

Jockių šaltinis

Turistinė vertė



Sinonimai

Nėra

Koordinatės

LKS: 365340; 6220503

Adresas

Jockių k., Platelių sen.,
Plungės r. sav. Šaltinis yra
3,2 km į šiaurę nuo Platelių
ežero, pietinėje Mikytų
kraštovaizdžio draustinio
dalyje, Jockių ir Mačiukų
kaimelių paribyje. Čia miško
laukymėse išsimėčiusios
pavienės šių kaimelių
sodybėlės, nevietiniam net
sunku atspėti, kuri iš jų kuriam
čia priklauso. Silpnai kalvotoje
su šlapiais pažemėjimais,
vietomis miškingoje, kitur
krūmynų užgožtoje vietovėje
šaltinį sunku rasti

Tipas

Kylantis (erozinis)

Režimas

Nuolatinio veikimo

Vandeningumas

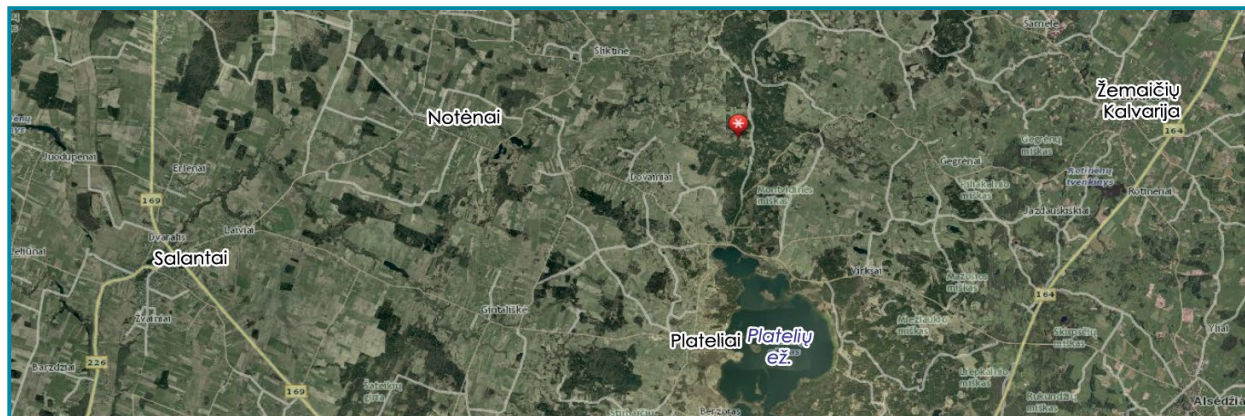
Neįvertintas

Vandens tipas

Kalcio, magnio
hidrokarbonatinis

Aprašė:

P. Gedžiūnas,
Z. Zanevskij, 2012



Aplinka

Šaltinis atsiveria vos kelių centimetrų negilioje ir nedidelėje (0,4 × 0,8 m) duobutėje. Ties šaltiniu palinkę du beržai ir eglė. Šaltiniuojančios versmės krantelis apaugęs samanomis, dugne smėlis padengtas dumbliu. Dugne „pulsuoja“ keli dumblingą smėlį vartantys ratilai, vienas gana aktyvus ir gerai matomas. Ištekancio vandens debitas nėra didelis, bet išplova į tvenkinuką liejasi pakankamai smagi tėkmelė. Šaltinis nekaptuotas, aplinka natūralaus mišraus su eglaitėmis miško. Versmė nelankoma, vanduo nenaudojamas. Šios žemos ir lėkštos tarp papelkėjimų iškilusios pakilumėlės pakraščiuose yra ir daugiau padrėkimų, išplovų su vangiai srovenančiu vandeniu. Šaltinio užpelkėję kraštai gausiai nukloti ruda luobele. Tai net kelių geležies mineralų junginys (mišinys) limonitas, liaudyje dar vadinamas balų rūda, ežerų rūda, gelžeme.

Dabartinė būklė, kaptazas

Nekaptuotas.

Vandens fizikinės savybės

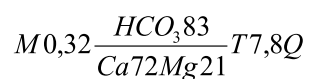
Rekognoskuotės metu (2012-09-12) vanduo išmatavus mobiliu matuokliu buvo šaltas (7,8 °C), labai nedidelio savitojo elektros laidžio (SEL = 272 μS/cm), silpnai šarminis (pH = 7,74). Vanduo skaidrus ir bespalvis, švarus, be kvapo. Versmėje ir išplovose, išskyrus dumblą, kitokių nuosėdų nėra. Susiformavęs hidrodinamiškai atvirose smėlingose storumėse, bet išsikraudamas į žemesnius papelkėjimus ir užsistovėdamas, pakeliui izoliuotas storesnių menkai laidžių deliuvio nuobirynų atsiduria redukciniėje aplinkoje. Todėl, kol vėl požemiu pasiekia paviršių, praranda nemažai deguonies (O₂ = 0,38–0,45 mg/l). Vandens oksidacinis ir redukcinis potencialas (Eh = -55 mV).

Vandens cheminės savybės

Šaltinio vanduo gėlas, turi mažai mineralinių medžiagų. Bendroji ištirpusių mineralinių medžiagų suma (bendroji mineralizacija) 320 mg/l. Vanduo santykinai kietas, bendrasis kietumas siekia 4,13 mg-ekv/l. Šaltinio vandenyje nedaug chloridų

(11 mg/l), natrio (4,8 mg/l), nedidelis ir organinės medžiagos kiekis (permanganato indeksas 1,2 mg/l). Geležies koncentracija 0,05 mg/l.

Cheminės sudėties formulė (ekv/%)



| Nustatomo komponento pavadinimas | Nustatyta vertė | | |
|--|-----------------|----------|------------|
| | mg/l | mg-ekv/l | ekv. proc. |
| Ištirpusių mineralinių medžiagų suma | 320 | | |
| Sausoji liekana 180 °C | 215 | | |
| Bendrasis kietumas | | 4,13 | |
| Karbonatinis kietumas | | 3,44 | |
| Nekarbonatinis kietumas | | 0,69 | |
| Anijonai: | | | |
| Chloridai, Cl ⁻ | 11 | 0,31 | 7,51 |
| Sulfatai, SO ₄ ²⁻ | 18 | 0,37 | 8,96 |
| Hidrokarbonatai, HCO ₃ ⁻ | 210 | 3,44 | 83,29 |
| Nitritai, NO ₂ ⁻ | < 0,02 | | |
| Nitratai, NO ₃ ⁻ | 0,80 | 0,01 | 0,24 |
| Katijonai: | | | |
| Natrio, Na ⁺ | 4,80 | 0,21 | 4,82 |
| Kalis, K ⁺ | 0,70 | 0,02 | 0,46 |
| Kalcis, Ca ²⁺ | 63 | 3,14 | 72,02 |
| Magnis, Mg ²⁺ | 12 | 0,99 | 22,71 |
| Amoniakas, NH ₄ ⁺ | < 0,03 | | |
| Kitos analizės: | | | |
| pH, pH vienetai 20 °C | 7,54 | | |
| Permanganato skaičius, mg O/l | 1,20 | | |
| Bendroji geležis, Fe mg/l | 0,05 | | |
| Savitasis elektros laidis, μS/cm | 310 | | |

Tautosakinės, kraštotyrinės, istorinės žinios

Nėra.

