



## **Acta de la reunión de la Comisión Plenaria de QUÍMICA para la EBAU, celebrada mediante videoconferencia en Zoom, el día 21 de mayo de 2020**

### **Asistentes:**

Coordinadores:

D.<sup>a</sup> M<sup>a</sup> Isabel Rodríguez Cáceres

D. Santiago Ferrera Escudero

Miembros de la Comisión Permanente:

D.<sup>a</sup> Caballero Donoso, Lourdes

D.<sup>a</sup> Cabrera Gómez, M<sup>a</sup> Teresa

D. Cotano Olivera, Cecilio

D.<sup>a</sup> Franco Baltasar, M<sup>a</sup> Nieves

D. León Ruiz-Moyano, Fernando Miguel

D.<sup>a</sup> López Bautista, Catalina

D.<sup>a</sup> Millán Millán, M<sup>a</sup> Luisa

D.<sup>a</sup> Moreno Gallego, Fátima

D.<sup>a</sup> Murillo Quintana, M<sup>a</sup> Mercedes

D.<sup>a</sup> Nicolás Franco, Emilia

D.<sup>a</sup> Nogués Chaves, Rocío

D. Rodríguez Guitérrez, Luis V.

D. Saavedra Burdallo, Fernando Raúl

Otros asistentes:

D. Acha Marín, Ignacio J.

D.<sup>a</sup> Alcón González, Soledad

D. Álvarez González, Víctor

D.<sup>a</sup> Ardila Hierro, M<sup>a</sup> Teresa

D.<sup>a</sup> Asensio Rodríguez, Julia María

D. Avilés Morán, Plácido

D.<sup>a</sup> Barrado Moreno, María del Mar

D.<sup>a</sup> Barrantes Nieto, Vanesa

D. <sup>a</sup> Botana del Arco, Fátima	D. <sup>a</sup> Maya Sánchez, Francisca
D. <sup>a</sup> . Carrasco Cuadrado, Elisa	D. <sup>a</sup> Mena Rubio, Estefanía
D. <sup>a</sup> Casas Ortiz, Sandra	D. Miralles Pérez, Adolfo
D. Castaño Vinagres, José	Dña. Moreno González, M <sup>a</sup> Ángeles
D. <sup>a</sup> Castelao Caldera, M <sup>a</sup> Ángeles	D. <sup>a</sup> Muñoz Monterrey, Gracia
D. <sup>a</sup> Cerrato Tamayo, Elisa	D. Peña Granados, Iván
D. Chaviano, Andrés	D. <sup>a</sup> Peñato Hurtado, María
D. <sup>a</sup> Collado López, Fernanda	D. Pérez Mateo, Alberto
D. Corrales, Payne, Emilio	D. <sup>a</sup> Pérez Ordóñez, Belén
D. de Cruz Pecero, Jose Andrés	D. <sup>a</sup> Pinilla Cienfuegos, M <sup>a</sup> Paz
D. <sup>a</sup> Fernández Chavero, M <sup>a</sup> Fidela	D. <sup>a</sup> Plata Pedraza, Isabel María
D. <sup>a</sup> Fernández Espada, Lucía	D. Risco, Vicente
D. <sup>a</sup> Fernández Sánchez, María Felisa	D. Rodríguez Pulgar, Fernando
D. <sup>a</sup> Fuentes Prieto, M <sup>a</sup> del Socorro	D. Rodríguez Rodríguez, José Lázaro
D. <sup>a</sup> Gómez Márquez, Belén	D. <sup>a</sup> Roldán Pérez, Gloria
D. González Calle, Francisco Javier	D. <sup>a</sup> Romero Dávila, María Trinidad
D. <sup>a</sup> González Manso, Soledad	D. <sup>a</sup> Rubio Merino, Leonida
D. <sup>a</sup> González Peña, Adelaida	D. Ruiz Caballero, José
D. <sup>a</sup> Hernández Martín, Monserrat	D. Ruiz Calderón, Emilia
D. <sup>a</sup> Lancho Mogollón, Ana María	D. <sup>a</sup> Sánchez Díaz, M <sup>a</sup> Elena
D. <sup>a</sup> Lara Fornelino, M <sup>a</sup> del Carmen	D. Sánchez Hernández, Octavio
D. López Rosas, Miguel	D. <sup>a</sup> Sánchez Rodríguez, M <sup>a</sup> José
D. <sup>a</sup> López Valdeón, Josefa	D. <sup>a</sup> Segura Manzano, Blanca Nieves
D. <sup>a</sup> Lozano Nogales, M <sup>a</sup> Esther	D. <sup>a</sup> Solera Hernández, Cristina
D. <sup>a</sup> Machuca Cano, Sonia	D. <sup>a</sup> Vera González, Dolores
D. <sup>a</sup> Manzano Cabanilla, M <sup>a</sup> Carmen	D. <sup>a</sup> Viera Fiz, María del Valle
D. <sup>a</sup> Martín López, M <sup>a</sup> Soledad	D. <sup>a</sup> Vígara Rodríguez, Laura
D. <sup>a</sup> Martínez Ballesteros, Cristina	D. <sup>a</sup> Villalba Guillén, M <sup>a</sup> Fernanda
D. Martínez González, Alfonso	D. <sup>a</sup> Villalobos Fernández, Ángeles
D. <sup>a</sup> Masa Cintero, Ana	

Siendo las 17:00 horas del día 21 de mayo de 2020, se reúnen los miembros de la Comisión Plenaria de Química, mediante videoconferencia, con la asistencia de los arriba indicados, para tratar el siguiente

## ORDEN DEL DÍA:

1. Informe de los Coordinadores
2. Ruegos y preguntas

## TEMAS TRATADOS Y ACUERDOS TOMADOS:

### 1.- Informe de los Coordinadores

Se informó de la Olimpiada de Química. Aún hay distritos que no han realizado la fase local y tienen hasta primeros de septiembre (fin de semana del 4-6/09) si la situación lo permite. Dado el contexto excepcional en que nos encontramos, se permitirá que las pruebas locales se realicen de manera “remota y no presencial en la propia Comunidad Autónoma” con el fin de que todas las agrupaciones territoriales puedan estar representadas en la Fase Nacional. El Ministerio de Educación y Formación Profesional tiene intención de volver a abrir la aplicación de inscripción para los alumnos que optan a los Premios Nacionales cuando el Estado de Alarma concluya y en fechas tales que puedan acceder todos los alumnos (probablemente hasta primeros de septiembre). La intención de la RSEQ es que la Olimpiada Española de Química se complete en su edición XXXIII (2020) en otoño, aunque tenga que ser en remoto.

Están publicado en la web de la UEx, todos los documentos relativos al modelo de examen de este curso. También se ha publicado un documento denominado “Matizaciones a los estándares de aprendizaje” en el que se indican en color rojo los estándares que se aprobaron por esta Comisión el 06/02/2019. Toda la información se puede consultar en [https://www.unex.es/organizacion/gobierno/vicerrectorados/vicealumn/funciones/car\\_20050411\\_001/coordinacion-ebau-2019-2020/materias/quimica](https://www.unex.es/organizacion/gobierno/vicerrectorados/vicealumn/funciones/car_20050411_001/coordinacion-ebau-2019-2020/materias/quimica)

### 2.- Ruegos y preguntas

Los profesores presentes preguntaron cuestiones relativas al temario, por lo que D. Santiago Ferrera Escudero hizo un repaso del programa de Química de 2º de Bachillerato.

Se recordaron/aclararon los siguientes aspectos:

- Formulación: para el examen de la EBAU, se utilizarán exclusivamente la nomenclatura tradicional y la de hidrógeno o de composición. Ejemplos: H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>: ácido sulfúrico o dihidrógeno(tetraóxidosulfato); CuS: sulfuro de cobre (II) o monosulfuro de cobre; Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>: sulfato de sodio o tetraóxidosulfato de disodio.
- Formulación orgánica: ya no se acepta 1-butanol. Debe ser butan-1-ol.
- El electrón diferenciador se considera +<sup>1</sup>/<sub>2</sub> para el primer electrón y -<sup>1</sup>/<sub>2</sub> para el segundo.
- La reacción: ácido + alcohol → éster + agua
- En la adición al doble o triple enlace, si no se indica se sobreentiende que se pide el producto mayoritario. Así CH<sub>2</sub>=CH-CH<sub>3</sub> + HBr → El Br va al

carbono más sustituido, quedando  $\text{CH}_2\text{Br}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

- Cuando  $\text{pH} = 2,3$ , para calcular  $[\text{H}^+] = 10^{-2,3}$ , recordar cómo se hace esta operación con la calculadora.
- Reacciones de oxidación:
  - $\text{Compuesto} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
  - $\text{Compuesto} + \text{KMnO}_4 \rightarrow$  Si el compuesto es un alcohol va a aldehído y solo en condiciones extremas (concentrado y caliente) llega a ácido.
  - $\text{Compuesto} + \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} \rightarrow$  si es un alcohol primario da aldehído, si es alcohol secundario da cetona y si es alcohol terciario no se oxida.
- En los problemas de cinética, hay que prestar atención a las unidades ya que  $R=8,314 \text{ J/mol}$  y la energía de activación,  $E_a$ , se suele dar en kJ.
- En los equilibrios se puede aproximar cuando el grado de disociación,  $\alpha$ , es pequeño ( $<5\%$ ) y siempre que el valor de la constante sea inferior a  $10^{-4}$ , ya que el error que se comete es pequeño.
- Prestar atención en los equilibrios de solubilidad a las unidades. Cuando se despeja la  $s$  a partir de la constante las unidades son mol/L. A veces se suele dar la solubilidad en g/L, por lo que sería necesario hacer un cambio de unidades.
- Grado de ionización = grado de disociación.
- Tipos de isomerías: posición, cadena, función y cis-trans.
- Valoraciones ácido fuerte – base fuerte.

Se insiste en que es necesario recordarles a los estudiantes que deben razonar los ejercicios, ya que si no lo hacen se suele quitar la mitad de la nota. Y también en que pongan atención a las unidades.

Sin más asuntos que tratar, se levanta la sesión, siendo las 19:00 h del día 21 de mayo de 2020.

Fdo.: Mª Isabel Rodríguez Cáceres  
Coordinadora  
por la Universidad de Extremadura

Fdo. Santiago Ferrera Escudero  
Coordinador  
por la Secretaría General de Educación