



# Física y Química 3º E.S.O.

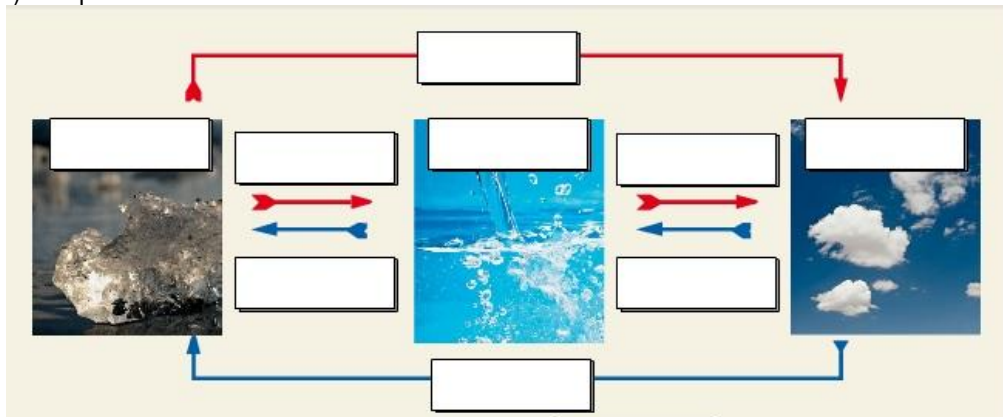
Nombre \_\_\_\_\_

Fecha \_\_\_\_\_ Evaluación \_\_\_\_\_

Nota: En el examen no se puede usar ni lápiz, ni corrector.

Calificación

1. (2 p.) Completa:



2. (2 p.) Un gas a 27°C. y 5 atm. ocupa un volumen de 49,26 l. ¿Qué volumen ocupará en a 0°C y 3 atm.?

3. (2 p.) Cambio de Unidades

a.  $65,4 \cdot 10^{15} \text{ cg} \rightarrow \text{Mg}$

f.  $200000 \text{ Km} \rightarrow \text{Tm}$

b.  $3 \cdot 10^7 \text{ M} \rightarrow \text{hm}^3$

g.  $20 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3} \rightarrow \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$

c.  $350 \text{ K} \rightarrow ^\circ \text{F}$

h.  $450 \text{ nm} \rightarrow \text{m}$

d.  $25000 \text{ ha} \rightarrow \text{km}^2$

i.  $0,0006 \text{ kg} \rightarrow \mu\text{g}$

e.  $108 \frac{\text{km}}{\text{h}} \rightarrow \frac{\text{m}}{\text{s}}$

4. (2 p.) Completa el siguiente recuadro.

Especie Química	A	p <sup>+</sup>	e <sup>-</sup>	n	Z	Catión o Anión
Mo	96		42			
Sb <sup>-3</sup>	209			126		
<sup>73</sup> <sub>32</sub> Ge						
Hf <sup>+4</sup>			68	106		
<sup>238</sup> <sub>86</sub> U <sup>+6</sup>						
Ba <sup>+2</sup>				81	56	
Y		39		49		
Po <sup>-2</sup>			86	126		

5. (2 p.) Realiza la configuración electrónica de las especies en **sobreado** e indica la letra del nivel más externo.

C  
O  
I  
E  
X  
I  
O  
  
V  
I  
I  
A  
  
d  
O  
  
A  
r  
e  
n  
t  
e  
i  
r  
o