

# Lentvorų šaltiniai

## Turistinė vertė



### Sinonimai

Adomonio versmė,  
Parkala, Rūdima, Rūdynė

### Koordinatės

Adomonio versmė:  
LKS: 558936; 6128571

### Lentvorų šaltinis II, (Parkala):

LKS: 558559; 6128686

### Lentvorų šaltinis,

(Rūdima, Rūdynė):  
LKS: 558331; 6128889

### Adresas

Lentvorų kaimas, Lyduokių sen., Ukmergės r. sav., Siesarties valstybinis kraštovaizdžio draustinis, Felinkos miškas, Siesarties upės kairysis krantas. Lentvorų šaltinis (Rūdima, Rūdynė) – valstybės saugomas gamtos paveldo objektas

### Tipas

Krintantys kontaktiniai

### Režimas

Nuolatinio veikimo

### Vandeningumas

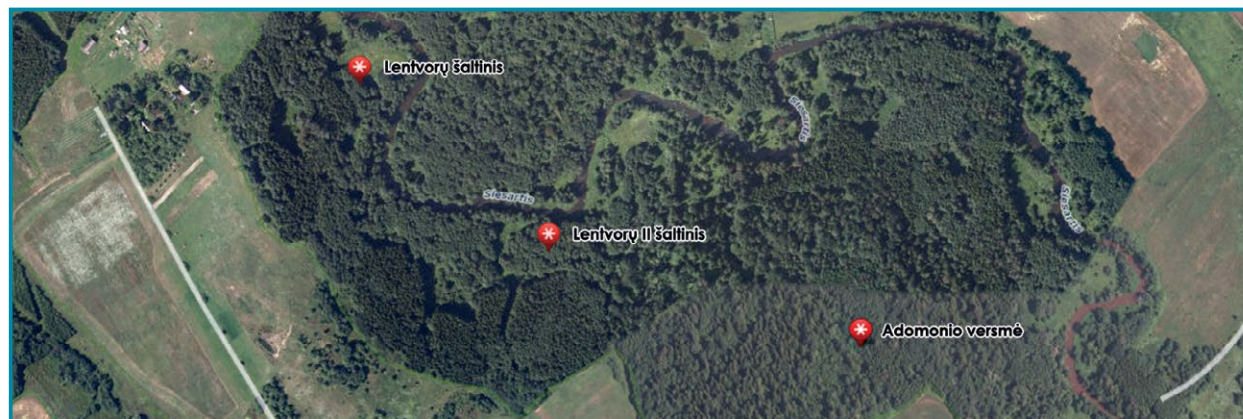
Visi trys šaltiniai yra mažo vandeningumo nereikšmingi šaltiniai (debitas 0,25–1,2 l/s)

### Vandens tipas

Kalcio, magnio  
hidrokarbonatinis

### Aprašė:

V. Mikulėnas, 1999;  
P. Gedžiūnas, K. Kadūnas,  
Z. Zanevskij, 2012



## Aplinka

Griovomis išraižytame Felinkos miške atsiveria bent keletas nedidelių versmių. Č. Valaikos žemėje Ukmergės miškų urėdijos Želvos girininkijos (559 kvartalas, 20 sklypas) teritorijoje 1,3–1,9 m pločio ir 0,5 m gylio iškasoje trykšta Lentvorų šaltinis. Buvusioje P. Adomonio sodybos vietoje, eglėmis apodintoje vietoje 1,0 × 1,5 pločio duobutėje veržiasi šeimininko pavarde pavadinta versmė. Parkala išteka iš 25 metrų skersmens pelkaitės kupolo, versmės gylis 1,7 m., plotis 2,5 × 3,0 m.

## Dabartinė būklė, kaptažas

Kaptažo įrenginių nėra.

## Vandens fizikinės savybės

Vanduo be skonio ir kvapo, šaltas (temperatūra – 8,2 °C). Ištirpusio deguonies koncentracija 3,36 mg/l, pH = 7,38, Eh = +236 mV. Oksidacinė aplinka (rH = 23).

## Vandens cheminės savybės

Adomonio versmė. Vanduo gėlas, turi daug mineralinių medžiagų (666 mg/l), kietas (bendrasis kietumas 8,65 mg-ekv/l), pasižymi karbonatiniu, lengvai pašalinamu kietumu. Vandenyje nustatyta padidėjusi (23,5 mg/l) nitratų koncentracija (nors taršos židinių apylinkėse nepastebėta).



Nustatomo komponento pavadinimas	Nustatyta vertė		
	mg/l	mg-ekv/l	ekv. proc.
Ištirpusių mineralinių medžiagų suma	666		
Sausoji liekana 180 °C	451		
Bendrasis kietumas		8,65	
Karbonatinis kietumas		7,05	
Nekarbonatinis kietumas		1,60	
Anijonai:			
Chloridai, Cl <sup>-</sup>	25	0,71	8,08
Sulfatai, SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	31	0,65	7,39
Hidrokarbonatai, HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	430	7,05	80,20
Nitritai, NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	<0,02	0,00	0,00
Nitratai, NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	23,50	0,38	4,32
Kationai:			
Natris, Na <sup>+</sup>	4,80	0,21	2,36
Kalis, K <sup>+</sup>	1,60	0,04	0,45
Kalcis, Ca <sup>2+</sup>	114	5,69	63,93
Magnis, Mg <sup>2+</sup>	36	2,96	33,26
Amoniakas, NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	<0,03	0,00	0,00
Kitos analizės:			
pH, pH vienetai 20 °C	7,22		
Permanganato skaičius, mg O/l	2,50		
Bendroji geležis, mg/l	0,06		
Savitasis elektros laidis, μS/cm	673		

Cheminės sudėties formulė (ekv/%)

$$M0,7 \frac{HCO_3 80}{Ca64Mg33} T8,2Q0,25$$

## Tautosakinės, kraštotyrinės, istorinės žinios

Surinkti nepavyko.

