

EJERCICIOS PARA RECUPERAR MATERIA FÍSICA Y QUÍMICA DE 3º ESO

1ª EVALUACIÓN

Nombre.....Curso.....

1.- Expresa en unidades del S.I. las siguientes cantidades, usando factores de conversión:

a) 108 Km/h

b) 5,4 mg/cm³

c) 90°C

d) 743 g/l

e) 1,2 hg/dm³

2.- Realiza los siguientes cambios de unidades por factores de conversión y expresa el resultado en notación científica:

a) 240 cm/min a m/s

b) 658 mm/s a m/min

EJERCICIOS PARA RECUPERAR MATERIA FÍSICA Y QUÍMICA DE 3º ESO

1ª EVALUACIÓN

Nombre.....Curso.....

c) 125 g/cm^2 a mg/mm^2

d) $4,5 \text{ g/ml}$ a mg/l

e) $950,7 \text{ mg/l}$ a Kg/dm^3

f) 155000 Kg/m^3 a g/cm^3

3.- Completa el cuadro indicando las unidades y el símbolo de las magnitudes fundamentales del Sistema Internacional:

Magnitud	Unidad	Símbolo
Longitud		
Masa		
Tiempo		
Temperatura		

EJERCICIOS PARA RECUPERAR MATERIA FÍSICA Y QUÍMICA DE 3º ESO

1ª EVALUACIÓN

Nombre.....Curso.....

4.-Expresa en notación científica y con tres cifras significativas:

a) 0,0009783

b) 83,457

c) 0,00000000013458

d) 3352700000

e) 19869000000000

5.- Para medir la longitud de una mesa, se utiliza una regla que aprecia milímetros. Se realizan cuatro medidas obteniendo los siguientes resultados: 792, 794, 793, 795. Calcular: la media, el error absoluto y el error relativo.

EJERCICIOS PARA RECUPERAR MATERIA FÍSICA Y QUÍMICA DE 3º ESO

1ª EVALUACIÓN

Nombre.....Curso.....

6.- El bromo presenta dos isótopos, uno de ellos de masa 79 u y abundancia del 51% y el otro isótopo tiene de masa 81 u y abundancia del 49%. Calcular la masa atómica del bromo

7.- Hacer la configuración electrónica de los átomos siguientes:

P (Z=15)	
Fe (Z=26)	
O (Z=8)	
Ca (Z=20)	
Cl (Z=17)	
Ar (Z=18)	

EJERCICIOS PARA RECUPERAR MATERIA FÍSICA Y QUÍMICA DE 3º ESO

1ª EVALUACIÓN

Nombre.....Curso.....

Zn (Z=30)	
S (Z=16)	

8.- Completa el cuadro siguiente:

átomo	Z	A	p	n	e
B		11			5
F		19	9		
Cr ⁺⁶	24	52			
Al				14	13
N ⁻³			7	7	

9.-Calcular las masas moleculares de las siguientes sustancias:

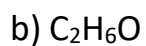
a) NH₃

datos: masas atómicas: N=14; H=1 en g/mol

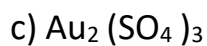
EJERCICIOS PARA RECUPERAR MATERIA FÍSICA Y QUÍMICA DE 3º ESO

1ª EVALUACIÓN

Nombre.....Curso.....



datos: masas atómicas: C=12; H=1; O=16 (g/mol)



datos: masas atómicas: S=32; O=16; Au=197 (g/mol)

10.- Define los términos siguientes: isótopo, catión, anión, número másico, número atómico, orbital, configuración electrónica y órbita.