

# Acta de la Comisión Permanente de Química para la PAU

## Curso 2011-2012

En Mérida, siendo las 17 horas del día 28 de junio de 2012, se reúne, con los asistentes que figuran en el Anexo I, la comisión permanente a instancia de los coordinadores de la materia, con el siguiente orden del día:

- Informe de los coordinadores.
- Revisión programación curso 2012/2013.
- Otros.
- Ruegos y preguntas.

### 1. Informe de los coordinadores

Dña. Carmen Marín informa sobre la errata detectada en el ejercicio tercero de la opción A de la Prueba de Acceso en la convocatoria de junio de 2012, por lo cuál pide disculpas. Los presentes consideran desproporcionados los comentarios y la presión mediática a la que ha dado lugar esta errata.

D. Santiago Ferrera comenta que, pese a indicarse claramente en dicho ejercicio que el compuesto es un hidrocarburo, muchos alumnos han tratado de calcular el oxígeno presente en la muestra. No obstante se informa a los presentes de que en la reunión mantenida con los correctores de las pruebas de Química, se decidió, por unanimidad, tomar las medidas necesarias para que todos aquellos alumnos que han intentado resolver correctamente el problema no se vean perjudicados.

Los profesores asistentes hacen hincapié en que los alumnos eligen, en su mayoría, la asignatura de Química en la fase específica con objeto de subir nota, sin embargo aducen que carecen de conceptos claros y que en química la interrelación es máxima y no se pueden dar recetas para resolver los ejercicios.

A propuesta de D. Carlos Alcalá, los presentes se adhieren a la contestación dada por los coordinadores a las reclamaciones recibidas.

### 2. Revisión programación 2012/2013

Se da lectura y se discute el escrito presentado por el Departamento de Física y Química del IES Pedro de Valdivia de Villanueva de la Serena acerca de las siguientes cuestiones relacionadas con la programación de la asignatura:

1. Tema III. Enlace químico y propiedades de las sustancias.

*Pregunta 7.- Concepto de Polaridad de Enlace: Proponemos limitar el estudio de la polaridad o no de las siguientes moléculas:*

*Polares: HX (X: halógeno), agua y amoníaco*

*Apolares: gases diatómicos, dihidruro de berilio, trihidruro de boro y metano*

Los profesores asistentes creen que no es necesario acotar el estudio de las moléculas.

2. Tema III. Enlace químico y propiedades de las sustancias

*Pregunta 8: Geometría de las Moléculas.*

*Proponemos introducir la teoría de repulsión de pares de electrones de la capa de valencia (TRPECV), muy importante para poder deducir la geometría de las*

*moléculas covalentes.*

Aun cuando esta teoría se encuentra dentro de los criterios de evaluación (punto 3) que se mencionan en el Decreto (DOE 117, 18 de junio de 2008) que establece el currículo de Bachillerato en Extremadura, se acuerda incluir el término en la programación de mínimos a la que se hace alusión en el escrito.

### 3. Tema VI: Equilibrio Químico

*Creemos que, para poder comprender el concepto de Equilibrio Químico es necesario introducir al comienzo del tema las siguientes cuestiones:*

*Concepto de velocidad de reacción. Orden y molecularidad. Reacciones elementales.*

*Teoría de colisiones y del complejo activado. Energía de activación*

*Factores que influyen en la velocidad de reacción.*

Respecto al equilibrio químico y los conceptos referidos a la cinética química, se considera que no es necesario introducirlos en la programación de mínimos; si bien los profesores, como no puede ser de otra manera, pueden utilizarlos para explicar el equilibrio químico.

### 3. Otros

Se mantiene un debate, entre los profesores asistentes, sobre que tipos de reacciones orgánicas que serían más importantes, ya que el tema es extenso y está al final del temario. Después de varias propuestas se determina que dichas reacciones se refieran únicamente, como aparece en la programación de mínimos de la asignatura, a los alcoholes, ácidos y ésteres.

### 4. Ruegos y preguntas:

A propuesta de Dña. Adela González, se acuerda tratar en la primera reunión del próximo curso todo lo relacionado con la nomenclatura inorgánica y orgánica con objeto de establecer una uniformidad en este tema.

Sin más asuntos que tratar, y siendo las 18 h y 45 minutos, se levanta la sesión.

Los Coordinadores de Química

Fdo. Carmen Marín Sánchez

Fdo. Santiago Ferrera Escudero

## **Asistentes:**

- |                             |                           |
|-----------------------------|---------------------------|
| - Carlos Alcalá Caldera     | IES Santa Eulalia         |
| - Ana Lancho Mogollón       | IES Arroyo de la Luz      |
| - Adela González Peña       | IES Cuatro Caminos        |
| - Leda Garrido Martínez     | IES S. Pedro de Alcántara |
| - Alfonso Martínez González | IES Valle del Jerte       |
| - Ana Díaz Diestro          | IES Sierra de Montánchez  |
| - Carmen Lozano Flores      | IES Turgalium             |

## **Justifican su ausencia**

- José B. González Sánchez
- M<sup>a</sup> Ángeles Moreno González