

# Antalieptės šaltinis

## Turistinė vertė



### Sinonimai

Antalieptės HE versmė

### Koordinatės

LKS: 617967; 6170798

### Adresas

Zarasų r. sav.  
Antalieptės sen.,  
Antalieptės k.

### Tipas

Krintantis, kontaktinis  
(žr. Šveicarkos šaltinis)

### Režimas

Kaitaus režimo, nuolatinio veikimo, tačiau debitas priklauso nuo kritulių kiekio ir metų sezono

### Vandeningumas

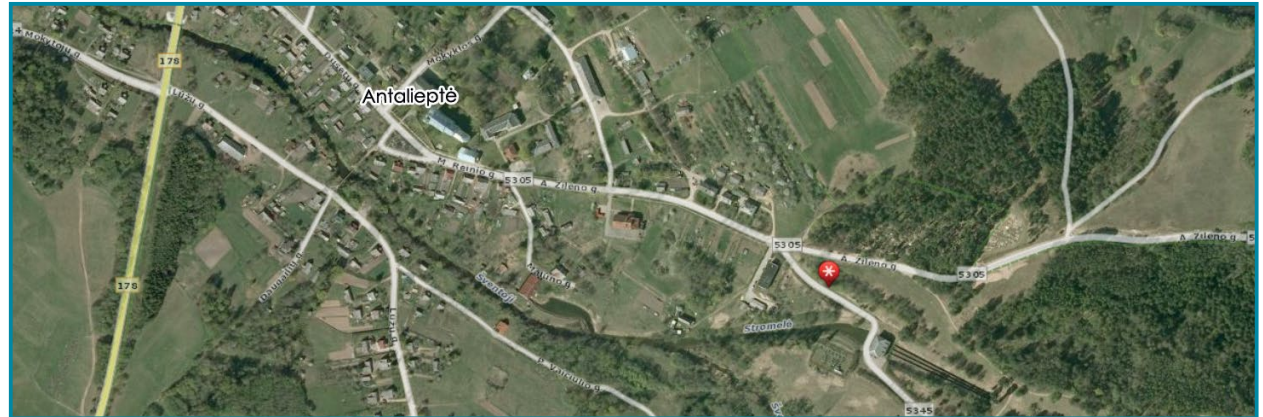
Kinta nuo mažo vandeningumo, mažai reikšmingo šaltinio (Q – 0,04 l/s, 2012-08-06) iki vidutinio vandeningumo, reikšmingo šaltinio (Q – 1,2 l/s, 2010)

### Vandens tipas

Kalcio, magnio hidrokarbonatinis (Ca, Mg – HCO<sub>3</sub>)

### Aprašė:

A. Grigienė, 2009;  
K. Kadūnas, 2012



## Aplinka

Šaltinis išsikrauna dešiniajame Šventosios upės šlaite, šalia Antalieptės hidroelektrinės. Miestelio žmonės naudoja jo vandenį gerti. Ištekiai formuojasi urbanizuotoje teritorijoje.

## Dabartinė būklė, kaptazas

Įrengta akmenų sienelė, joje 100 mm plastikinis vamzdis, iš kurio išteka vanduo. Objekto būklė gera. Aplinką tvarko ir prižiūri Gražutės regioninio parko darbuotojai ir miestelio gyventojai.

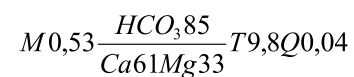
## Vandens fizikinės savybės

Vanduo skaidrus, bespalvis, beskonis. Temperatūra (2012-08-06) – 9,8 °C, pH = 7,34, Eh = -23,8 mV, SEL = 530 μS/cm. Vanduo pasižymi redukcine aplinka (rH = 14).

## Vandens cheminės savybės

Šaltinio vanduo gėlas, turi daug mineralinių medžiagų, santykinai kietas (pašalinamasis kietumas). Jame nedaug padidėjusi nitrato ir sulfato jonų koncentracija. Tai būdinga šaltiniams, kurių išteklių formavimosi srityje yra dirbami žemės ūkio laukai, sodybos ar vykdoma kita veikla (kapinės). Vandens cheminė sudėtis nėra stabili, ji keičiasi priklausomai nuo kritulių kiekio, metų sezono. 2010 metais atlikti tyrimai rodė, kad vandenyje buvo daugiau natrio, sulfato, organinės medžiagos.

Cheminės sudėties formulė (ekv/%)





Nustatomo komponento pavadinimas	Nustatyta vertė		
	mg/l	mg-ekv/l	ekv. proc.
Ištirpusių mineralinių medžiagų suma	527		
Sausoji liekana 180 °C	350		
Bendrasis kietumas		6,72	
Karbonatinis kietumas		5,80	
Nekarbonatinis kietumas		0,92	
<b>Anijonai:</b>			
Chloridai, Cl <sup>-</sup>	14	0,39	5,69
Sulfatai, SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	25	0,52	7,58
Hidrokarbonatai, HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	354	5,80	84,55
Nitritai, NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	0,00	0,00	0,00
Nitratai, NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	9	0,15	2,19
<b>Katijonai:</b>			
Natris, Na <sup>+</sup>	8	0,36	5,06
Kalis, K <sup>+</sup>	1	0,03	0,42
Kalcis, Ca <sup>2+</sup>	87	4,34	61,04
Magnis, Mg <sup>2+</sup>	29	2,38	33,47
Amoniakas, NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	0,05	0,00	0,00
<b>Kitos analitės:</b>			
pH, pH vienetai 20 °C	7,02		
Permanganato skaičius, mg O/l	1,70		
Bendroji geležis, mg/l	0,05		
Savitasis elektros laidis, μS/cm	514		

## Tautosakinės, kraštotyrinės, istorinės žinios

Nepavyko surinkti. Teka pietų–pietvakarių kryptimi.

