

**Reunión de coordinación Ponencia Química con
Centros de Educación Secundaria
Pruebas PEvAU
Distrito Universitario UGR /Curso 2022-23**

Ponentes:

Natalia A. Navas Iglesias (Departamento Química Analítica, Sección Química, Facultad de Ciencias, UGR)

Datos de contacto: natalia@ugr.es

José Antonio Sánchez Reinoso (IES Zaidín-Vergeles, Granada)

Datos de contacto: jsr03919@ieszaidinvergeles.org

Orden del día:

1. Información y análisis de las pruebas de acceso correspondientes al curso académico anterior (2021-22).
2. Orientaciones para el presente curso académico 22-23.
3. Información sobre las Olimpiadas de Química 2023.
4. Ruegos y preguntas.

Orden del día:

1. Información y análisis de las pruebas de acceso correspondientes al curso académico anterior (2021-22).
2. Orientaciones para el presente curso académico 22-23.
3. Información sobre las Olimpiadas de Química 2023.
4. Ruegos y preguntas.

Resultados Globales QUÍMICA PEvAU 2022 Distrito Universitario de Granada

Junio 2022		Julio 2022	
Matriculados	Presentados	Matriculados	Presentados
2199 (2198 Jun21) (2311 Jun20) (2109 Jun19) (1916 Jun18)	2102 (2091 Jun21) (2234 Jun20) (2043 Jun19) (1864 Jun18)	546 (566 Jul 21) (455 Sep20) (412 Sep19) (451 Sep18)	470 (495 Jul21) (389 Sep20) (362 Sep19) (421 Sep18)
Nota Media	% Aprobados	Nota Media	% Aprobados
6,0894 (6,3309 Jun21) (6,1846 Jun20) (6,0273 Jun19) (5,5104 Jun18)	68,74 (73,08 Jun21) (70,77 Jun20) (69,70 Jun19) (62,02 Jun18)	4,1761 (5,4318 Jul21) (4,8739 Sep20) (5,3636 Sep19) (4,8219 Sep18)	42,13 (61,01 Jul21) (54,50 Sep20) (59,39 Sep19) (47,74 Sep18)

Resultados Globales QUÍMICA PEvAU 2022 Distrito Universitario **Andaluz**

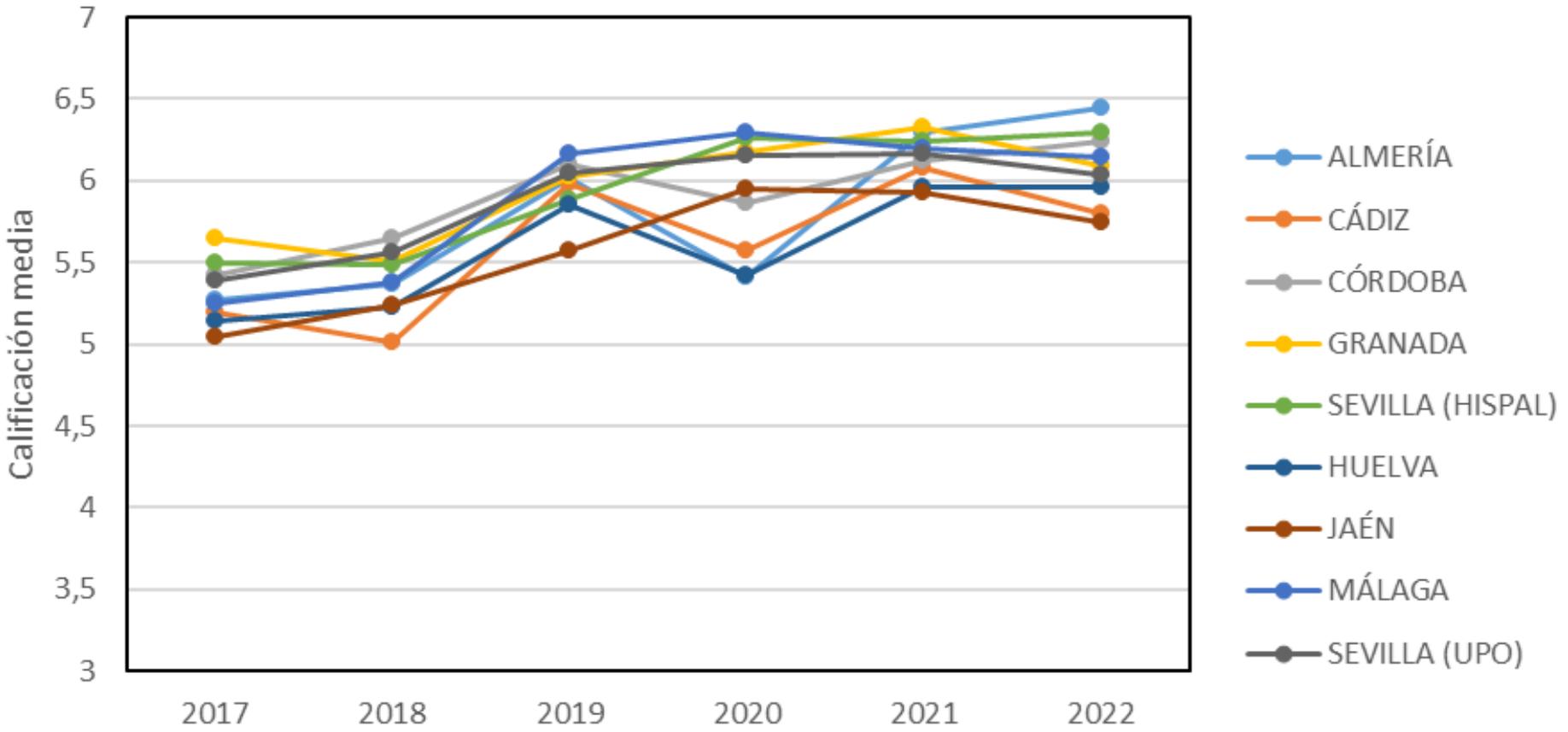
EVOLUCIÓN
JUNIO

PEvAU	2017	2018	2019	2020	2021	2022
	Junio	Junio	Junio	Junio	Junio	Junio
DISTRITO	Nota media					
ALMERÍA	5,27	5,37	6,01	5,41	6,3	6,45
CÁDIZ	5,2	5,01	5,98	5,57	6,08	5,8
CÓRDOBA	5,42	5,65	6,1	5,86	6,12	6,24
GRANADA	5,65	5,51	6,03	6,18	6,33	6,09
SEVILLA (HISPAL)	5,5	5,49	5,89	6,26	6,24	6,3
HUELVA	5,14	5,23	5,85	5,42	5,96	5,96
JAÉN	5,05	5,24	5,57	5,95	5,93	5,74
MÁLAGA	5,25	5,38	6,17	6,3	6,2	6,14
SEVILLA (UPO)	5,39	5,56	6,05	6,15	6,17	6,04
MEDIA	5,32	5,38	5,96	5,90	6,15	6,08



Resultados Globales QUÍMICA PEvAU 2022 Distrito Universitario **Andaluz**

EVOLUCIÓN JUNIO





Resultados Globales QUÍMICA PEvAU 2022 Distrito Universitario **Andaluz**

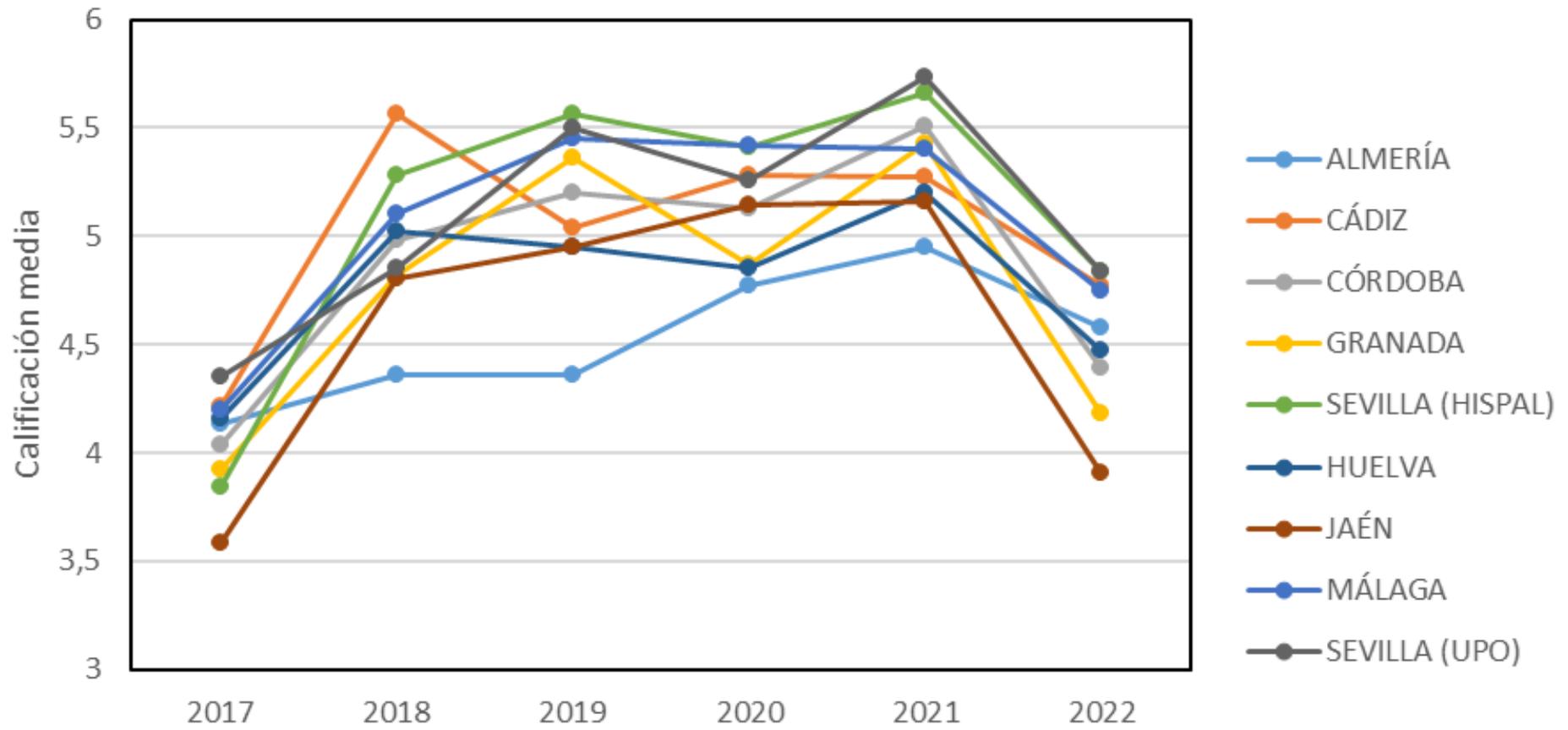
EVOLUCIÓN
SEPTIEMBRE

PEvAU	2017	2018	2019	2020	2021	2022
	septiembre	septiembre	septiembre	septiembre	julio	julio
DISTRITO	Nota media					
ALMERÍA	4,13	4,36	4,36	4,77	4,95	4,58
CÁDIZ	4,21	5,56	5,04	5,28	5,27	4,77
CÓRDOBA	4,04	4,98	5,2	5,13	5,51	4,39
GRANADA	3,92	4,82	5,36	4,87	5,43	4,18
SEVILLA (HISPAL)	3,84	5,28	5,56	5,41	5,66	4,84
HUELVA	4,16	5,02	4,95	4,85	5,2	4,47
JAÉN	3,58	4,8	4,95	5,14	5,16	3,91
MÁLAGA	4,2	5,1	5,45	5,42	5,4	4,75
SEVILLA (UPO)	4,35	4,85	5,5	5,26	5,73	4,84
MEDIA	4,05	4,97	5,15	5,13	5,37	4,53



Resultados Globales QUÍMICA PEvAU 2022 Distrito Universitario **Andaluz**

EVOLUCIÓN SEPTIEMBRE





Resultados

QUÍMICA PEvAU 2022

Distrito Universitario de Granada

JUNIO

nota media

6,09

aprobados

69 %



JUNIO

Resultados

QUÍMICA PEvAU 2022

Distrito Universitario de Granada

RESULTADOS POR PREGUNTA

RESULTADOS
POR
PREGUNTA

CUESTIÓN A1 (Formulación)

A1. Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Bromato de aluminio; b) Sulfuro de antimonio(V); c) 1,1-Dicloro-2-metilciclohexano; d) PtO_2 ; e) $\text{Cr}(\text{OH})_3$; f) CH_3NO_2

LA HACEN	MEDIA	NOTA
47 %	0,619	4,1



JUNIO

Resultados

QUÍMICA PEvAU 2022

Distrito Universitario de Granada

RESULTADOS POR PREGUNTA

**RESULTADOS
POR
PREGUNTA**

CUESTIÓN A2 (Formulación)

A2. Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Nitrato de hierro(III); b) Hidróxido de estaño(IV); c) Tricloroetanamida; d) CaCl_2 ; e) HClO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$

LA HACEN	MEDIA	NOTA
53 %	0,910	6,1



JUNIO

Resultados
QUÍMICA PEvAU 2022

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

RESULTADOS
POR
PREGUNTA

CUESTIÓN B1 (Átomo, números cuánticos)

B1. Conteste las siguientes cuestiones relativas a un átomo con $Z=17$ y $A=35$.

- Indique el número de protones, neutrones y electrones.
- Escriba su configuración electrónica e indique el número de electrones desapareados en su estado fundamental.
- Indique una posible combinación de números cuánticos que pueda tener el electrón diferenciador de este átomo.

LA HACEN

MEDIA

NOTA

87 %

1,229

8,2



JUNIO

Resultados
QUÍMICA PEVAU 2022

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

RESULTADOS
POR
PREGUNTA

CUESTIÓN B2 (Equilibrio, cinética)

B2. La reacción $A + B \rightarrow C + D$ es de primer orden con respecto a A y de segundo orden con respecto a B.

- Escriba la ecuación de velocidad de dicha reacción.
- Determine el orden total de la reacción.
- Deduzca las unidades de la constante de velocidad.

LA HACEN

MEDIA

NOTA

55 %

1,227

8,2

JUNIO

Resultados
QUÍMICA PEvAU 2022Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTARESULTADOS
POR
PREGUNTA

CUESTIÓN B3 (Enlace)

B3. Dados los siguientes compuestos: NaF, CH₄ y CH₃OH

- Justifique el tipo de enlace interatómico que presentan.
- Ordénelos razonadamente de menor a mayor punto de ebullición.
- Justifique la solubilidad de estos compuestos en agua.

LA HACEN	MEDIA	NOTA
25 %	0,646	4,3



JUNIO

Resultados
QUÍMICA PEvAU 2022

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

RESULTADOS
POR
PREGUNTA

CUESTIÓN B4 (Orgánica, isomería)

B4. Dados los compuestos: $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$, $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{OH}$ y $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHOH}$, justifique:

- Cuál o cuáles presentan isomería óptica.
- Cuáles son isómeros entre sí.
- Cuál o cuáles presentan isomería geométrica.

LA HACEN	MEDIA	NOTA
46 %	1,097	7,3



JUNIO

Resultados
QUÍMICA PEVAU 2022

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

RESULTADOS
POR
PREGUNTA

CUESTIÓN B5 (Ácido - Base)

B5. Responda razonadamente a las siguientes cuestiones:

- ¿Cómo será el pH de una disolución acuosa de NH_4Cl ?
- En el equilibrio: $\text{HSO}_4^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{SO}_4^{2-} + \text{H}_3\text{O}^+$, la especie HSO_4^- ¿actúa como un ácido o una base según la teoría de Brønsted-Lowry?
- ¿Qué le ocurre al pH de una disolución de NH_3 si se le añade agua?

LA HACEN	MEDIA	NOTA
34 %	0,690	4,6



JUNIO

Resultados
QUÍMICA PEVAU 2022

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

**RESULTADOS
POR
PREGUNTA**

CUESTIÓN B6 (Equilibrio, solubilidad)

B6. El hidróxido de cobre(II), $\text{Cu}(\text{OH})_2$, es una sal muy poco soluble en agua.

- a) Escriba su equilibrio de solubilidad.
- b) Expresar K_s en función de la solubilidad.
- c) Razone cómo afectará al equilibrio la adición de NaOH.

LA HACEN

MEDIA

NOTA

51 %

1,161

7,7

JUNIO

Resultados
QUÍMICA PEVAU 2022Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTARESULTADOS
POR
PREGUNTA

PROBLEMA C1 (Equilibrio)

C1. En un matraz de 5 L se introducen 14,5 g de yoduro de amonio (NH_4I) sólido. Cuando se calienta a 650 K se descompone según la ecuación:



Calcule una vez alcanzado el equilibrio:

- El valor de K_p a 650 K y la presión total dentro del matraz.
- Los moles de NH_4I que quedan en el matraz.

Datos: $R = 0,082 \text{ atm} \cdot \text{L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$; Masas atómicas relativas: $I = 127$; $N = 14$; $H = 1$

LA HACEN

MEDIA

NOTA

51 %

0,779

3,9



JUNIO

Resultados
QUÍMICA PEvAU 2022

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

RESULTADOS
POR
PREGUNTA

PROBLEMA C2 (Solubilidad)

C2. La solubilidad del BaF_2 en agua es $1,30 \text{ g}\cdot\text{L}^{-1}$. Calcule:

a) El producto de solubilidad de la sal.

b) La solubilidad del BaF_2 en una disolución acuosa de concentración 1 M de BaCl_2 , considerando que esta última sal está totalmente disociada.

Datos: Masas atómicas relativas: $\text{Ba} = 137,3$; $\text{F} = 19$

LA HACEN	MEDIA	NOTA
53 %	1,220	6,1



JUNIO

Resultados
QUÍMICA PEvAU 2022

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

RESULTADOS
POR
PREGUNTA

PROBLEMA C3 (Ácido-base)

C3. Se tiene una disolución de KOH de 2,4% de riqueza en masa y $1,05 \text{ g}\cdot\text{mL}^{-1}$ de densidad. Basándose en las reacciones químicas correspondientes, calcule:

- La molaridad y el pH de la disolución.
- Los gramos de KOH que se necesitan para neutralizar 20 mL de una disolución de H_2SO_4 0,5 M.

Datos: Masas atómicas relativas: H= 1; K= 39; O= 16

LA HACEN

MEDIA

NOTA

31 %

1,239

6,2



JUNIO

Resultados
QUÍMICA PEVAU 2022

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

RESULTADOS
POR
PREGUNTA

PROBLEMA C4 (Redox, ajuste)

C4. El hierro reacciona con el ácido sulfúrico según la reacción: $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

a) Ajuste las ecuaciones iónica y molecular por el método del ion-electrón.

b) Si una muestra de 1,25 g de hierro impuro ha consumido 85 mL de disolución 0,5 M de H_2SO_4 , calcule su riqueza en hierro.

Dato: Masa atómica relativa: Fe= 55,8

LA HACEN	MEDIA	NOTA
60 %	1,109	5,5

Gráficos

QUÍMICA PEvAU 2022

Distrito Universitario de Granada

JUNIO

COMPARATIVA PREGUNTAS



A1: Formulación

A2: Formulación

B1: Cuestión átomo y n^{os} cuánticos

B2: Cuestión Equilibrio, Cinética

B3: Cuestión Enlace

B4: Cuestión Orgánica, isomería

B5: Cuestión ácido - base

B6: Cuestión Equilibrio, solubilidad

C1: Problema Equilibrio

C2: Problema Solubilidad

C3: Problema ácido - base

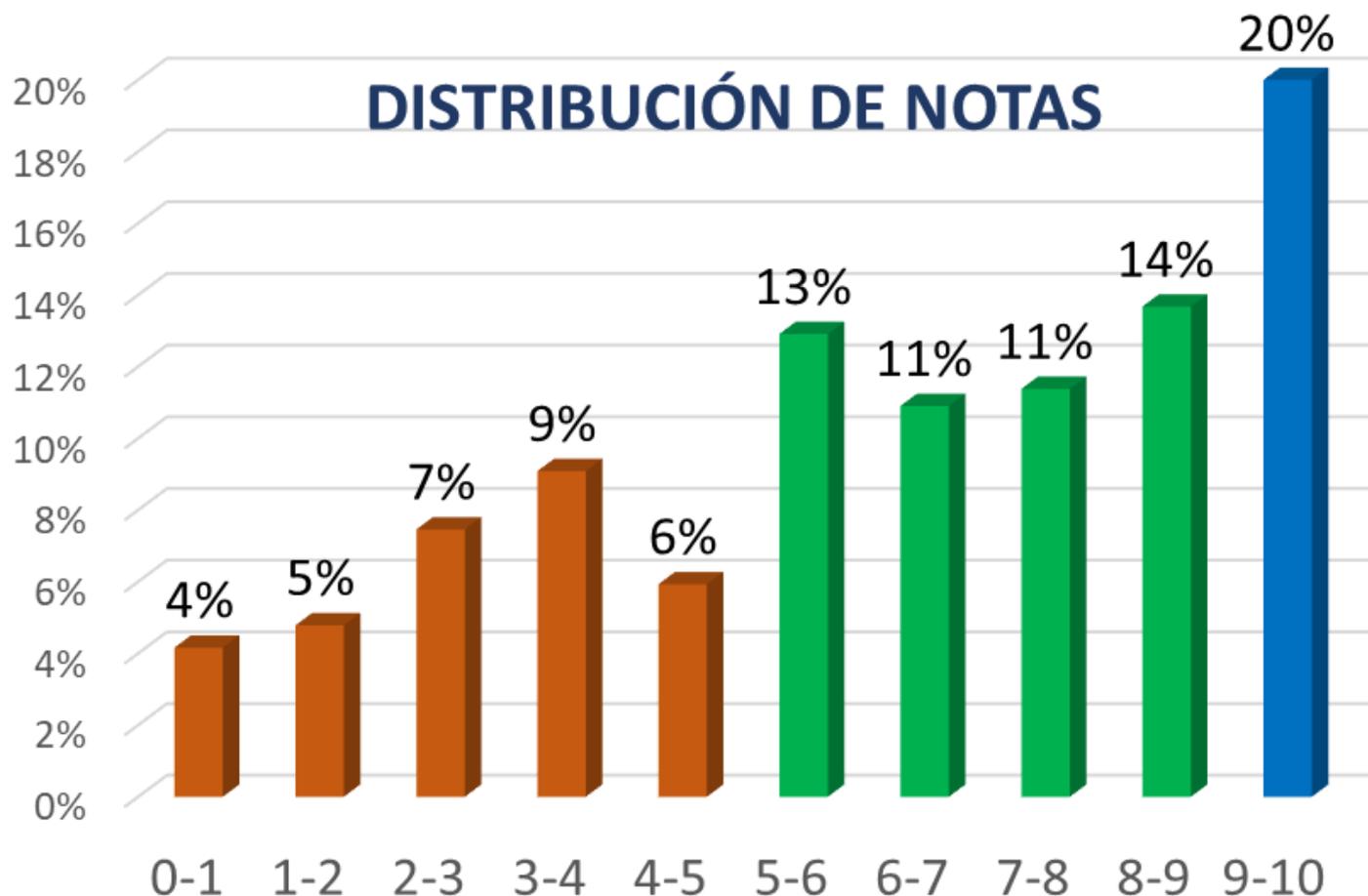
C4: Problema ajuste redox

Gráficos

QUÍMICA PEVAU 2022

Distrito Universitario de Granada

JUNIO



Resultados

QUÍMICA PEvAU 2022

Distrito Universitario de Granada

JULIO

nota media

4,18

aprobados

42 %



Resultados
QUÍMICA PEvAU 2022

JULIO

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

RESULTADOS
POR
PREGUNTA

CUESTIÓN A1 (Formulación)

A1. Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Selenuro de hidrógeno; b) Óxido de estaño(IV); c) Pentan-2-ona; d) HClO_4 ; e) CaCO_3 ; f) $\text{CH}_2\text{OHCH}(\text{CH}_3)_2$

LA HACEN	MEDIA	NOTA
81 %	0,638	4,3



JULIO

Resultados
QUÍMICA PEvAU 2022

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

RESULTADOS
POR
PREGUNTA

CUESTIÓN A2 (Formulación)

A2. Fomule o nombre los siguientes compuestos:

a) Hexafluoruro de azufre; b) Hidrogenofosfato de potasio; c) Hexan-2-amina; d) HBrO; e) TiO₂; f) CH₂=CHCH₂CONH₂

LA HACEN	MEDIA	NOTA
18 %	0,469	3,1



Resultados
QUÍMICA PEvAU 2022

JULIO

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

RESULTADOS
POR
PREGUNTA

CUESTIÓN B1 (Átomo)

- B1. Indique para el isótopo ${}^{65}_{30}\text{Zn}$:
- a) El número de protones, electrones y neutrones que tiene.
 - b) Un conjunto posible de números cuánticos para su electrón diferenciador.
 - c) El ion más estable que puede formar.

LA HACEN	MEDIA	NOTA
82 %	0,839	5,6



Resultados
QUÍMICA PEvAU 2022

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

JULIO

**RESULTADOS
POR
PREGUNTA**

CUESTIÓN B2 (Propiedades periódicas)

B2. Razone si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas:

- a) La primera energía de ionización del magnesio es menor que la del sodio.
- b) El B^{3+} tiene un radio iónico mayor que el Be^{2+}
- c) Los elementos del grupo 17 (halógenos) tienen poca tendencia a ganar electrones.

LA HACEN	MEDIA	NOTA
65 %	0,635	4,2



Resultados
QUÍMICA PEvAU 2022

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

JULIO

**RESULTADOS
POR
PREGUNTA**

CUESTIÓN B3 (Enlace)

B3. Dadas las especies químicas H_2S y PCl_3 :

- a) Represente la estructura de Lewis de cada molécula.
- b) Justifique la geometría de cada molécula según la TRPECV.
- c) Indique la hibridación que presenta el átomo central de cada una de las especies.

LA HACEN	MEDIA	NOTA
64 %	0,827	5,5



Resultados
QUÍMICA PEVAU 2022

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

JULIO

RESULTADOS
POR
PREGUNTA

CUESTIÓN B4 (Ácido - Base)

B4. Justifique si son verdaderas o falsas las siguientes afirmaciones:

- a) El par $\text{H}_3\text{O}^+ / \text{OH}^-$ es un par conjugado ácido / base.
- b) Al diluir con agua una disolución acuosa de un ácido fuerte no se modifica el valor del pH.
- c) El pH neutro de una disolución acuosa de NaCl no se modifica al adicionar KCl.

LA HACEN	MEDIA	NOTA
24 %	0,363	2,4

JULIO

Resultados
QUÍMICA PEvAU 2022Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTARESULTADOS
POR
PREGUNTA

CUESTIÓN B5 (Redox, electroquímica)

B5. La notación correspondiente a la pila Daniell es: $\text{Zn(s)} \mid \text{Zn}^{2+}(\text{aq}, 1 \text{ M}) \parallel \text{Cu}^{2+}(\text{aq}, 1 \text{ M}) \mid \text{Cu(s)}$, $\Delta E^\circ = 1,10 \text{ V}$

a) Escriba la semirreacción que ocurre en el ánodo.

b) Sabiendo que el potencial estándar de reducción del electrodo Cu^{2+}/Cu es $0,34 \text{ V}$, determine el potencial estándar de reducción del electrodo Zn^{2+}/Zn .

c) Razone si al cambiar el electrodo de cinc por uno de plomo aumenta o disminuye el potencial de la pila.

Dato: $E^\circ(\text{Pb}^{2+}/\text{Pb}) = -0,13 \text{ V}$

LA HACEN

MEDIA

NOTA

42 %

1,083

7,2



Resultados
QUÍMICA PEvAU 2022

JULIO

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

RESULTADOS
POR
PREGUNTA

CUESTIÓN B6 (Química Orgánica)

- B6. a) Escriba dos compuestos isómeros de fórmula molecular C_2H_6O .
b) Formule el alcano con menor número de átomos de carbono que presente isomería óptica.
c) Considerando las moléculas de etano (C_2H_6) y eteno (C_2H_4), justifique cuál de ellas tiene el enlace carbono-carbono de menor longitud.

LA HACEN	MEDIA	NOTA
17 %	0,555	3,7

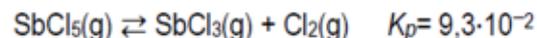


JULIO

Resultados
QUÍMICA PEvAU 2022Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTARESULTADOS
POR
PREGUNTA

PROBLEMA C1 (Equilibrio)

C1. El SbCl_5 se descompone un 6,8% a $190\text{ }^\circ\text{C}$, de acuerdo con la siguiente ecuación:



Se introduce una cantidad de SbCl_5 en un recipiente cerrado de 0,5 L y se calienta a $190\text{ }^\circ\text{C}$, calcule:

- La masa en gramos de SbCl_5 que hay inicialmente en el recipiente.
- Las presiones parciales de todas las especies y la presión total en el equilibrio.

Datos: $R = 0,082\text{ atm}\cdot\text{L}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$; Masas atómicas relativas: Sb= 121,8; Cl= 35,5

LA HACEN	MEDIA	NOTA
42 %	0,297	1,5



Resultados
QUÍMICA PEvAU 2022

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

JULIO

RESULTADOS
POR
PREGUNTA

PROBLEMA C2 (Equilibrio Solubilidad)

- C2. a) Si se sabe que en 200 mL de una disolución saturada de SrF_2 hay disueltos 14,6 mg de la sal, calcule su producto de solubilidad.
b) Determine si se forma precipitado de PbI_2 al mezclar 50 mL de KI $1,2 \cdot 10^{-3}$ M con 30 mL de $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ $3 \cdot 10^{-3}$ M.

Datos: $K_s(\text{PbI}_2) = 7,9 \cdot 10^{-9}$; Masas atómicas relativas: Sr= 87,6; F= 19

LA HACEN	MEDIA	NOTA
46 %	0,876	4,4



Resultados
QUÍMICA PEvAU 2022

JULIO

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

RESULTADOS
POR
PREGUNTA

PROBLEMA C3 (Ácido-base)

C3. En una disolución acuosa 0,03 M de amoníaco (NH_3), este se encuentra disociado en un 2,4%. Basándose en la reacción química correspondiente, calcule:

- a) El pH de la disolución y el valor de la constante de basicidad del amoníaco.
- b) La molaridad que debe tener una disolución de amoníaco para que su pH sea 11.

LA HACEN	MEDIA	NOTA
42 %	0,736	3,7



Resultados
QUÍMICA PEvAU 2022

JULIO

Distrito Universitario de Granada
RESULTADOS POR PREGUNTA

RESULTADOS
POR
PREGUNTA

PROBLEMA C4 (Rédox, electroquímica)

C4. Se dispone de una celda electrolítica que contiene CaCl_2 fundido. Si se hace pasar una corriente de 0,452 amperios durante 1,5 horas, calcule:

- a) La cantidad, en gramos, de Ca que se depositará en el cátodo.
- b) El volumen de Cl_2 , medido a 700 mmHg y 25 °C, que se desprenderá.

Datos: $F = 96500 \text{ C}\cdot\text{mol}^{-1}$; $R = 0,082 \text{ atm}\cdot\text{L}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$; Masas atómicas relativas: Cl= 35,5; Ca= 40,1

LA HACEN	MEDIA	NOTA
49 %	0,924	4,6

Gráficos

QUÍMICA PEvAU 2022

Distrito Universitario de Granada

JULIO

COMPARATIVA PREGUNTAS

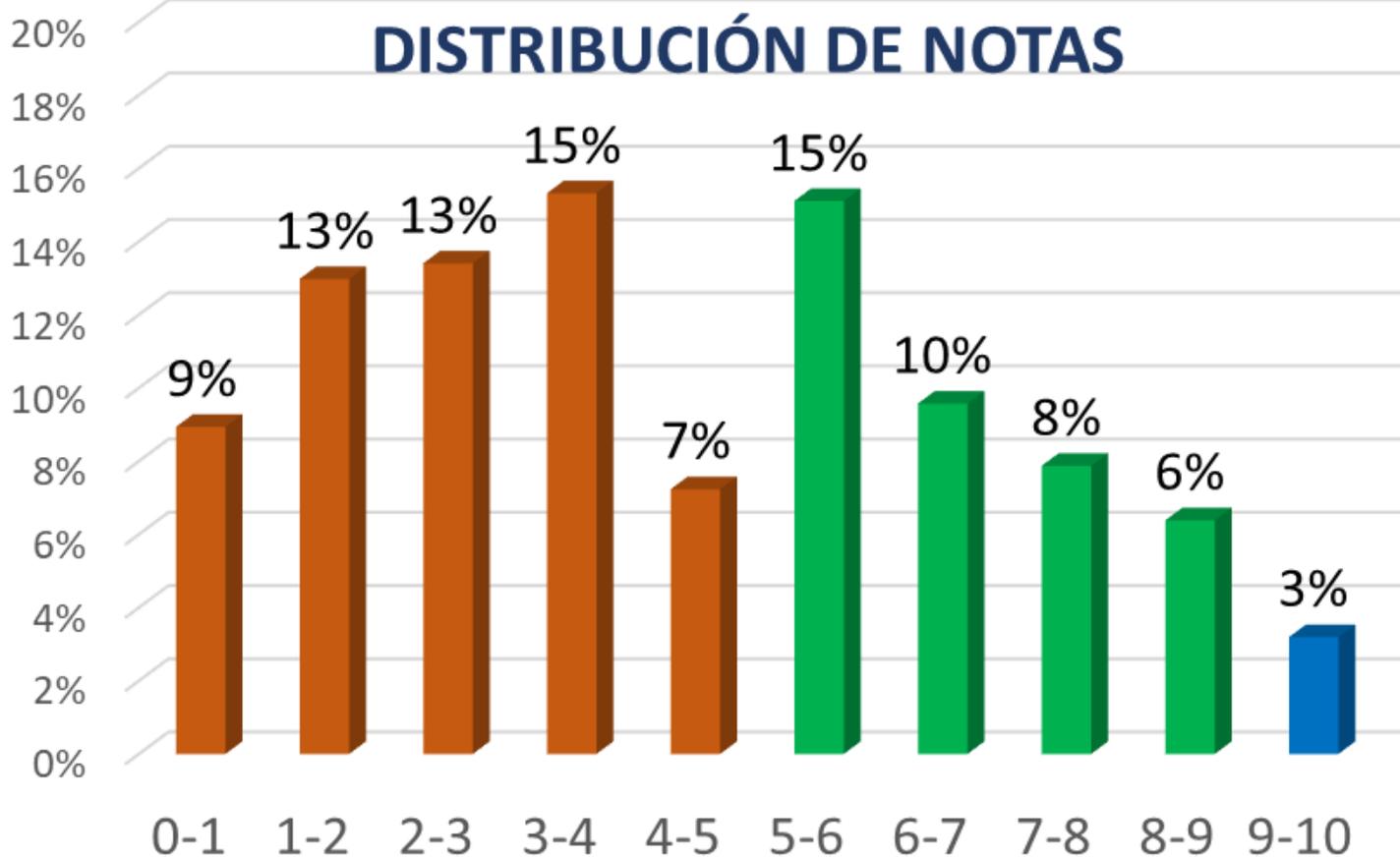


Gráficos

QUÍMICA PEvAU 2022

Distrito Universitario de Granada

JULIO



Orden del día:

1. Información y análisis de las pruebas de acceso correspondientes al curso académico anterior (2021-2022).
2. Orientaciones para el presente curso académico 22-23.
3. Información sobre las Olimpiadas de Química 2023.
4. Ruegos y preguntas



<https://coga.ugr.es/>

https://www.upo.es/ponencia_quimica/

Orden del día:

1. Información y análisis de las pruebas de acceso correspondientes al curso académico anterior (2021-22).
2. Orientaciones para el presente curso académico 22-23.
3. Información sobre las Olimpiadas de Química 2023.
4. Ruegos y preguntas

Olimpiadas de Química 2023

La **Olimpiada Española de Química**, en su edición de 2023, se desarrollará en la Universidad de Valencia durante el fin de semana del **21 (viernes) al 23 (domingo) de abril de 2023**, y será presencial. Las instituciones organizadoras son el Ministerio de Educación y Formación Profesional y la Real Sociedad Española de Química.

Se irán actualizando los datos del programa, sedes y demás detalles, en la web de la RSEQ (<https://rseq.org/olimpiadas-de-quimica/>)

Los requerimientos ministeriales para los premios en metálico a los ganadores, que son en RÉGIMEN DE CONCURRENCIA COMPETITIVA, obligan a que las **fases locales/territoriales** tengan que desarrollarse antes del fin de semana del **18 al 19 de marzo de 2023**, como muy tarde.

PROPUESTA GRANADA:
1ª o 2ª semana de marzo 2023

Olimpiadas de Química 2023

Los requerimientos ministeriales para los premios en metálico a los ganadores, que son en RÉGIMEN DE CONCURRENCIA COMPETITIVA, obligan a que las **fases locales/territoriales** tengan que desarrollarse antes del fin de semana del **18 al 19 de marzo de 2023**, como muy tarde.

Marzo 2023

	Lunes	Martes	Miércoles	Jueves	Viernes	Sábado	Domingo
"	27	28	1	2	3	4	5
"	6	7	8	9	10	11	12
"	13	14	15	16	17	18	19
"	20	21	22	23	24	25	26
"	27	28	29	30	31	1	2

PROPUESTA GRANADA:
1ª o 2ª semana de marzo 2023

Orden del día:

1. Información y análisis de las pruebas de acceso correspondientes al curso académico anterior (2021-22).
2. Orientaciones para el curso académico 22-23.
3. Información sobre las Olimpiadas de Química 2023.
4. Ruegos y preguntas