

Física y Química 3º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

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

Calificación _____

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	Número Atómico	Número Másico	Neutrones	Protones	Electrones	Catión o Anión	Nombre de la Especie Química
Mo⁶⁺		96		42			
⁷⁰ ₃₁ Ga							
Br ¹⁻			45		36		
S ²⁻			16	16			
¹³³ ₅₅ Cs							
Kr		84			36		

2. (1 p.) Un soldadito de plomo tiene una masa de 286 g. Su volumen es de 26 cm³. ¿Cuál es la densidad del soldadito?
3. (1,5 p.) En una probeta de 500 ml de capacidad echamos agua hasta un nivel de 250 ml. A continuación introducimos una figurilla de alabastro de 310 g y el nivel del agua asciende hasta 365 ml ¿cuál es la densidad de la figura?
4. (1,5 p.) En una mezcla de gases los porcentajes en volumen son de 85% metano, 9% etano, 4% propano y 2% butano. Calcula la cantidad de cada uno de los gases en 20 litros de mezcla.
5. (1,5 p.) El vinagre es una disolución diluida de ácido acético en agua obtenida de la fermentación acética del vino, entre otros. Calcula la concentración en masa del ácido acético sabiendo que de cada 800 g, 36 son ácido acético.
6. (1,5 p.) El Museo de la Minería se ubica en el poblado minero de Fontao, al sur del concello de Vila de Cruces en la provincia de Pontevedra. Los edificios destinados a exposición son la antigua capilla, y las escuelas, totalmente reformadas y acondicionadas en 2012. De ahí se extrajo wolframio (elemento descubierto en España). Conociendo que medio litro de Wolframio tienen una masa de 9675 g. Calcula la densidad del wolframio en g/cm³.



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