

Acta de las reuniones de coordinación de Química de 2º Bachillerato llevadas a cabo los días 30 y 31 de enero en las tres provincias de la Comunitat Valenciana

A) Orden del día.

- 1.- Presentación de los Especialistas de Química.
- 2.- Información sobre las PAU 2016
- 3.- Información sobre las PAU de 2017. Estructura del examen de Química
- 4.- Turno abierto de palabra

En la provincia de Alicante, la reunión se realizó el martes día 31 de enero de 2017 a las 19 h y contó con una asistencia de 109 profesores/as de bachillerato, el especialista de la Universidad de Alicante, el especialista de la Universidad Miguel Hernández y la Asesora de la Comisión de Materia.

En la provincia de Castellón, la reunión se realizó el lunes 30 de enero de 2017 a las 17,30 h, y asistieron 50 profesores/as de bachillerato junto con la especialista de materia de la Universitat Jaume I.

En la provincia de Valencia, la reunión se realizó el martes 31 de enero de 2017 a las 19 h, y asistieron 197 profesores/as de bachillerato, así como los especialistas de la Universidad de Valencia y la Universidad Politécnica de Valencia.

Punto 1.- Presentación de los Especialistas

En cada una de las provincias se presentaron los datos de contacto de los cinco especialistas de materia, así como de la asesora de la Comisión de Materia.

Punto 2.- Información sobre las PAU de 2016

En cada una de las provincias se mostraron los resultados estadísticos de las Pruebas de Acceso a la Universidad en las convocatorias de junio y julio del curso 2015 – 2016. Se presentaron tanto los resultados globales como los resultados por asignatura, especialmente a los referidos a la asignatura de Química en el conjunto del Sistema Universitario Valenciano en general y en cada una de las universidades públicas valencianas en particular.

Punto 3.- Información sobre las PAU de 2017. Estructura del examen de las PAU 2017

- a) Se mostró esquemáticamente la estructura del examen de las PAU 2017 correspondiente a la asignatura de Química. Asimismo, se recordó la información suministrada a cada uno de los centros. Se informó a los asistentes del horario y fechas de las pruebas de junio y julio-2017.
- b) Se informó a los asistentes de la nueva normativa (Orden ECD/1941/2016 de 22 de diciembre de 2016. BOE de 23 de diciembre de 2016) que define la estructura de la Prueba de Evaluación de Bachillerato para el Acceso a la Universidad (Prueba de Acceso a la Universidad, P.A.U.). En lo que se refiere a la asignatura Química, se comunicó a los asistentes el acuerdo de la Comisión de Materia de diseñar unas propuestas de examen para este curso 2016 – 2017 lo más parecidas posible a las realizadas en cursos anteriores, aunque adaptando estas propuestas a los cambios en los contenidos de la asignatura en el nuevo *Curriculum* (particularmente, la desaparición de los contenidos relacionados con la Termodinámica Química, que forman parte del primer curso del Bachillerato).
- c) En opinión de la Comisión de Materia, los aspectos del programa actual (LOMCE) que representan una ampliación respecto del programa anterior (teoría de bandas, nuevos materiales, etc.) tendrán este año una importancia menor pues se considera que deberían ir introduciéndose de forma paulatina en la P.A.U.
- d) En concreto, se informó a los asistentes a las reuniones en cada una de las provincias que las propuestas de examen mantendrán la estructura que han tenido en los cursos anteriores: constarán de dos opciones A y B entre las que el alumno deberá elegir una y completarla. Cada una de las opciones constará de tres cuestiones y dos problemas que se corresponderán a la estructura del programa oficial de la asignatura, tal y como se recoge en la siguiente Tabla:

BLOQUE	Contenido Temático
<i>BLOQUE I. Una cuestión</i>	Estructura de la materia atómica y estructura molecular (bloque 2 del programa)
<i>BLOQUE II. Un problema</i>	Disoluciones (cálculo de la concentración), composición centesimal, estequiometría, y reacciones de transferencia de electrones (bloque 3 del programa).
<i>BLOQUE III. Una cuestión</i>	Equilibrios químicos (homogéneos y heterogéneos), reacciones de transferencia de protones reacciones de transferencia de electrones (bloque 3 del programa).
<i>BLOQUE IV. Un problema</i>	Equilibrios químicos homogéneos y heterogéneos (incluidos equilibrios ácido-base y equilibrios de disolución)
<i>BLOQUE V. Una cuestión</i>	Síntesis orgánica (bloque 4 del programa), cinética química (bloque 3), formulación y nomenclatura (bloques 1 y 4 del programa).

Se recordó a los asistentes que existe una página web donde la Comisión de Materia recoge, además de los datos de contacto de sus miembros, los documentos aprobados por la misma (características y estructura del examen, criterios generales de corrección, etc.) junto con los examen de Química de las P.A.U. de los últimos cursos:

<http://adan-embl.ibmc.umh.es/selectividad/>

Punto 4. Preguntas/comentarios

Las intervenciones por parte de los profesores de secundaria fueron numerosas y se centraron en los siguientes puntos:

- El temario y sus contenidos en el contexto del examen de la materia. Se reiteró que el examen sería sobre contenidos análogos a los de los últimos años y que la exclusión de la Termoquímica no iba a suponer ni mayor nivel de dificultad ni ampliación de contenidos.
- Utilización de la nomenclatura IUPAC de 2005. Se informó a los asistentes que, dada la situación transitoria en la que se encuentra la prueba, se mantendrían los acuerdos previos a este respecto, aceptándose como válidas tanto la nomenclatura IUPAC de 2005 como la que se venía utilizando hasta esa fecha.
- En la provincia de Alicante, se dio respuesta a las cuestiones adicionales relacionadas con el cálculo concreto de la NAU, el uso de calculadoras programables, las instrucciones que deben transmitirse a los profesores correctores de las PAU y la ausencia de tribunales en los IES.
- En las provincias de Castellón y Valencia se informó del posible cambio de fecha del examen de la Olimpiada de Química fase Local que muy probablemente tendrá lugar el 10 de marzo, ya que la fecha prevista para la fase Nacional parece que será el 25 de marzo (ambas fechas sin confirmar oficialmente).
- En la provincia de Valencia se informó de la II Jornada de Química para el Profesorado de Secundaria que se realizará el sábado 25 de marzo de 2017 en el Jardín Botánico de la Universitat de Valencia.
- Finalmente, en la reunión de la provincia de Valencia hubo una pregunta muy concreta, en el contexto de solubilidad de las sales, referida a si el efecto del ión común en la solubilidad de una sal se consideraría sólo a nivel cualitativo o también cuantitativo. En el temario oficial se indica ... “calcular la solubilidad de una sal *interpretando* como se modifica al añadir un ión común” lo que podría sugerir un tratamiento cualitativo, pero se les informó que el asunto sería tratado por la Comisión de Materia.

Finalizadas todas las intervenciones, se dio por finalizado cada uno de los actos.