

# QUÍMICA (Grado Personalizada)

Página Principal ► Mis cursos ► QUIMICA-P ► Tema 2 ► Problemas para resolver Tema 1

## Navegación

Página Principal

▪ Área personal

Páginas del sitio

Mi perfil

Mis cursos

Tutorías Grado

BIOLOGÍA 2014-15  
(PERSO)

GEST.EMP. 2014-15  
(PERSO)

EGR1

EDCLIMP

QUIMICA-P

Participantes

General


Tema 1

Tema 2

 Recordatorio de  
evaluación

 Apuntes Tema 1

 Problemas  
resueltos Tema 1

 Más problemas  
resueltos Tema 1

 CONCEPTOS  
BÁSICOS EN  
QUÍMICA

 Fundamentos de  
estequiometría


 Apuntes  
formulación

 **Problemas para  
resolver Tema 1**

 Apuntes Tema 2

 Problemas  
Resueltos Tema 2

 Problema 1

 Evaluación de  
estequiometría.

Tema 3

Cursos

**1. Al quemar completamente 0,739 g. de un hidrocarburo, se forman 2,471 g. de anhídrido carbónico y 0,578 de agua. A 100°C y una presión de 722 mmHg, un recipiente de 325,6 mL. contiene 0,932 g. del hidrocarburo gaseoso. Hallar la fórmula molecular del hidrocarburo.**

### DATOS

**Pesos atómicos :**

**C= 12,01 g/mol; H= 1,01 g/mol; O= 16,00 g/mol**

**R= 0,082 atm.l.mol-1K-1**

Hay que utilizar la ecuación de estado de los gases ideales  $PV = nRT$   
Donde P es la presión en atm, V es el volumen en litros, n es el número de moles,  
R es la constante de los gases que se da arriba y T es la temperatura en K

<b>Disponible desde:</b>	jueves, 30 de octubre de 2014, 17:00
--------------------------	--------------------------------------

<b>Fecha de entrega:</b>	lunes, 9 de noviembre de 1970, 23:55
--------------------------	--------------------------------------

## Ajustes

Administración del curso

Ajustes de mi perfil

Usted se ha identificado como Mikel Iridoia Olaizola (Salir)

QUIMICA-P