

ACTA DE LA REUNIÓN PLENARIA DE LA COMISIÓN DE QUÍMICA PARA LAS EBAU EN EXTREMADURA

En el Centro Universitario de Mérida se reúne el día 23 de Marzo de 2017, a las 17:30 horas, la Comisión Plenaria de Química de Extremadura para las EBAU, con la asistencia reflejada en el Anexo I, para tratar el siguiente orden del día:

- 1.- Información de los Coordinadores
- 2.- Propuestas sobre examen EBAU
- 3.- Olimpiada de Química 2017
- 4.- Otros temas de interés
- 5.- Ruegos y preguntas.

1.- Información de los Coordinadores.

Los Coordinadores informan que todas las dudas acerca del desarrollo de las EBAU para el presente curso 16/17 que están surgiendo quedan a la espera de la inminente publicación por parte de la Junta de Extremadura del decreto que las regule en fecha desconocida en el momento de la reunión.

También informan de la intención de colgar en la web de coordinación de la materia un examen adaptado a los criterios aprobados en la reunión del 8 de Febrero con los contenidos de los exámenes PAU del curso pasado, para que sirva de orientación para profesores y estudiantes.

2.- Propuestas sobre examen EBAU.

En primer lugar se aborda la cuestión de la contextualización del examen de Química de la EBAU. Tras debatir este asunto, se alcanza el acuerdo de plantear el examen sin contextualización, ya que los estudiantes no están acostumbrados a la realización de exámenes contextualizados, que esta contextualización consume tiempo de lectura y comprensión de la misma y con la finalidad de mantener el examen de EBAU en un formato lo más parecido posible a los de las anteriores PAU.

A continuación, los Coordinadores repasan los Contenidos y Estándares de aprendizaje descritos en la Orden ECD/1941/2016, de 22 de diciembre, BOE de 23 de diciembre de 2016 y el Decreto 98/2016, de 5 de julio, DOE de 6 de julio de 2016, que son los vigentes. Durante el mencionado repaso, se producen diversas intervenciones de los presentes y Se alcanzan los siguientes acuerdos de cara a la estructura del examen de Química de EBAU, que mayoritariamente confirman acuerdos tomados por la Coordinación de Química en cursos académicos anteriores:

* En lo referente a la formulación y denominación de los compuestos, en el examen se nombrarán las sustancias con sus nombres tradicional, sistemático y de adición y, asimismo, se aceptarán estas denominaciones en las respuestas, si son correctas.

* No se formularán preguntas específicas sobre efecto fotoeléctrico ni acerca de espectros atómicos.

* La geometría de las moléculas se explicará mediante las teorías de hibridación y TRPECV.

* El estudio del enlace metálico se abordará mediante la teoría del gas (o mar) de electrones, aunque se acepta la explicación de la conducción eléctrica por medio de la teoría de bandas.

* No se abordará el enlace covalente coordinado o dativo.

* Se mantiene el criterio de no consideración de unidades en las constantes de equilibrio.

* En la precipitación, se incluye el tratamiento cuantitativo del efecto de ión común.

* El estudio de ácidos y bases se aborda tanto por la teoría de Arrhenius como por la de Brönsted-Lowry.

* Es necesario describir la realización práctica de las valoraciones, para que se comprendan los enunciados de los problemas numéricos referidos a ellas.

* La hidrólisis se abordará exclusivamente desde un punto de vista cualitativo.

* En las reacciones de transferencia electrónica, no se hará hincapié en la electrolisis.

El ajuste de ecuaciones de oxidación-reducción se abordará por el método del ión-electrón en medio ácido.

* No se considerarán las valoraciones red-ox.

* En los compuestos orgánicos sólo se considerará una función orgánica, pero la cadena carbonada puede presentar insaturaciones o aromaticidad.

* Se tendrán en cuenta los siguientes grupos funcionales: derivados halogenados, alcoholes, éteres, aldehídos y cetonas, ácidos carboxílicos, ésteres, aminas y amidas.

* Se preguntará acerca de la isomerías estructural (cadena, posición y función) y la estereoisomería geométrica (cis-trans).

* Las reacciones orgánicas a considerar son sustitución, adición, eliminación, redox y, dentro de las de condensación, la esterificación.

3.- Olimpiada de Química 2017

D. Evaristo A. Ojalvo Sánchez informa del desarrollo de la Fase Local de la Olimpiada de Química y de los resultados obtenidos. Además se proporciona la información disponible hasta la fecha sobre la Fase Nacional.

4.- Otros asuntos de interés.

Los Coordinadores proponen celebrar un reunión de coordinación hacia finales de Abril, es decir en aproximadamente cinco semanas, para concretar más todos los asuntos en desarrollo.

Se preguntó acerca de la nota media de la materia en las PAU del curso pasado, pero los Coordinadores no disponen de esta información en la actualidad. Si se conoce más adelante, se comentará en la próxima reunión de la coordinación.

5.- Ruegos y preguntas

No hubo ningún ruego ni se formuló ninguna pregunta.

Tras el agotamiento del orden del día, se da por finalizada la reunión, siendo las 19:10 horas del 23 de Marzo de 2017.

LOS COORDINADORES DE QUÍMICA

A handwritten signature in blue ink, appearing to be 'Santiago Ferrera', with a large, stylized initial 'S' and a horizontal line extending to the right.

Santiago Ferrera

A handwritten signature in blue ink, appearing to be 'Evaristo A. Ojalvo', with a large, stylized initial 'E' and a horizontal line extending to the right.

Evaristo A. Ojalvo

ANEXO I.

RELACIÓN DE ASISTENTES Y AUSENCIAS EXCUSADAS A LA REUNIÓN.

Evaristo A. Ojalvo Sánchez (Coord.)	Dolores Vera González
Santiago Ferrera Escudero (Coord.)	Lourdes Caballero Donoso
Plácido Avilés Martín	Agustín F. Borrachero Zoido
Francisco Javier González Calle	Emilia Nicolás Franco
Fátima Caballero Trejo	Josefa López Valdeón
Elisa Carrasco Cuadrado	M ^a Lourdes Carmona Ramos
M ^a Montserrat Torres Banda	M ^a Teresa Ardila Hierro
M ^a Gracia Muñoz Monterrey	Fernando Miguel León Ruíz-Moyano
M ^a Ángeles Moreno González	José Castaño Vinagre
Octavio Sánchez Hernández	Inés Giraldo Lorenzo
Fátima Botana del Arco	Adelaida González Peña
Juan José Agúndez Castela	M ^a Felisa Fernández Sánchez
Cecilio Cotano Olivera	M ^a Estrella Cuéllar Ortíz
Catalina López Bautista	M ^a Fidela Fernández Chavero
M ^a Montserrat Nieto Arias	Mercedes Murillo Quintana
M ^a José Moreno Figueroa	Daniel Rodríguez Gómez
Inmaculada Muñoz Gallego	Jesús Pintado Martín
Belen Pérez Ordóñez	Leda Garrido Martínez
Obdulia Cruz Fernández	Fernando Rodríguez Pulgar
Ignacio Acha Marín	Fernando Raúl Saavedra Burdallo
M ^a Fernanda Villalba Guillén	Soledad Alcón González
Sergio González Ballester	

Excusan

Margarita Puertas Montero	Leonisa Rubio Merino
Ascensión Morales Vicente	José J. Real Moñino
Juan José Palos Silva	Antonio Agudo Azcona
Eduvigis Baños Cardoso	