ mL} \rightarrow \text{L}$

c) $0.35 \text{ km}2 \rightarrow \text{dam}$

h) $140 \text{ cm}3 \rightarrow \text{L}$

d) $250 \text{ cL} \rightarrow \text{daL}$

i) $25mg \rightarrow cg$

e) $0.00475 \text{ hm}3 \rightarrow \text{ml}$

j) $108 \text{ km/h} \rightarrow \text{m/s}$



Realiza los siguientes cálculos numéricos:

ELEMENTO	Z	А	neutrones	electrones	Configuración electronica
Li					1s ² 2s ¹
F	9		10		
0-2	8	16			
Al	13		14		
Р	15				
Ca+2	20		20		
Fe	26	56			
U	92	238			

2,0 p./1 por



- a) Determina la masa atómica media del cloro sabiendo que tiene dos isótopos Cu-63 y Cu-65 y que la abundancia de estos es de 75% y 25% respectivamente.
- b) Realiza un dibujo del átomo de Berilio con número másico 9, representando todas sus partículas.

4

- Contesta razonadamente a las siguientes preguntas:
- a) ¿Qué es un catión un anión y un isotopo?
- a) Describe el Modelo de Thomson, el Modelo de Rutherford y el Modelo de Bohr.