



PRUEBAS DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR

Orden 4879/2008 de 21 de octubre de 2008, de la Consejería de Educación (B.O.C.M. 10.11.2008)

CONVOCATORIA DE JUNIO DE 2009

Fecha:
2 de Junio de 2009
de 18,00H a 19,30H

INSTITUTO DE EDUCACIÓN SECUNDARIA

DATOS DEL ASPIRANTE

CALIFICACIÓN

APELLIDOS:

De 0 a 10
(Sin Decimales)

NOMBRE: Nº documento de identificación.....

.....

PARTE ESPECÍFICA OPCIÓN CIENCIAS: QUÍMICA

INSTRUCCIONES

- Entregue esta hoja al finalizar esta parte de la prueba de acceso.**
- Mantenga su documento de identificación en lugar visible durante la realización del ejercicio (D. N. I. ; Pasaporte;)
- La duración máxima del ejercicio será de UNA HORA Y MEDIA (1 hora y 30 minutos).**
- Lea detenidamente los textos, cuestiones o enunciados. Realice primero aquellas cuestiones que tenga seguridad en su resolución.
- Cuide la presentación y escriba la respuesta o el proceso de forma ordenada y con grafía clara.
- Una vez acabado el ejercicio, revíselo meticulosamente antes de entregarlo.

CRITERIOS DE CALIFICACIÓN

- La valoración es entre 0 y 10 sin decimales.
- Se indica a continuación la puntuación de cada una de las cuestiones que constituyen esta parte de la prueba:

Cuestión 1ª: Valor 2 puntos. (1 punto cada apartado)

Cuestión 2ª: Valor 3 puntos. (1 punto el a) y 2 puntos el b))

Cuestión 3ª: Valor 3 puntos. (1 punto cada apartado)

Cuestión 4ª: Valor 2 puntos. (0,4 puntos cada apartado)



**PRUEBAS DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE
GRADO SUPERIOR
CONVOCATORIA DE JUNIO DE 2009**

Fecha:
2 de Junio de 2009
de 18,00H a 19,30H

INSTITUTO DE EDUCACIÓN SECUNDARIA

DATOS DEL ASPIRANTE

APELLIDOS:

NOMBRE: Nº de documento de identificación:

CUESTIONES de la Parte Específica de la OPCIÓN DE CIENCIAS: QUÍMICA

- 1ª).**- Dados los elementos X, Y y Z de números atómicos 11, 17 y 8 respectivamente:
- Escriba su estructura electrónica, e indique su situación en el sistema periódico.
 - Razone el enlace que tendrán los compuestos formados por átomos:



- 2ª).**- Calcule:
- Los moles que hay en 250 cm³ de una disolución de ácido sulfúrico 0,5 M.
 - Si se mezcla la disolución anterior con 100 cm³ de otra disolución del mismo ácido de concentración 0,1M; ¿Cuál será la molaridad de la disolución resultante?

- 3ª).**- El clorato potásico se descompone por el calor, según la reacción:



- Nombrar las sustancias que intervienen y ajuste la reacción.
 - Calcular el volumen de oxígeno a 25 °C y 1,5 atm de presión, que se desprenderá al calentar 1,3 moles de clorato potásico.
 - Si el rendimiento de la reacción es del 90 %. ¿Cuánto oxígeno obtendremos en las mismas condiciones?
- 4ª).**- Formular y clasificar las siguientes reacciones:
- Butano + oxígeno → dióxido de carbono + agua
 - Ácido clorhídrico + cinc → cloruro de cinc + hidrógeno
 - Ácido nítrico + hidróxido sódico → nitrato de sodio + agua
 - Dióxido de azufre + oxígeno → trióxido de azufre
 - Carbonato de calcio → óxido de calcio + dióxido de carbono



**PRUEBAS DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE
GRADO SUPERIOR
CONVOCATORIA DE JUNIO DE 2009**

Fecha:
2 de Junio de 2009
de 18,00H a 19,30H

INSTITUTO DE EDUCACIÓN SECUNDARIA

DATOS DEL ASPIRANTE

APELLIDOS:

NOMBRE: Nº de documento de identificación:

CUESTIONES de la Parte Específica de la OPCIÓN DE CIENCIAS: QUÍMICA