



Física y Química 3º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

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

Calificación _____

C
O
I
E
X
I
O

V
I
I
A
D
O
A
R
E
N
T
E
I
R
O

- (1,5 p.) Una pinta de cerveza (pint) es una medida muy británica para esta bebida, corresponde a 0,57 litros aproximadamente. Sabiendo que la concentración de etanol en volumen es del 5%, calcula la cantidad de alcohol en esta cantidad de cerveza.
- (1,5 p.) La casiterita es un mineral que contiene un 78,6% de dióxido de estaño SnO₂. Podrías calcular la cantidad de este óxido en 120 g de mineral. ¿Cuál será el porcentaje de impurezas?
- (1 p.) El mercurio (Hg) tiene una densidad de 13,6 g/cm³, calcula la masa 330 cm³ de mercurio.
- (2 p.) Completa el siguiente recuadro.

Especie Química	A	e ⁻	p ⁺	n	Z	Catión o Anión
Yb			70	103		
Cd ²⁺	112	46				
¹²⁷ ₅₃ I ¹⁻						
Pu ⁵⁺				148	94	
¹²⁸ ₅₂ Te ²⁻						
Ge		32		41		
At ⁷⁺			85	125		
Kr	84	36				

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

