

Física y Química 3º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

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

Calificación _____

Bloque I

1. (3,0 p.) Completa las tablas atómicas y la **configuración electrónica** de las especies en **negrita e indica la letra** del nivel más externo.

Especie Química	Neutrones	Electrones	Número Másico	Protones	Número Atómico	Catión o Anión	Nombre de la Especie Química
Au	118	79					
Ta⁵⁺		68	181				
At ¹⁻			209		85		
⁷⁵ ₃₃ As ³⁻							
V	28			23			
Sr²⁺	50	36					
²⁴⁴ ₉₄ Pu ³⁺							

2. (1 p.) Una lata de 330 ml de Coca-Cola contiene 35 g de azúcares. Calcula la concentración de esta disolución.
3. (1 p.) Los datos para una aleación de bronce promedio son 356 g. de cobre y 44 g. de estaño. Calcula el % en masa del estaño y el cobre en el bronce. Indica quién sería el soluto o el disolvente.
4. (1 p.) Este año la cosecha de Rioja ha dado una graduación de 13° de alcohol. Podrías calcular la cantidad de alcohol que hay en una botella de 75 cl. de litro.
5. (1 p.) El acero inoxidable es una aleación de hierro y carbono que contiene por definición un mínimo de 10,5% de cromo. Calcula la cantidad mínima de cromo que debe haber en una tonelada de acero inoxidable.
6. (1 p.) La densidad del vidrio es de 2500 Kg/m³, ¿Qué volumen ocupara un vidrio de 300 gramos de masa?.
7. (1 p.) La densidad del plástico (Cloruro de Polivinilo PVC rígido) es 1,4 g/cm³ ¿Qué masa tendrá un volumen de 3 m³ ?

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

