



PRUEBA DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR
PARTE ESPECÍFICA CIENCIAS DE LA SALUD
CONVOCATORIA 2015

RESOLUCIÓN 25/2015 de 5 de febrero

QUÍMICA Y FÍSICA

CALIFICACIÓN

APELLIDOS

NOMBRE

DNI/TIE

Cada pregunta vale 2 puntos

1.- Calcule la densidad del dióxido de carbono y del helio, en *condiciones normales* de presión y temperatura.

Datos: masas atómicas: H=1 C=12 O=16 He=4

2.- Determinar la molaridad, molalidad y la fracción molar de soluto, de una disolución formada al disolver 24 g de hidróxido de calcio, Ca(OH)_2 , en 400 gramos de agua, si la disolución tiene una densidad de 1050 g/litro.

Masas atómicas: Ca=40 O=16 H=1

PRUEBA DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR
PARTE ESPECÍFICA CIENCIAS DE LA SALUD
CONVOCATORIA 2015

RESOLUCIÓN 25/2015 de 5 de febrero

QUÍMICA Y FÍSICA

- 3.- 2 kg de metano arden con oxígeno produciendo dióxido de carbono y agua.
- Escriba y ajuste la reacción química.
 - Calcule la masa y el número de moles de dióxido de carbono y de agua producidos.

Masas atómicas: H=1 C=12 O=16 N=14

4.- Complete la siguiente tabla:

Fórmula química	Nombre del compuesto
NH_3	
O_3	
$NaOH$	
H_2SO_4	
$KClO_3$	
	Butano
	Hidróxido de calcio
	Óxido de hierro (III) (óxido férrico)
	Peróxido de hidrógeno (agua oxigenada)
	Cloruro de potasio



**PRUEBA DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR
PARTE ESPECÍFICA CIENCIAS DE LA SALUD
CONVOCATORIA 2015**

RESOLUCIÓN 25/2015 de 5 de febrero

QUÍMICA Y FÍSICA

5.- Un radiador eléctrico de 230 V/1500W permanece encendido durante dos minutos. Calcule la corriente eléctrica, la resistencia eléctrica y la energía calorífica que aportada.