



UNIVERSIDAD DE SEVILLA

REUNIÓN COORDINACIÓN PONENCIA QUÍMICA PAU ANDALUCÍA 2024 – 2025



UNIVERSIDAD DE SEVILLA

Ponentes de Química de la Universidad de Sevilla para la preparación de las PAU

- **Fernando de Pablos Pons. Ponente Universidad Hispalense**
Correo electrónico: fpablos@us.es
- **Fernando Muriel Delgado. Ponente Delegación Territorial de Desarrollo Educativo y Formación Profesional de Sevilla Hispalense**
Correo electrónico: fmuriel@gmail.com

Información sobre las PAU:

- **Secretariado de Acceso que depende del Vicerrectorado de Estudiantes**
 - Web: <https://www.us.es/estudiar/acceso>; <https://cat.us.es>;
<https://www.us.es/pevau/coordinacion>
 - Correo electrónico: orientapau1@us.es; orientapau3@us.es; cbachillerato@listas.us.es
 - Teléfonos: 954485753 / 954486794
- **Distrito Único Andaluz (DUA)**
 - Web: <https://www.juntadeandalucia.es/economiaconocimientoempresasyuniversidad/sguit/>
 - ✓ Información general
 - ✓ Documento Directrices y Orientaciones
 - ✓ Exámenes años anteriores



- 1. Información y análisis de las pruebas de acceso del curso académico anterior 2023 - 2024**
- 2. Directrices y orientaciones generales de la Ponencia para el presente curso académico 2024 – 2025**
- 3. Ruegos y preguntas**



UNIVERSIDAD DE SEVILLA

1. Información y análisis de las pruebas de acceso del curso académico anterior 2023 - 2024

Resultados Globales por Materias 1ª convocatoria



UNIVERSIDAD DE SEVILLA

2023-2024

MATERIA	MATRI	APTO	NO APTO	PRES	MEDIA PRES	% APROB.
BIOLOGÍA	3249	2424	699	3123	6,56	77,6
DIBUJO TÉCNICO II	1496	1195	290	1485	6,9	80,5
FÍSICA	1755	1078	591	1669	5,7	64,6
LENGUA EXTRANJERA (INGLÉS)	8588	7144	1420	8564	7,0	83,4
HISTORIA DE ESPAÑA	5357	4911	425	5336	7,74	92,0
HISTORIA DE LA FILOSOFÍA	3776	3344	413	3757	7,19	89,0
LENG. CASTELLANA Y LITER. II	9095	7954	1116	9070	6,95	8,7
MATEMÁTICAS APL. CCSS II	5929	5014	874	5888	7,0	85,2
MATEMÁTICAS II	3702	2796	861	3657	6,82	76,5
QUÍMICA	3160	2138	935	3073	6,25	69,6

Resultados Globales por Materias 2ª convocatoria



UNIVERSIDAD D SEVILLA

2023-2024

MATERIA	MATRI	APTO	NO APTO	PRES	MEDIA PRES	% APROB.
BIOLOGÍA	1066	654	300	954	6,02	68,6
DIBUJO TÉCNICO II	261	163	85	248	5,85	65,7
FÍSICA	246	74	155	229	3,98	32,3
LENGUA EXTRANJERA (INGLÉS)	1143	470	626	1096	4,65	42,9
HISTORIA DE ESPAÑA	694	491	174	665	6,41	73,8
HISTORIA DE LA FILOSOFÍA	518	327	170	497	5,77	65,8
LENG. CASTELLANA Y LITER. II	1209	727	435	1162	5,49	62,6
MATEMÁTICAS APL. CCSS II	1410	748	581	1329	5,18	56,3
MATEMÁTICAS II	743	265	443	708	4,11	37,4
QUÍMICA	1000	481	419	900	5,11	53,4

Comparativa Química por Distritos 1ª convocatoria



UNIVERSIDAD DE SEVILLA

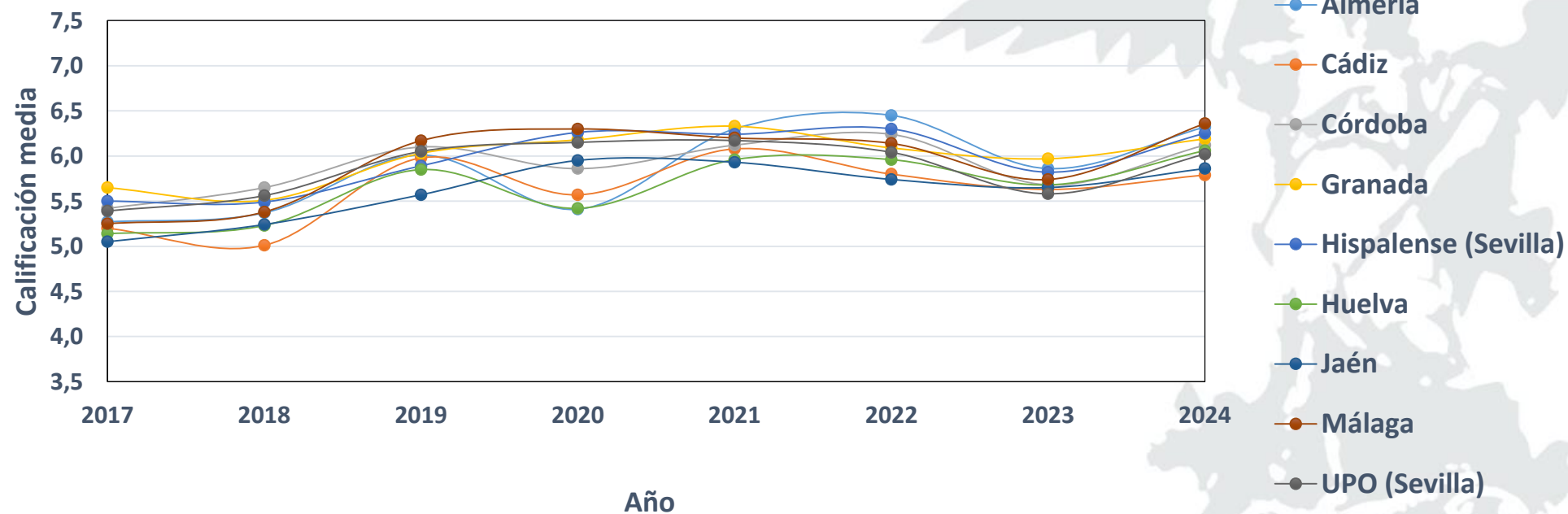
Calificación media

Año

Distrito	2017	2018	2019	2020	2021	2022	2023	2024	(%)*
Almería	5,27	5,37	6,01	5,41	6,30	6,45	5,86	6,32	71,8
Cádiz	5,20	5,01	5,98	5,57	6,08	5,80	5,63	5,79	64,4
Córdoba	5,42	5,65	6,10	5,86	6,12	6,24	5,68	6,12	72,1
Granada	5,65	5,51	6,03	6,18	6,33	6,09	5,97	6,19	71,7
Hispalense (Sevilla)	5,50	5,49	5,89	6,26	6,24	6,30	5,82	6,25	69,6
Huelva	5,14	5,23	5,85	5,42	5,96	5,96	5,68	6,06	68,7
Jaén	5,05	5,24	5,57	5,95	5,93	5,74	5,65	5,86	64,4
Málaga	5,25	5,38	6,17	6,30	6,20	6,14	5,74	6,36	71,8
UPO (Sevilla)	5,39	5,56	6,05	6,15	6,17	6,04	5,58	6,02	65,1
media	5,32	5,38	5,96	5,90	6,15	6,08	5,73	6,11	68,84
SD	0,19	0,20	0,18	0,36	0,14	0,23	0,13	0,20	

* % aprobados 2024

Evolución resultados



Comparativa Química por Distritos 2ª convocatoria



UNIVERSIDAD DE SEVILLA

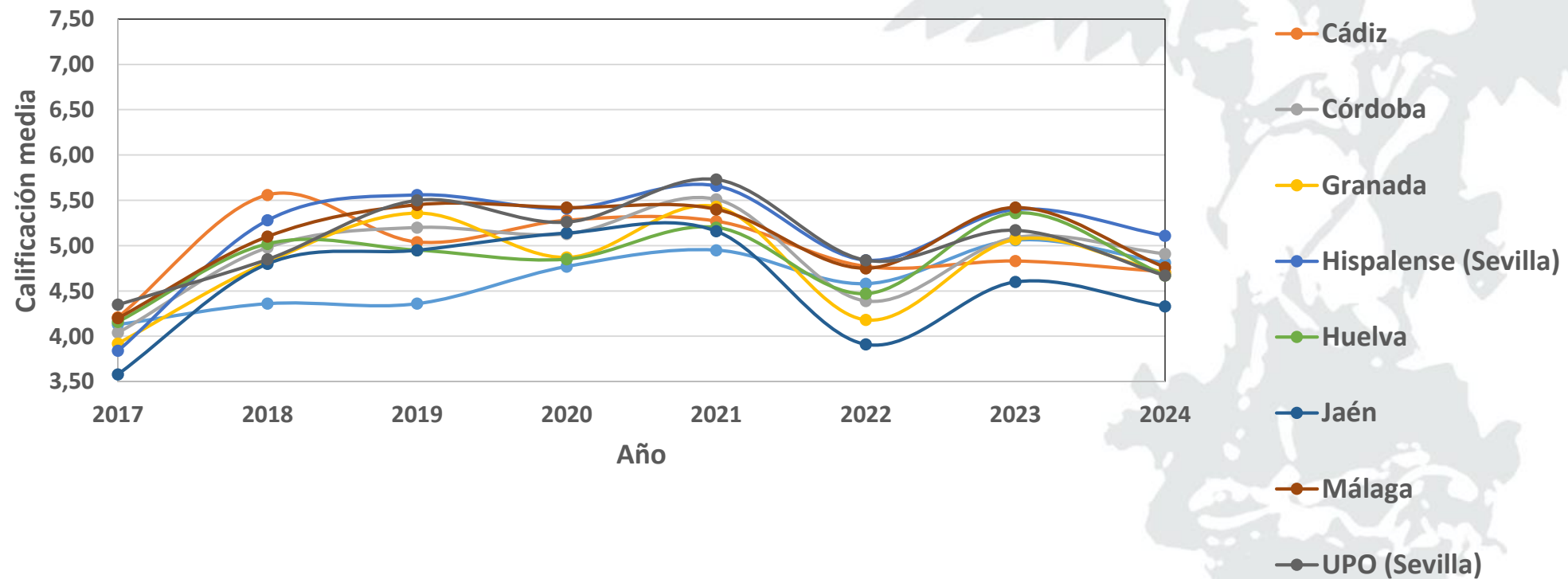
Calificación media

Año

Distrito	2017	2018	2019	2020	2021	2022	2023	2024	(%)*
Almería	4,13	4,36	4,36	4,77	4,95	4,58	5,06	4,81	50,8
Cádiz	4,21	5,56	5,04	5,28	5,27	4,77	4,83	4,71	49,4
Córdoba	4,04	4,98	5,20	5,13	5,51	4,39	5,09	4,91	59,1
Granada	3,92	4,82	5,36	4,87	5,43	4,18	5,07	4,70	53,1
Hispalense (Sevilla)	3,84	5,28	5,56	5,41	5,66	4,84	5,40	5,11	53,4
Huelva	4,16	5,02	4,95	4,85	5,20	4,47	5,36	4,67	51,3
Jaén	3,58	4,80	4,95	5,14	5,16	3,91	4,60	4,33	42,5
Málaga	4,20	5,10	5,45	5,42	5,40	4,75	5,42	4,76	49,3
UPO (Sevilla)	4,35	4,85	5,50	5,26	5,73	4,84	5,17	4,67	40,3
media	4,05	4,97	5,15	5,13	5,37	4,53	5,11	4,74	49,90
SD	0,23	0,34	0,38	0,24	0,25	0,32	0,27	0,21	

* % aprobados 2024

Evolución resultados



2. Directrices y orientaciones generales de la Ponencia para el presente curso académico 2024 – 2025



UNIVERSIDAD DE SEVILLA

Fechas previstas desarrollo pruebas curso 2024 – 2025

- **1ª Convocatoria: 3, 4 y 5 de junio 2025**
- **2ª Convocatoria: 1, 2 y 3 de julio 2025**

Real Decreto 534/2024 (BOE 12/06/2024)

Art. 13. Características básicas de los ejercicios de los que consta la prueba

- 1. Los ejercicios tendrán un diseño competencial.**
- 3. Las preguntas se contextualizarán en entornos próximos a la vida del alumnado.**
- 7. En cada materia se hará entrega de un único modelo de ejercicio. Si se estima conveniente, en algunos apartados, se podrá incluir la posibilidad de elegir entre varias preguntas o tareas.**
- 10. En aquellos ejercicios en los que las preguntas o tareas propuestas requieran la producción de textos por parte del alumnado, la valoración correspondiente a aspectos tales como coherencia, cohesión, corrección gramatical, léxica y ortográfica de los textos producidos, así como su presentación, no podrá ser inferior a un 10 por ciento de la calificación de la correspondiente pregunta o tarea.**

Estructura prueba 2024-2025

Cinco preguntas		Puntuación máxima
Pregunta 1: Cuestiones	2 preguntas de las que debe responder SOLAMENTE 1 Constan de cuatro apartados	2 puntos (0,5 puntos por apartado)
Pregunta 2: Cuestiones	2 preguntas de las que debe responder SOLAMENTE 1 Constan de cuatro apartados	2 puntos (0,5 puntos por apartado)
Pregunta 3: Problema	2 problemas de los que debe responder SOLAMENTE 1 Cada problema, a su vez, consta de dos apartados.	2 puntos (1 punto por apartado)

Estructura prueba 2024-2025

Cinco preguntas		Puntuación máxima
Pregunta 4: Cuestiones	Química Orgánica 1 apartado de respuesta única (formulación orgánica) 3 apartados de los que debe responder SOLAMENTE 2	1,5 puntos (0,5 puntos por apartado)
Pregunta 5: Ejercicio competencial	3 apartados (a, b y c) de respuesta única a) y b) ejercicios numéricos relacionados con el texto de la pregunta c) formulación inorgánica	2,5 puntos (1 punto por cada uno de los apartados a y b) (0,5 puntos por apartado c)

Cuestiones

- Se plantearán tres preguntas con cuestiones (1, 2 y 4)
 - Las preguntas 1 y 2 tienen cuatro apartados cada una y dos opciones
 - Las preguntas 1 y 2 tendrán un valor máximo de **2 puntos** cada una
 - La pregunta 4 tendrá un valor máximo de **1,5 puntos**
 - La pregunta 4 (Química Orgánica) tiene dos cuestiones:
 - A) Formulación orgánica (respuesta única)
 - B) Isomería, reactividad orgánica, polímeros (responder dos de tres apartados)
- | | |
|------------------------|--------------------|
| ✓ Estructura atómica | ✓ Cinética |
| ✓ Sistema periódico | ✓ Ácido – base |
| ✓ Enlace y propiedades | ✓ Redox |
| ✓ Termoquímica | ✓ Química orgánica |
| ✓ Equilibrio químico | |

Problema

- Se plantearán dos problemas de los que **solo se debe resolver uno**
- El problema (pregunta 3) tendrá un valor máximo de **2 puntos**
- El problema tendrá dos apartados, que tendrán un valor máximo cada uno de **1 punto**

- ✓ Ácido-base
- ✓ Equilibrio homogéneo
- ✓ Equilibrio heterogéneo
- ✓ Electroquímica
- ✓ Precipitación
- ✓ Redox
- ✓ Termoquímica

Ejercicio competencial

- Ejercicio sobre un tema de interés químico contextualizado en un entorno próximo a la vida del alumnado
- En el enunciado se puede incluir algún gráfico o tabla donde haya datos para resolver los apartados a) y b) y responder al apartado c)
- Tres apartados (a, b y c) de respuesta única
- La pregunta 5 tendrá un valor máximo de **2,5 puntos**
- Los apartados a) y b) tendrán un valor máximo de **1 punto cada uno**
- El apartado c) (formulación inorgánica) tendrá un valor máximo de **0,5 puntos**

Nomenclatura IUPAC

- Inorgánica (recomendaciones 2005)
- Orgánica (recomendaciones 1993)

Web ponencia Química:

http://www.upo.es/ponencia_quimica

- Formulación de compuestos aromáticos, hay que **dibujar el anillo aromático**.
- No se va a exigir nomenclatura de **tioles y perácidos**.





Aspectos generales contenidos

1. Serán necesarios conocimientos previos sobre disoluciones y cálculos estequiométricos (densidad, porcentaje masa, riqueza, reactivo limitante, rendimiento...)
2. Ácido-base, se preguntarán aspectos básicos sobre la hidrólisis, pero no se preguntará hidrólisis de sales formadas por ácido débil y base débil.
3. Se darán datos de presión y temperatura en lugar de hablar de “condiciones normales” o “condiciones estándar”.

Otros aspectos generales

- Se acepta el uso de reglas de tres (aunque se aconseja utilizar relaciones de proporcionalidad)
- Importante diferenciar: **Justifique o razone vs indique o escriba.**
- Al representar una reacción química habrá que prestar atención a:
 - Si se trata de un equilibrio ($\rightleftharpoons$) o no ($\rightarrow$)
 - Poner las cargas de los iones si las hubiera
 - **Ajustarla**
- En el método del ion – electrón, el alumnado deberá ser capaz de saber qué especies se disocian y cuáles no en el proceso.

3. Ruegos y preguntas



UNIVERSIDAD DE SEVILLA

Presentación disponible en:
<https://www.us.es/pevau/coordinacion>



UNIVERSIDAD D SEVILLA

**MUCHAS GRACIAS POR SU
ASISTENCIA**