
 03100848		Química (PCE)		100
		PRUEBA DE ACCESO A LA UNIVERSIDAD		
	Junio - 2018 Original	Duración: 90 min.	EXAMEN: Tipo A Mixto	2º Cuatrimestre
Material: Calculadora no programable				Hoja 1 de 6

Instrucciones Generales

Esta prueba consta de **dos bloques** de preguntas a los que hay que **responder en español**.

El **bloque 1** consta de diez preguntas del tipo test, con tres opciones cada una y solo una correcta. La puntuación de cada pregunta acertada es 0,5 puntos. **La respuesta errónea SI penaliza -0,15 puntos.**

El **bloque 2** consta de dos preguntas del tipo cuestiones o ejercicios, cada una de ellas puede incluir uno o varios apartados. La puntuación de **cada pregunta es de 2,5 puntos**. En el caso de los apartados, en general, tendrán la misma puntuación.

Las preguntas o apartados en los que se pide que razone o justifique la respuesta se puntuarán con un 20% de su valor en el caso de no realizarse dicho razonamiento o justificación.

No se contestará a ninguna pregunta en este impreso, sino en **hojas aparte** que se le entregarán.

Como material, para realizar el examen, **solo está permitido el uso de calculadora científica no programable**. Los dispositivos electrónicos, teléfonos móviles y relojes inteligentes están prohibidos.

At the end of the Spanish exam you will find the English version

General instructions

This exam consists of **two blocks** of questions that need to be **answered in spanish**.

Block 1 consists of ten questions of the type test, with three options each and only one correct. The score of each successful question is **0,5 points**. **The wrong answer penalizes -0,15 points.**



Block 2 consists of two questions of the type subjects or exercises, each one of which may include one or several sections. The maximum score of **each question is 2,5 points**. In the case of the sections, in general, they will have the same score.

The **questions or sections in which it is asked to reason or justify the answer** will be scored with 20% of its value in the case of not carrying out such reasoning or justification.

No questions will be answered on this form, but **on separate sheets** that will be given to you.



As a material, **only a non-programmable scientific calculator can use** during the exam.

Electronic devices, mobile phones and smart watches are prohibited.

 03100848		Química (PCE)		100
		PRUEBA DE ACCESO A LA UNIVERSIDAD		
Junio - 2018 Original	Duración: 90 min.	EXAMEN: Tipo A Mixto	2º Cuatrimestre	
Material: Calculadora no programable				Hoja 2 de 6

Bloque 1

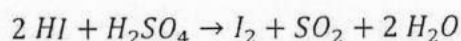
- Los números cuánticos, n , l y m_l , son:
 - Consecuencia de las observaciones espectroscópicas
 - Son parámetros experimentales determinados de los estudios de las reacciones nucleares
 - Las dos respuestas anteriores son falsas
- De los siguientes átomos: cesio, hierro y flúor, ¿cuál de ellos tiene una mayor afinidad electrónica?
 - El cesio
 - El cesio y el hierro
 - El flúor
- De acuerdo con la teoría de repulsión de los pares de electrones de la capa de valencia, TRPECV, el metano tiene una geometría:
 - Bipiramide trigonal
 - Trigonal
 - Tetraédrica
- En la catálisis homogénea:
 - El catalizador y los reactivos están en la misma fase, generalmente líquida
 - El catalizador está en una fase, generalmente líquida, y los reactivos en otra fase
 - Los reactivos y los productos están en la misma fase, generalmente líquida y el catalizador en otra fase, generalmente sólida
- En una reacción en equilibrio, al aumentar la concentración de uno de los productos, se produce:
 - El aumento de la concentración, en el equilibrio, de los reactivos
 - Una disminución de la concentración, en el equilibrio, de los reactivos
 - No afecta, se mantienen las concentraciones iniciales
- Un ácido muy fuerte tiene:
 - Una constante de acidez muy grande
 - Una constante de acidez muy pequeña
 - Un pK_a muy grande

 03100848		Química (PCE)		100
		PRUEBA DE ACCESO A LA UNIVERSIDAD		
	Junio - 2018 Original	Duración: 90 min.	EXAMEN: Tipo A Mixto	2º Cuatrimestre
Material: Calculadora no programable				Hoja 3 de 6

7. Indique la respuesta **INCORRECTA**:

- En una reacción ácido-base el ácido se convierte en su base conjugada
- En una reacción ácido-base la base se convierte en su ácido conjugado
- En una reacción ácido-base el ácido se convierte en su ácido conjugado

8. A la vista de la reacción:

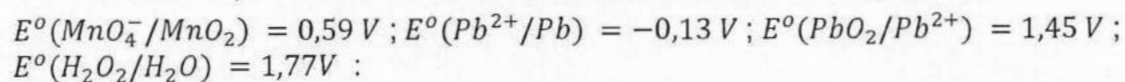


Indique la respuesta **CORRECTA**:

- La reacción es de oxidación-reducción
 - La reacción es de sublimación
 - La reacción es ácido-base
9. ¿Cuántos isómeros de cadena tiene el alcano de cinco carbonos?
- 2
 - 3
 - 4
10. En las reacciones de un éter y agua se forma/n:
- Un alcohol y un ácido y la reacción se llama de hidro-oxidación
 - Dos alcoholes y la reacción se denomina de hidrólisis
 - Ninguna de las respuestas anteriores es correcta

Bloque 2

1. Conociendo los potenciales normales estándar de reducción siguientes:



- Ajusta la reacción y deduce razonadamente si, el permanganato puede oxidar al plomo elemental a plomo (II) en medio básico
 - Deduce razonadamente si el plomo (II) puede ser oxidado a Pb(IV) por agua oxigenada en medio ácido
2. Responda a las siguientes cuestiones:
- Escribe las fórmulas desarrolladas e indica el tipo de isomería que presentan entre sí el etilmetiléter y 1-propanol.
 - Indica si el siguiente compuesto halogenado $CH_3-CHBr-CH_2-CHOH-CH_2-CH_3$ tiene isomería óptica. Razona la respuesta en función de los carbonos asimétricos que pueda presentar.