



**PRUEBA DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR
CONVOCATORIA 2008**

Resolución de 30 de enero de 2008, (« BORM »de 22 de febrero de 2008)

DATOS DEL ASPIRANTE	CALIFICACIÓN PARTE ESPECÍFICA OPCIÓN C2- Química
Apellidos: Nombre: D.N.I./N.I.E./Pasaporte: Fecha de nacimiento: <p style="text-align: center;">IES Ramón y Cajal</p>	Calificación numérica: Exento <input type="checkbox"/>

INSTRUCCIONES GENERALES

- Mantenga su DNI., o documento alternativo en caso de aspirantes sin nacionalidad española, en lugar visible durante la realización del ejercicio.
- Lea detenidamente los textos, cuestiones o enunciados antes de responder.
- Realice primero los ejercicios que le resulten más sencillos y deje para el final aquellos en los que tenga dudas.
- Puede utilizar calculadora científica en los ejercicios que la requieran, pero no puede usar equipos programables.
- Cuide la presentación, escribiendo el proceso y la solución de forma ordenada.
- Una vez acabada la prueba, revísela meticulosamente antes de entregarla.
- No está permitida la utilización ni la mera exhibición del teléfono móvil. Tampoco está permitida la utilización de ningún otro dispositivo de telecomunicación..

REALIZACIÓN Y DESARROLLO DE LA PRUEBA

PARTE ESPECÍFICA:

- De 16,30 h. a 18'30 h. (Opción C2) - Química

CRITERIOS PARA OBTENER LA CALIFICACIÓN FINAL

- El criterio de puntuación general a utilizar para la calificación de cada ejercicio es el comprendido entre cero y diez puntos, teniendo en cuenta los criterios específicos de evaluación y calificación expresados en el enunciado de cada uno.
- La Calificación Global de la Prueba se obtendrá por media aritmética de las dos partes (Común y Específica), siempre y cuando se haya alcanzado al menos la puntuación de cuatro en cada una de ellas, o de Exento y Apto, en una y otra parte, en su caso, o Exento en ambas. Cuando el aspirante deba realizar una sola de las partes, por exención de la otra, la Calificación Global será la obtenida en la misma. **Se considerará Apto al aspirante cuando la Calificación Global obtenida sea de cinco o más puntos.**



DATOS DEL ASPIRANTE	CALIFICACIÓN DEL EJERCICIO DE QUÍMICA – OPCIÓN C2	
	Apellidos:	Calificación numérica
Nombre:	Teoría	Problemas
D.N.I./N.I.E./Pasaporte nº:	Calificación ejercicio	

PARTE ESPECÍFICA: QUÍMICA – Duración 2 horas

CUESTIONES:

- 1) Contestar las cuestiones:
 - a) Configuración electrónica del Plomo, con el diagrama de Moeller. (Dato: el Pb está en el 6º periodo del SP, con Z=82).
 - b) ¿Existe un electrón cuyos números cuánticos valgan 3, 1, -2, +1/2 ?.

1 punto
- 2) La combustión de la glucosa (C₆H₁₂O₆) es un proceso exotérmico. ¿Qué significa esta afirmación?. Haga el esquema de su diagrama de energía. ¿Qué magnitud mide?. ¿Coincide con la espontaneidad?.

1 punto

- 3) La Pila Daniell.

1 punto

- 4) Producto de Solubilidad.

1 punto

PROBLEMAS:

- 1) Se ha formado una disolución acuosa de cloruro de potasio de 325cc. de volumen y 0,335Kg de masa resultando concentración de 34 g/l. Con estos datos, calcular la densidad de la disolución, su molaridad, su fracción molar y su riqueza de cloruro de potasio. (Pa: Cl=35,5; O=16; H=1; K=39)

3 puntos

- 2) Dado el proceso: Dióxido de Manganeso II que reacciona con Ácido Clorhídrico para dar Cloruro de Manganeso II, Cloro gas y Agua. Contestar:
 - a) Ajustar el proceso por el método del ión-electrón, identificando las semirreacciones, el oxidante y el reductor.
 - b) Calcular la cantidad de cloro gas que se desprende en condiciones normales, al reaccionar 110g de dióxido con 500cc de disolución de ácido 2M.

3 puntos



CRITERIOS DE EVALUACIÓN:

-Dominio de las capacidades específicas que son objeto de esta prueba.

CRITERIOS DE CALIFICACIÓN:

1.- Se valorará la prueba sobre un total de 10 puntos con la siguiente distribución:

Cuestiones:

1. Hasta 1 punto
2. Hasta 1 punto
3. Hasta 1 punto
4. Hasta 1 punto

Problemas:

1. Hasta 3 puntos
2. Hasta 3 puntos