

Universidad Miguel Hernández de Elche Departamento de Agroquímica y

C/ Av. De la Universidad s/n. Ed. Alcudia 03205 Elche (Alicante)

Departamento de Agroquim Medio Ambiente

INFORME NUEVO

Referencia: 6_2025 Página 1/3

Peticionario	Comunidad General de Riegos de Levante				
Persona de contacto	Carolina García				
Dirección	C/ Santuario de la Luz. Parq. Agro. La Alcudia, num 1, Elche (Alicante) 03294				
Teléfono	966631000 / 601655961				
Identificación de la muestra		Referencia	Canal		
Procedencia de la muestra		Canal	Lugar	Elche	
Fecha de muestreo		9 de abril de 2025			
Fecha de recepción en laboratorio		9 de abril de 2025			
Características de la muestra		Muestra liquida transparente en envase de plástico 1,5L			
Recepción de la muestra		Muestra recogida en las oficinas y llevada al laboratorio			
		por personal de la Com. Regantes			

ANÁLISIS COMPLETO DE AGUA DE RIEGO

Parámetro	Resultado	Unidades	Norma, Especificación o procedimiento	Observaciones
рН	8,1	u. de pH	Método Electrométrico	Expresado a 25ºC
C.E (S/cm)	1150	μS/cm	Método Electrométrico	Expresado a 25ºC
Carbonatos (mg/L)	<5	mg/L	Método de titulación	
Bicarbonatos (mg/L)	177,6	mg/L	Método de titulación]
Cloruros (mg/L)	120,5	mg/L	Método de Mohr	Buena Calidad
Sulfatos (mg/L)	225,6	mg/L	Espectrofotometría de absorción UV-VIS. Método Turbimétrico	Buena Calidad
Ca (mg/L)	76,8	mg/L	Método espectrométrico de Absorción Atómica	
Mg (mg/L)	46,7	mg/L	Método espectrométrico de Absorción Atómica	1
Na (mg/L)	74,6	mg/L	Método fotométrico de emisión de llama	Buena Calidad
K (mg/L)	4,6	mg/L	Método fotométrico de emisión de llama	
Nitratos (mg/L)	5,00	mg/L	Espectrofotometría de absorción UV-VIS]
Boro (mg/L)	<0,2	mg/L	Espectrofotometría de absorción UV-VIS.]
Fosfatos(mg/L)	<0,06	mg/L	Espectrofotometría de absorción UV-VIS.	



Universidad Miguel Hernández de Elche

C/ Av. De la Universidad s/n. Ed. Alcudia 03205 Elche (Alicante)

Departamento de Agroquímica y Medio Ambiente

Referencia: 6_2025 Página 2/3

Mn (mg/L)	<0,02	mg/L	Método espectrométrico de Absorción Atómica	
Zn (mg/L)	0,03	mg/L	Método espectrométrico de Absorción Atómica	
Cu (mg/L)	<0,02	mg/L	Método espectrométrico de Absorción Atómica	
Fe (mg/L)	<0,02	mg/L	Método espectrométrico de Absorción Atómica	

Parámetro	Resultado	Unidades	Valoraciones
Relación de Adsorción del Sodio (S.A.R.)	1,7		Buena Calidad
S.A.R. compensado	1,8		Buena Calidad
Carbonato Sódico Residual	-4,7	meq/L	Buena Calidad
Dureza grados franceses	38	Grados Franceses	Dura
Dureza mg/l	384	mg/L	
Coeficiente alcalimétrico	16,9		Tolerable
% de Na respecto al total de cationes	29,4	%	
Contenido total de sales	735,0	mg/L	Calidad Media

CLASIFICACIÓN

Normas Riverside C3S1 Utilizable con precauciones

Normas H. Green Buena

Normas L. Wilcox Buena - Admisible

~~		- 6 1 7	- ^ D	10
CO	IX/I F	- 171 1	$\Delta \mathbf{R}$	
\sim	IAIF	-141	\neg ı	

Fecha de análisis	22 de abril de 2025
-------------------	---------------------

Firma/s autorizada/s



Universidad Miguel Hernández de Elche Departamento de Agroquímica y Medio Ambiente

C/ Av. De la Universidad s/n. Ed. Alcudia 03205 Elche (Alicante)

Referencia: 6_2025 Página 3/3

ACLARACIÓN AL ANÁLISIS DE AGUA

En la actualidad la calidad de agua para riego se define principalmente según las siguientes características.

* CONDUCTIVIDAD Y CONTENIDO TOTAL DE SALES

El exceso de sales es una de las mayores preocupaciones en el agua para fines agrícolas. Un alto contenido en sales presentes en el agua supone un aporte de sales en al suelo que sustenta la planta afectando la productividad del cultivo, degradando la estructura de la tierra y generando problemas de contaminación en las aguas subterráneas.

* TOXICIDAD ESPECIFICA

De los iones presentes en el agua de riego, producidas por Cloruros, Bicarbonatos, Boro y Sulfatos, fundamentalmente, que pueden llegar a alterar diversos sistemas enzimáticos en las plantas. El cloruro es uno de los iones salinos más tóxicos, su presencia en las aguas hace que los cultivos queden afectados con gran frecuencia de clorosis foliares, que pueden degenerar en necrosis de los bordes foliares. Los sulfatos también son perjudiciales, aunque en menor medida.

* CONTENIDO EN SODIO

Altos contenidos de iones de sodio en las aguas de regadío, afecta la permeabilidad del suelo y causa problemas de infiltración. El calcio y el magnesio son cationes que forman parte de los complejos estructurales que constituyen el suelo generando una estructura granular apropiada para los cultivos. El exceso de iones de sodio desplaza el calcio (Ca) y magnesio (Mg) y provoca la dispersión y desagregación del suelo. El suelo se vuelve duro y compacto en condiciones secas y reduce la infiltración de agua y aire a través de los poros que conforman el suelo.

* CONTENIDO EN BORO

El boro es un elemento esencial para el desarrollo de la planta, cuya deficiencia causa dificultades en el crecimiento y en la fructificación, pero se necesita en concentraciones muy bajas, y su presencia excesiva produce toxicidad específica en las plantas. Las concentraciones de boro menores de 1mg/L son normalmente adecuadas para el desarrollo de la planta, pero altas concentraciones pueden suponer un problema en plantas sensibles. La mayoría de las plantas pueden tener problemas de toxicidad cuando la concentración de boro excede 2mg/L .

Atendiendo a las características de la muestra analizada, podemos decir que presenta un:

- * CONTENIDO MEDIO EN SALES TOTALES
- * SIN RIESGO DE IMPERMEABILIZACIÓN DEL SUELO
- * SIN RIESGO DE ALCALINIZACIÓN DEL SUELO
- * SIN RIESGO DE TOXICIDAD POR CLORUROS
- * RIESGO BAJO DE TOXICIDAD POR SULFATOS
- * SIN RIESGO DE TOXICIDAD POR BORO