

Limos, menores de 0,05 cm de diámetro	5
<b>3.2.4. Artificialidad</b>	
Cauce natural en su totalidad	1
Despeje de arbolada	2
Algunas obras de canalización	3
Canalizado, sin árboles ni piedras	4
Márgenes de cemento	5
<b>3.2.5. Vegetación acuática</b>	
Macrófitos sumergidos	1
Macrófitos que sobresalen ( <i>Typha</i> sp. y otros)	2
Algas y/o <i>Lemna</i> sp.	3
Ausencia de vegetación	4
Bacterias y hongos	5
<b>3.2.6. Entorno (influencia de la luz)</b>	
Túnel, vegetación que impide ver el agua	1
Túnel de arboles, se ve el agua pero no llega la luz	2
Despejado, llega el 50% de luz solar	3
Despejado, llega el 75% de luz solar	4
Llega el 100% de luz solar	5
<b>3.2.7. Profundidad</b>	
Seco	1
Hasta 10 cm de profundidad	2
De 10 a 50 cm de profundidad	3
De 50 a 100 cm de profundidad	4
Más de 1 m de profundidad	5

La granulometría del sustrato, así como la velocidad de la corriente y la vegetación acuática, son esenciales en la relación existente con respecto a la oxigenación (Verneaux y Tuffery, 1984). El aumento de la granulometría es importante en la disminución de los productos nitrogenados (Labroue y cols., 1988).

En el campo se tomaron medidas de pH, oxígeno disuelto, conductividad eléctrica, temperatura y alcalinidad. La temperatura del aire se midió con un termómetro de alcohol coloreado. El pH del agua se midió con un peachímetro portátil de Hanna Instruments® modelo HI 9025 C. La concentración y el porcentaje de saturación de oxígeno en el agua fue obtenido mediante un oxímetro WTW® OXI 196. Para analizar la conductividad eléctrica se utilizó un conductímetro-salinómetro YSI® 33 S-C-T Meter. Tanto el peachímetro como el oxímetro y el conductímetro llevan una sonda de temperatura acoplada, lo cual nos permitía obtener al mismo tiempo el valor de temperatura del agua. La alcalinidad debida a carbonatos (con pH > 8.2) y bicarbonatos se analizó utilizando un test volumétrico Aquamerck® 11109. Se obtuvo