



Según RESOLUCIÓN de 14 de Enero de 2010 - (BOCM 1 de Febrero de 2010)

PARTE ESPECÍFICA: OPCIÓN DE CIENCIAS

Ejercicio de la Materia de QUÍMICA

Día 1 de **JUNIO** de 2010 - Horario: de 18:00 a 19:30 (1 hora y 30 minutos)

DATOS DEL CANDIDATO	CALIFICACIÓN
APELLIDOS:	Calificación NUMÉRICA Sin decimales
NOMBRE: N° de Documento de Identificación:	
Instituto de Educación Secundaria:	

INSTRUCCIONES GENERALES
<ul style="list-style-type: none"> ○ Mantenga su documento de identificación en lugar visible durante la realización del Ejercicio (DNI, Pasaporte,....) ○ Lea detenidamente los textos, cuestiones o enunciados antes de responder. ○ Realice en primer lugar las cuestiones que le resulten más sencillas. ○ 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. ○ No está permitido la utilización ni la mera exhibición de diccionario, calculadora, teléfono móvil o cualquier otro dispositivo de telecomunicación. ○ Entregue esta hoja al finalizar el Ejercicio.

CRITERIOS DE CALIFICACIÓN
<ul style="list-style-type: none"> ● La valoración de este Ejercicio es entre 0 y 10 sin decimales. ● Se valorará la comprensión de las cuestiones planteadas y la buena presentación. ● Se indica a continuación la puntuación de cada una de las cuestiones que constituyen el Ejercicio de QUÍMICA. <p>Cuestión 1ª.- 2,5 Puntos.</p> <p>Cuestión 2ª.- 2,5 Puntos.</p> <p>Cuestión 3ª.- 2,5 Puntos.</p> <p>Cuestión 4ª.- 2,5 Puntos.</p>



PARTE ESPECÍFICA: OPCIÓN DE CIENCIAS

Ejercicio de la Materia de QUÍMICA

Día 1 de JUNIO de 2010 - Horario: de 18:00 a 19:30 (1 hora y 30 minutos)

DATOS DEL CANDIDATO

APELLIDOS:

NOMBRE: N° de Documento de Identificación:

Instituto de Educación Secundaria:

CUESTIONES

1ª.- Dadas las siguientes sustancias:

Sustancia	Z
O ₂	Z (O) = 8
KCl	Z (K) = 19
	Z (Cl) = 17
Na	Z(Na) = 11
HCl	Z(H) = 1

Se pide:

- Nombrarlas.
- Justificar el tipo de enlace que presentan a partir de las estructuras electrónicas de los elementos.

2ª.- El nitrógeno reacciona con el hidrógeno para dar amoníaco.

- Escriba y ajuste la reacción.
- Si se ponen 10 litros de hidrógeno y 10 litros de nitrógeno. ¿Cuántos litros de amoníaco se formarán?
- Calcule las cantidades de las sustancias que quedarán al final de la reacción?

Datos: N=14u # O=16u

3ª.- Formule y nombre los siguientes compuestos y cite una utilidad de cada uno de ellos

- Un alcohol.
- Una cetona.
- Un ácido orgánico.
- Un hidrocarburo no saturado.

4ª.- Se quiere preparar 500 ml de disolución de ácido nítrico 0.5M.

- ¿Cuántos moles de ácido puro se necesitan?
- Si el ácido del que se dispone es del 70% y densidad 1.44g cm⁻³. ¿Qué volumen de este ácido tendríamos que poner para preparar dicha disolución?

Datos: N=14u # O=16u # H=1u



PARTE ESPECÍFICA: OPCIÓN DE CIENCIAS

Ejercicio de la Materia de QUÍMICA

Día 1 de **JUNIO** de 2010 - Horario: de 18:00 a 19:30 (1 hora y 30 minutos)

DATOS DEL CANDIDATO

APELLIDOS:

NOMBRE: N° de Documento de Identificación:

Instituto de Educación Secundaria: