

## 7. ANEJOS

### ANEJO 1. Localización de las parcelas.

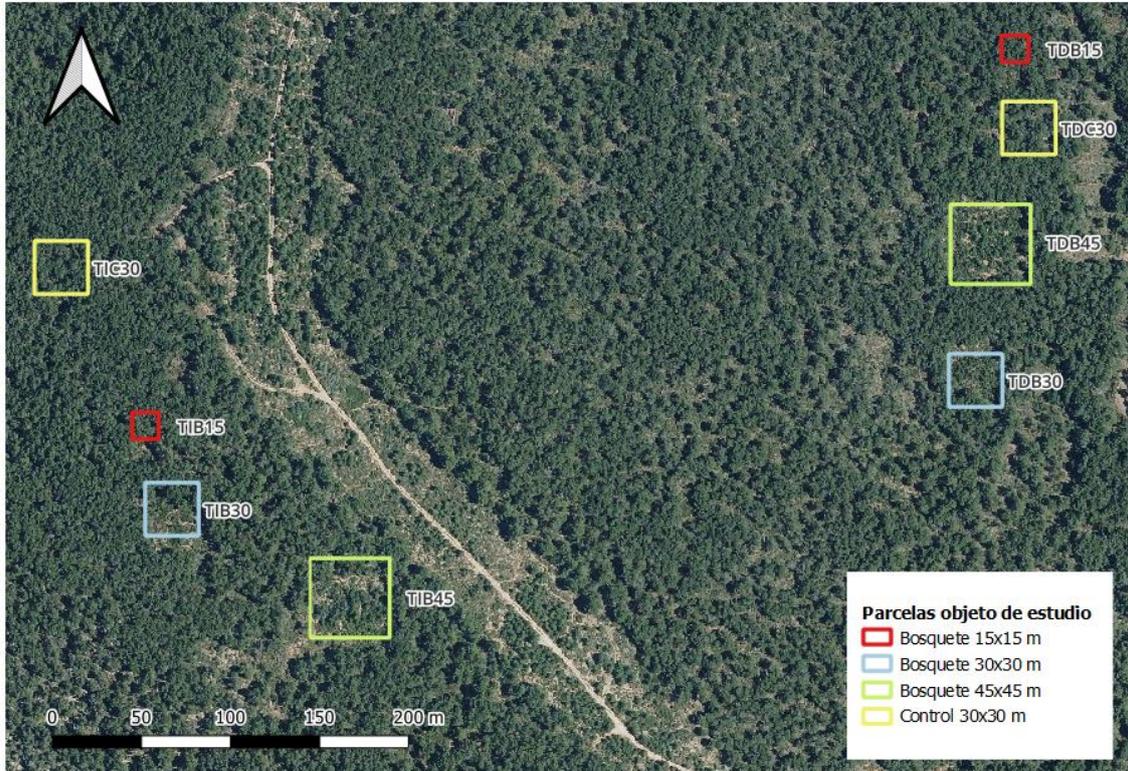


Figura 1. Parcelas objeto de estudio en Tuéjar izquierda y Tuéjar derecha.

Tabla 1. Coordenadas UTM de las parcelas objeto de estudio de Tuéjar izquierda y derecha.

Parcela	X	Y	Parcela	X	Y
TDB15	662498	4410834	TIB15	662009	4410620
	662498	4410819		662009	4410605
	662483	4410819		661994	4410605
	662483	4410834		662032	4410551
TDB30	662483	4410624	TIB30	662002	4410551
	662453	4410624		662002	4410581
	662483	4410654		662032	4410581
TDB45	662499	4410694	TIB45	662139	4410493
	662454	4410694		662094	4410493
	662454	4410739		662094	4410538
	662499	4410739		662139	4410538
TDC30	662513	4410767	TIC30	661969	4410688
	662483	4410767		661939	4410688
	662483	4410797		661939	4410718
	662513	4410797		661969	4410718

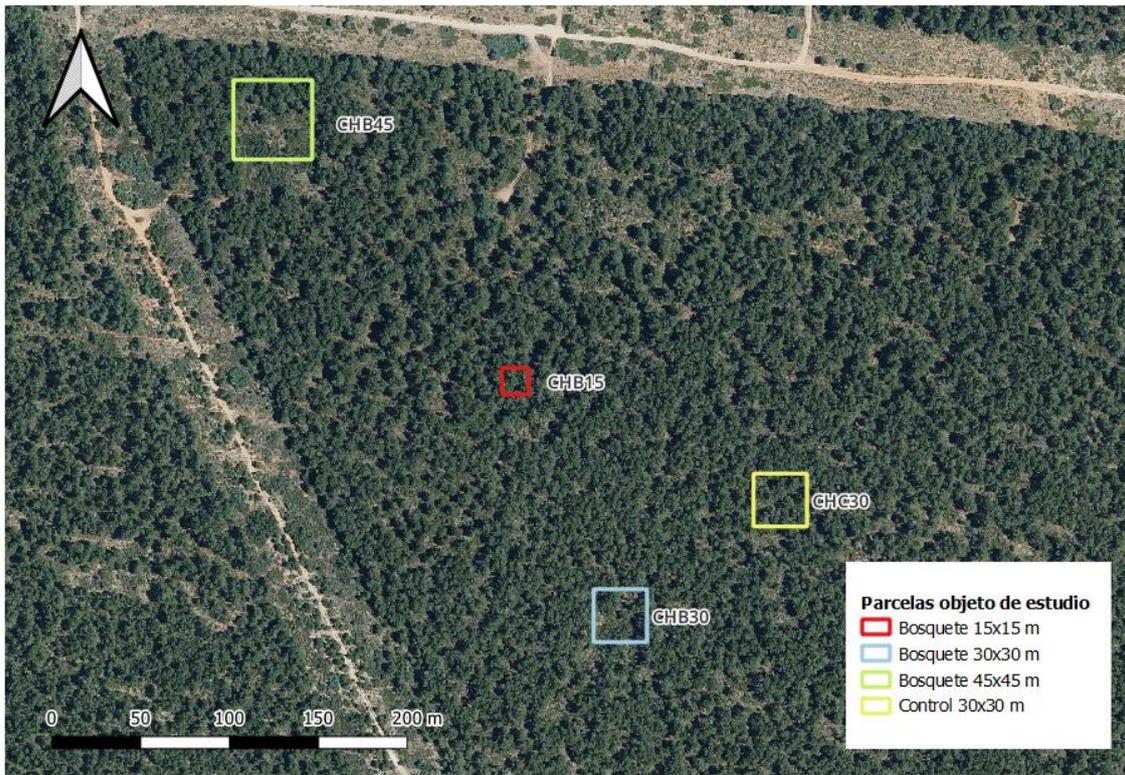


Figura 2. Parcelas objeto de estudio en Chelva.

Tabla 2. Coordenadas UTM de las parcelas objeto de estudio de Chelva.

Parcela	X	Y
CHB15	665303	4410409
	665288	4410409
	665288	4410424
	665303	4410424
CHB30	665369	4410269
	665339	4410269
	665339	4410299
	665369	4410299
CHB45	665181	4410543
	665136	4410543
	665136	4410588
	665181	4410588
CHC30	665459	4410334
	665429	4410334
	665429	4410364
	665459	4410364

## ANEJO 2. Datos climáticos de la zona de estudio.

Tabla 3. Datos climatológicos de la zona obtenidos de la estación de Chelva. Fuente: AEMET ( $T_m$ , temperatura media,  $T$  la media de las temperaturas máximas,  $t$  la media de las temperaturas,  $T'$  la media de las temperaturas máximas absolutas,  $t'$  la media de las temperaturas mínimas absolutas y  $PP$  media de las precipitaciones mensuales), para el periodo 2008-2023.

Mes	$T_m$ (°C)	$T$ (°C)	$t$ (°C)	$T'$ (°C)	$t'$ (°C)	$PP$ (mm)
<b>Enero</b>	9,1	14,6	3,4	21,9	-2,4	29,7
<b>Febrero</b>	9,7	15,4	4,0	22,7	-1,3	17,2
<b>Marzo</b>	11,7	17,7	5,8	25,8	0,5	60,5
<b>Abril</b>	14,1	20,2	7,9	28,2	2,8	55,0
<b>Mayo</b>	17,8	24,7	10,8	31,9	6,4	37,8
<b>Junio</b>	22,0	29,2	15,4	35,3	10,2	29,0
<b>Julio</b>	25,2	32,6	17,8	38,3	14,4	15,1
<b>Agosto</b>	25,2	32,3	18,1	39,0	13,7	26,1
<b>Septiembre</b>	21,6	28,2	15,0	34,5	9,9	39,1
<b>Octubre</b>	18,1	24,5	11,7	31,2	5,7	27,3
<b>Noviembre</b>	12,9	18,2	7,5	25,4	1,4	58,6
<b>Diciembre</b>	10,5	16,0	4,9	22,7	-0,7	20,1
<b>MEDIA</b>	16,5	22,8	10,2	29,7	5,1	34,6

### ANEJO 3. Elaboración de reactivos para la experimentación.

Tabla 4. Elaboración de los reactivos utilizados para cada procedimiento experimental.

<p><b>Carbonatos totales (método del calcímetro de Bernard)</b></p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Ácido clorhídrico 6 N: introducir 50 mL de HCl concentrado en 100 mL de agua desionizada.</li> <li>- Solución saturada de NaCl y CO<sub>2</sub> para la columna del calcímetro: a 100 g de NaCl y 1 g de NaHCO<sub>3</sub> disueltos en 350 mL de agua, se le añaden unas gotas de rojo de metilo y H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> concentrado. Se agita mientras se añade el sulfúrico para eliminar el exceso de CO<sub>2</sub>.</li> <li>- Carbonato cálcico puro, finamente pulverizado y secado en estufa a 105 °C.</li> </ul>
<p><b>Capacidad de Intercambio Catiónico (CIC)</b></p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Solución tamponada (pH=8,2) de sodio: se disuelven 544,32 g de acetato sódico trihidrato, 58,44 g de cloruro sódico y 6 litros de etanol en agua y se completa hasta 10 litros con agua destilada. Se ajusta el pH a 8,2 añadiendo gotas de hidróxido sódico 6N o con ácido acético y se determina la relación Na/Cl de esta solución [(Na/Cl)<sub>sol</sub>].</li> <li>- Solución de nitrato magnésico 0,5N: se pesan 320,5 g de nitrato magnésico hexahidratado y se diluye en 5 L de agua destilada.</li> </ul>
<p><b>Determinación de cloruros</b></p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Disolución tampón: para preparar 500 mL, se disuelven 50 mg de agar en aproximadamente 25 mL de agua destilada. Para ello, hay que calentar a unos 80 °C, dejar enfriar y pasar a un aforado con ayuda de un embudo. Se añaden a continuación unos 200 mL de agua desionizada, 5,4 mL de ácido nítrico concentrado (60-65%), 49,8 mL de ácido acético glacial y se mezcla todo cada vez. Por último, enrasar con agua destilada y homogeneizar (en este caso, la disolución se pasó a una botella).</li> <li>- Gelatina: para preparar 100 mL, se pesan y disuelven 200 mg de gelatina en polvo (VAR-60). Se añaden 4 o 5 gotas de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 0,5 M y se enrasa con agua destilada.</li> <li>- Patrón cloruro 200 ppm.</li> </ul>
<p><b>Determinación del carbono orgánico soluble en agua (WSOC)</b></p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Disolución de K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> 0,20 N en H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 26,7 N: para preparar 100 mL, se pesan 0,09808 g de K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> y se disuelve en 25 mL de agua destilada en un matraz aforado de 100 mL. Una vez disuelto, se añade 74,13 mL de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> concentrado poco a poco. Se deja enfriar y se rectifica el enrase.</li> <li>- Disolución madre de 1000 ppm de C: para preparar 100 mL, se pesan 0,25 g de glucosa y se enrasa en un aforado de 100 mL con agua destilada.</li> </ul>

## ANEJO 4. Fotografías realizadas en campo.



Figura 3. Bosquete de 15x15 m (TDB15).



Figura 4. Bosquete 30x30 m (TDB30).



Figura 5. Bosquete de 45x45 m (TIB45).



Figura 6. Parcela control de 30x30 m (TDC30).



Figura 7. Grupo de campo, de izquierda a derecha: Antonio Lidón, Sara Miguel, Antonio Molina, Ángel Catalán, Yanett Chumbimune y Cristina Lull (tomando la foto).



Figura 8. Imágenes de la realización del marcaje de los puntos de muestreo en campo, abril de 2023.