

# คำแปลของเทคนิคสิ่งแวดล้อม (คำศัพท์)

(Glossary of Technical expressions)

absorption coefficient ปริมาตรของแก๊ส ที่ 0°C ความดัน 760 มม. ซึ่งละลาย ที่อุณหภูมิคงที่ ในของเหลว 1 มิลลิลิตร absorption หมายถึง การลดการแผ่รังสีที่ผ่านเข้าไปในวัตถุ

acidophilic ชอบกรด

adiabatic อุณหภูมิเปลี่ยนแปลง ไม่ได้เกี่ยวข้องในการเปลี่ยนความร้อนซึ่งอยู่รอบ ๆ

adsorption ความเข้มข้นของแก๊ส, วัตถุละลาย, ไอออนบนผิวหน้าของอนุภาคที่แข็ง

aerobe (aerobic) สิ่งที่มีชีวิต ใช้ออกซิเจนมากหรือน้อย

aggressive carbon dioxide จำนวนคาร์บอนไดออกไซด์อิสระที่เหลือจากความสมดุลของสารละลายไบคาร์บอเนต, ซึ่งสามารถทำปฏิกิริยากับแคลเซียม คาร์โบเนต และสารอื่น ๆ

alkalinity ความเป็นด่าง

alkaliphobic การหลีกเลี่ยง การทำปฏิกิริยาของด่าง

allochthonous สิ่งที่มีชีวิตเพิ่มขึ้นในแหล่งน้ำอื่น

amplitude ความแตกต่างในความสูงระหว่างกระแสคลื่นสูงสุด และต่ำสุด หรือความสูงของกระแสคลื่น

anaerobic (anaerobe) สิ่งที่มีชีวิตไม่ใช้ออกซิเจน

anomaly of water น้ำมีความหนาแน่นมากที่สุดที่ 4°C แต่ละจุดภายในระหว่าง 0-4°C มีความหนาแน่นน้อยกว่า 4°C

anorgoxydants สิ่งที่มีชีวิตใช้พลังงานจากขบวนการออกซิเดชันของอินทรีย์สาร

apatite แคลเซียมฟอสเฟตกับคลอไรด์, ไฮดรอกซิล, หรือฟลูออไรด์ เพื่อฟอร์มรูปผลึก 6 แฉก

assimilation การเปลี่ยนแปลงของอาหารซึมผ่านเข้าไปในภายในของสาร

autochthonous สิ่งที่มีชีวิตเพิ่มขึ้นภายใต้สภาวะในแหล่งน้ำนั้น

autolysis การที่สิ่งที่มีชีวิตตายลงแล้วสลายตัวโดยเอนไซม์ของมันเองปราศจากแบคทีเรียเข้ามาเกี่ยวข้อง

autotrophic สิ่งที่มีชีวิตสร้างอาหารเองได้ โดยเปลี่ยนอินทรีย์สารเป็นอินทรีย์สาร

benthal เขตของชายฝั่งที่อยู่ก้นพื้นน้ำ

biochemical oxygen demand (BOD) จำนวนออกซิเจนลดลงมีผลกัมมัตถิรของน้ำตัวอย่างในที่มีดที่  
 อุณหภูมิคงที่ในระยะเวลาคงที่,ทำให้แบทที่เรียทำละลายสารอินทรีย์ปรกติทราบหน้าเป็ย  
 ภายหลัง 20 วัน จะไม่มีการเปลี่ยนแปลง โดยทั่วไปการหาออกซิเจนควรวัดภายใน  
 5 วันจะได้ค่าประมาณ 70%

biogenic การเพิ่มขึ้นของสิ่งมีชีวิต

biomass สารอินทรีย์ทั้งหมดเฉพาะในพ.ท.ผิวหน้าหนึ่งหน่วยของน้ำ

biotope สถานที่สิ่งมีชีวิตอาศัยอยู่

buffer กรดอ่อนผสมกับเกลือของมันซึ่งทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงน้อยในความเข้มข้นของไฮโดร  
 เจนไอออน

caromel คือ  $Hg_2Cl_2$

calorie จำนวนความร้อน ทำให้น.น.ของน้ำ 1 หน่วย มีอุณหภูมิสูงขึ้น 1°C: กรัมแคลอรี, กิโลกรัม  
 แคลอรี,ตันแคลอรี

carbon dioxide equilibrium จำนวนคาร์บอนไดออกไซด์อิสระจำเป็นที่จะป้องกันการตกตะกอนของ  
 แคลเซียมคาร์บอเนตจากสารละลายของแคลเซียมไบคาร์บอเนต

chemosynthesis การสังเคราะห์ของอินทรีย์สารจากเกลือแร่โดยมีพลังงานทางเคมีมาช่วย

chlorophyll เม็ดสีเขียวของพืช

chlorology วิชาที่ศึกษาการแพร่กระจายของสิ่งมีชีวิตทางธรณีวิทยาและทางภูมิศาสตร์

chromatic adaptation ความสามารถของ blue green algae เปลี่ยนสีของมันอย่างสมบูรณ์ต่อจำนวนแสง  
 ที่มันได้รับ

chromatophore การเปลี่ยนรูปร่างในเซลล์พืชประกอบด้วยพวกโปรโตพลาสซึมซึ่งนำเม็ดสีที่คล้ายกัน

chromatoplasm ชั้นพลาสมาของเซลล์ของblue green algae มี pigment คล้ายกัน

circulation period ช่วงของเวลาซึ่งทะเลสาบมีการแบ่งชั้นถูกทำลายโดยอุณหภูมิเท่ากันเป็นผลให้  
 มวลของน้ำผสมกัน

clinograde กราฟของอุณหภูมิเป็นรูปแบบเดียวกันตลอดจากผิวน้ำถึงส่วนลึกของน้ำ

colloids สารแขวนลอย

colorimetry การพิจารณาความเข้มข้นของสารละลายโดยเปรียบเทียบกับความเข้มของสีซึ่งเกี่ยวข้อง  
 กับความเข้มข้นของสารละลาย

compensation point ความลึกซึ่งคล้ายหรือไม่คล้ายเท่ากัน

condensation การเปลี่ยนสภาพสารจากแก๊สเป็นสภาพของเหลว

consumer สิ่งที่มีชีวิต กินอาหารเองได้ แต่ไม่สามารถสร้างอาหารเอง

convection การเคลื่อนไหวของอนุภาคของของเหลวเป็นผลจากการเปลี่ยนความหนาแน่น

coriolis force (coriolis effect) แรงเกิดจากการหมุนของโลก ทำให้น้ำเคลื่อนไหวจากแนวระนาบ, อนุภาคของอากาศเปลี่ยนทิศทางไปทางขวาใน Northern hemisphere และไปยังซ้ายใน Southern hemisphere

cosmopolitan ชนิดของสิ่งที่มีชีวิตกระจายอยู่ทั่วโลกในพ.ท.เฉพาะของมัน

cyclomorphosis การเปลี่ยนแปลงรูปร่างของสิ่งที่มีชีวิตไปตามกาลเวลา

denitrification การลดจากไนเตรตเป็นไนไตรต์และเป็นไนโตรเจน

density ความหนาแน่น น.น.เป็นกรัမ်ของปริมาตรหนึ่งหน่วยของสาร

detritus สารที่ละลายในน้ำจัดไว้: มี organic detritus จากการแตกหักออกมาจากสิ่งที่มีชีวิตมาทับถมกัน

inorganic detritus หมายถึง สารพวกเกลือแร่ที่จัดเตรียมไว้

diffusion การซึมผ่านของสาร

diffuse radiation การกระจายกระจายของรังสีแสงไปทั่ว

dissimilation ขบวนการเปลี่ยนแปลงทาง metabolism เปลี่ยนสารประกอบอินทรีย์สารที่ซับซ้อนให้เป็นสารประกอบธรรมดา

dissociation การแตกของโมเลกุลของสารในสารละลายเป็นอนุภาคที่มีประจุไฟฟ้า

dy พวกสาร humus ตกตะกอนที่ก้นพื้นน้ำ

dystrophic lakes ทะเลสาบน้ำมีสีน้ำตาล มี  $\text{CaCO}_3$  น้อย แต่มี humus มาก, ไม่ค่อยมีอาหาร

ecology วิชาที่ศึกษาสิ่งที่มีชีวิตมีความสัมพันธ์กับสิ่งแวดล้อม

ecotype สายพันธุ์ของ species แตกต่างทางสรีระ

electrolyte content จำนวนของ ion จากสารอยู่ในแหล่งน้ำ

emersion zone ชั้นบนสุดของ eulittoral วางอยู่เหนือระดับน้ำตลอดปี

epilimnion ชั้นผิวบนของน้ำซึ่งไม่มีชั้นอุณหภูมิถาวร

epiphytes พืชไม่มีรากในก้นพื้นน้ำ แต่เกาะอยู่กับที่เกาะ(substrate)

equivalent จำนวนธาตุหรือสารประกอบสามารถรวมหรือแทนที่ไฮโดรเจนอะตอม 1 กรัม

equivalent conductivity การนำไฟฟ้าของสารละลายถูกแบ่งโดย จำนวน gm equivalent ของสารละลาย ในสารละลาย 1 ลิตร

estuary เขตปากแม่น้ำมีผลต่อกระแสน้ำขึ้นลง

eulittoral เขตชายฝั่งอยู่ระหว่างการขึ้นลงระดับน้ำปกติ

eurytopic สิ่งมีชีวิตที่มีความคงทนสูง เช่น eurythermal สิ่งมีชีวิตคงทนต่ออุณหภูมิสูง, euryphotic  
 สิ่งที่มีชีวิตคงทนต่อแสงมาก  
 eutrophic น้ำมีอาหารอุดมสมบูรณ์, สิ่งมีชีวิตมาก  
 galvanometer เครื่องมือวัดทิศทางของกระแสที่ช้า  
 Geiger counter เครื่องมือรูปร่างเป็นหลอดสำหรับนับอนุภาคที่เกิดการปะทะกันของ ion  
 gel วุ้นกึ่งแข็งกึ่งเหลว  
 glacial relicts การรอดของสิ่งมีชีวิตในสภาพความเป็นอยู่ของมัน  
 glass electrode ถ้าสารละลายทั้งสองมี pH ต่างกันถูกแยกจากกันด้วยแผ่นแก้วที่เป็นผนังกั้น,  
 ปฏิกิริยาเกิดขึ้นตลอดผนังนี้เปลี่ยนเป็นพลังงานไฟฟ้า สามารถวัดได้ ถ้าสารละลายหนึ่งรู้  
 ค่า pH แล้ว สารละลายที่สองสามารถคำนวณจากความต่างศักย์คา  
 global radiation จำนวนแสงจากดวงอาทิตย์ทั้งหมด และท้องฟ้ามาถึงผิวโลก  
 gradient การเปลี่ยนแปลงสภาพทางฟิสิกส์เกี่ยวข้องกับหน่วยของความยาว, เช่น อุณหภูมิต่อเมตร  
 gross production จำนวนสิ่งมีชีวิตที่เกิดใหม่ทั้งหมด ในเวลาที่กำหนด รวมถึงสารที่สร้างในขบวนการ  
 การ metabolism  
 gyttja ชนิดของ sediment ของก้นพื้นทะเลสาปที่มีอากาศ  
 heat conduction การนำความร้อนจากที่หนึ่งไปอีกที่หนึ่งโดยปราศจากการแผ่รังสี, กระแส,  
 หรือการผสม  
 helokrene น้ำพุจากแหล่งน้ำเล็ก ๆ  
 heterograde กราฟแสดงอุณหภูมิ หรือ แพคเตอร์ทางเคมีของน้ำ มีรูปร่างไม่แน่นอนจากผิวหน้าลงสู่  
 ส่วนลึกของน้ำ  
 heterotrophic สิ่งที่มีชีวิตดำรงชีพอยู่ได้โดยการกินอาหาร  
 hexose น้ำตาลธรรมดา เช่น  $C_6H_{12}O_6$   
 holomictic ทะเลสาปที่มีการหมุนเวียนของกระแสน้ำทั้งหมดในฤดูหนาว  
 humus substance สารอินทรีย์ที่แตกสลายในสภาพแขวนลอย (humus colloids) Humic acid เป็นกรดอิน  
 ทรีย์ที่มีโมเลกุลใหญ่ละลายในน้ำ  
 hydric จำนวนน้ำ  
 hydrobiology วิชาที่ศึกษาสิ่งมีชีวิตในแหล่งน้ำ  
 hydrogenation เพิ่มไฮโดรเจนเข้าไปในสารประกอบอินทรีย์ ถ้า dehydrogenation นำไฮโดรเจนออก  
 จากสารประกอบอินทรีย์

hydrolysis เกิดที่แตกตัวออกชั่วคราว โดยกระแสน้ำเข้าไปเป็นส่วนประกอบของกรดอิสระ และต่าง

hypolimnion ชั้นลึกสุดของทะเลสาบ

infrared ความยาวของรังสีแสงที่ตามองเห็น

interference คลื่นมีการเปลี่ยนแปลงเกิดขึ้น โดยพลังงานที่เพิ่มขึ้น, ทำให้คลื่นลดขนาดลง หรือขยายขึ้น

interference filter สถานะการณ์ที่แตกต่างของการกรองแสงที่ผ่านเข้ามา ยกเว้นแถบของการแผ่รังสี

interference gradient filters แถบของรังสีเปลี่ยนไปตามยาวโดยการกรอง

ion การแตกของโมเลกุลของสารในสารละลายเป็นอนุภาคที่มีประจุไฟฟ้า

isobath เส้นที่มีระดับความลึกเท่ากัน

isopleth เส้นที่ผ่านจุดต่าง ๆ มีค่าเท่ากัน

isotonic สารละลายที่มี osmotic pressure เดียวกัน

isotopes ธาตุที่ถูกแทนที่ในตารางแสดงตำแหน่งธาตุ แต่มีน.น.อะตอมแตกต่างกัน

juvenile water น้ำพุมีการกำเนิดจากส่วนลึกของโลก

katharobes สิ่งที่มีชีวิตที่อาศัยในน้ำบริสุทธิ์ มีสารอินทรีย์น้อย

laminar flow การไหลของของเหลวไปในทิศทางเดียวกัน

lenitic การไหลช้า ๆ

light climate การมองเห็นในน้ำ เป็นผลจากการซึมผ่านโดยเฉพาะการกระจาย และความขุ่น

limnokrene บ่อน้ำพุ

limnology วิชาที่ศึกษาน้ำในแผ่นดิน

limonite น้ำที่มี Iron สีน้ำตาล, เฟอริกไฮดรอกไซด์แขวนลอย

litoral บริเวณชายฝั่งของน้ำ

longitudinal waves ทิศทางของกระแสคลื่นขึ้นแต่ละจุดกับทิศทางของมัน

$\mu = 0.001 \text{ mm}; m\mu = 0.000,001 \text{ mm}.$

marre ภูเขาไฟระเบิดเป็นอุโมงค์ เพื่อเปลี่ยนรูปเป็นทะเลสาบ มีรูปร่างกลม

maccrophytes พืชมีขนาดใหญ่

membrane filter ผนังของเซลล์โลหะ เฉพาะมีรูโดยเฉพาะทางชลธิวิทยา 'Group 3' filters มีเส้นผ่าศูนย์กลาง 0.3-0.5  $\mu$

meromictic lakes ทะเลสาบ มีการหมุนเวียนบางส่วนลงสู่ที่ลึกในฤดูหนาว

metalimnion ชั้นของน้ำอยู่ระหว่าง epilimnion และ hypolimnion มีอุณหภูมิแตกต่างกันมากในแนวตั้ง

microphyte พืชที่มีขนาดเล็ก

mixotrophic พืชที่สามารถนำ  $\text{CO}_2$  มาใช้ แต่ขึ้นอยู่กับอินทรีย์สารในขบวนการสร้างอาหาร

monimolimnion น้ำในส่วนลึกของ meromictic lake ไม่มีการหมุนเวียน

morphology วิชาที่ศึกษากายวิภาคศาสตร์

nannoplankton สิ่งที่มีชีวิตขนาดเล็กที่ถูกรวบรวมได้จากจระเข้ตาย

nekton สัตว์ที่มีกำลังความสามารถในการว่ายน้ำในน้ำจืดที่กระแสน้ำเคลื่อนไหวแรง จากที่หนึ่งไปอีกที่หนึ่ง

net production ผลผลิตที่เหลือในช่วงเวลาที่กำหนดให้

neuston จำนวนสิ่งที่มีชีวิตที่อาศัยในผิวน้ำ แบ่งออกได้

epineuston สิ่งที่มีชีวิตอาศัยอยู่บนผิวน้ำ

hyponeuston สิ่งที่มีชีวิตอาศัยอยู่ใต้ผิวน้ำ

normal hydrogen electrode ขั้วที่ถูกคลุมด้วยตะกั่วดำ ซึ่งจุ่มลงในสารละลายมี  $\text{pH} = 0$  และถูกล้อมรอบด้วย ไฮโดรเจนที่ความกดดันบรรยากาศ

normal solution สารละลายบรรจุ 1 กรัมสมมูลย์ของสารต่อ 1 ลิตร

ohm หน่วยของความต้านทานกระแสไฟฟ้า

oligoaerobe (oligoaerobic) สิ่งที่มีชีวิตที่รอดจากแหล่งที่มีออกซิเจนน้อย

oligothermal ช่วงระหว่างอุณหภูมิต่ำ

oligotrophic น้ำมีอาหารน้อย และมีผลผลิตน้อย

orthograde กราฟที่แสดงชั้นของอุณหภูมิ หรือแฟคเตอร์ทางเคมีในน้ำเป็นเส้นตรง

osmosis การซึมผ่านของเหลวตลอดผนังที่กั้น

oxidation ขบวนการทางเคมีที่เกิดขึ้นในการเพิ่มออกซิเจน, นำไฮโดรเจนออก ( $\text{H}_2\text{S}$ ); เพิ่ม valency reduction ตรงข้าม

pelagial เขตของน้ำอิสระ ในทะเลสาบ

permutite สารมีการแลกเปลี่ยน cation หรือ anion ในสารละลาย

$\text{pH} = -\log[\text{H}^+]$

photoelement ธาตุประกอบด้วยโลหะ (iron, ทองแดง) เป็นแผ่นบาง ๆ ของกิ่งตัวนำ, และแผ่นโลหะที่ใช้กันเมื่อแสงตกที่ผิวหน้าของโลหะที่กั้น และผ่านตลอดไปที่ตัวนำ ซึ่งอยู่

ระหว่างแผ่นธาตุ และแผ่นโลหะ (metallic plate และ metallic film)

photosynthesis ขบวนการสังเคราะห์แสง สร้างสารอินทรีย์จาก  $\text{CO}_2$ ,  $\text{H}_2\text{O}$  และมีพลังงานแสงเป็นตัวช่วย

phototaxis การเคลื่อนไหวของสิ่งที่มีชีวิตไปตามแสง

phototropism สิ่งที่มีชีวิตมีการตอบสนองต่อการกระตุ้นของแสง

phylogeny ชีวประวัติทางเชื้อสาย

phytoplankton สิ่งที่มีชีวิตขนาดเล็กเป็นพวกพืช

planimetry เป็นการวัดพ.ท.ผิวหน้าบนแผ่นกระดาษ โดยลากตามเส้นที่ล้อมรอบด้วยเครื่องมือใช้ในการคำนวณ

plankton สิ่งที่มีชีวิตขนาดเล็กอยู่ในแหล่งน้ำ

pleuston กลุ่มของสิ่งที่มีชีวิตลอยบนผิวหน้าของทะเลสาบ

poikilohaline การเปลี่ยนแปลงความเค็มในแหล่งน้ำ

polymerization การรวมตัวของโมเลกุลของสารประกอบแยกจากที่อยู่เนื้อเดียวกัน

polythetanal ระยะเวลาของฤดูขึ้นสูง

potamoplankton - plankton ที่อยู่เป็นสาย โข่งแม่น้ำขนาดใหญ่, ซึ่งอยู่รวมกันอย่างอิสระตามระหว่างเขตติดต้อ และน้ำท่วม

primary production ผลผลิตจากสารอินทรีย์ (สิ่งที่มีชีวิต) จากสารอนินทรีย์ (สิ่งที่ไม่มีชีวิต) ภายในระยะเวลาที่แน่นอนโดย autotrophic organisms มีพลังงานแสงเป็นตัวเร่ง

producer สิ่งที่มีชีวิตสร้างสารในตัวของมันจากอนินทรีย์วัตถุ

profundal เขตลึกของน้ำที่แสงส่องทะลุผ่านไม่ถึง

proteins อินทรีย์สารที่แตกหักลงจากร่ายย่อย หรือกรดเปลี่ยนเป็น amino acid

psammon สิ่งที่มีชีวิตที่อาศัยอยู่ตามหาดทราย และฝั่งแม่น้ำ

pyrite พวกเกลือแร่ที่ประกอบด้วย  $\text{FeS}_2$

reaction of a solution สภาวะความเป็นกรด, เป็นกลาง, เป็นด่าง, คัดจากอัตราส่วนของ  $\text{H}^+$  และ  $\text{OH}^-$  ions

redox potential (oxidation-reduction potential) ความต่างศักย์ตาของขั้ว platinum ใส่จุ่มลงในสารละลายบรรจุด้วยส่วนผสมของสารที่เป็นตัว oxidized และ reduced-

reduction ตรงข้ามกับ oxidation คู่จากข้างต้น

reflection depth ความลึกของน้ำจากการสะท้อนแสงยังคงอยู่ที่ผิวหน้า

resistance thermometer เครื่องมือใช้วัดอุณหภูมิ มีความต้านทานของกระแสไฟฟ้าในลวดบาง  
 RGT-rule ดูจาก Vant't Hoff's law  
 rheokene น้ำพุไหล  
 rheotropism การตอบสนองต่อสิ่งเร้าของกระแส  
 saprobes สิ่งที่มีชีวิตอาศัยในน้ำที่ไม่สะอาดมีอินทรีย์วัตถุ  
 sapropel ดินที่มีส่วนผสมของวัตถุต่าง ๆ มีสีดำ กลิ่นไม่ชวนดม  
 seiche กระแสคลื่นที่มีอนุภาคของกระแสน้ำเคลื่อนไหว มี node เห็นได้ชัด  
 seston สิ่งที่มีชีวิต และไม่มีชีวิตอยู่ในแหล่งน้ำ  
 solfataras ทะเลสาบเกิดจากภูเขาไฟ มีสารประกอบพวก S มาก  
 specific gravity ความถ่วงจำเพาะ (ถ.พ.)  
 specific heat จำนวนความร้อนที่ทำให้สารมีน.น. 1 หน่วยอุณหภูมิเพิ่มขึ้น 1°C  
 spectrum แถบรังสีรุ้งตั้งแต่แดงถึงม่วง  
 stability of stratification ความมั่นคงในการแบ่งชั้นความหนาแน่นของน้ำ  
 stagnation period เวลาที่ทำให้เกิดการแบ่งชั้นความหนาแน่นของน้ำ ป้องกันการหมุนเวียนของน้ำ  
 standing crop จำนวนสิ่งที่มีชีวิตในน้ำ ในเวลาเฉพาะ  
 stenotopic สิ่งมีชีวิตที่มีความทนแคบ เช่น stenothermal สิ่งมีชีวิตทนต่ออุณหภูมิต่ำ, stenophotic  
 สิ่งที่มีชีวิตมีความทนต่อแสงน้อย  
 stoichiometric ความสัมพันธ์จำนวนธาตุในสารประกอบเคมีรวมถึงน.น.ของมัน  
 Sublittoral เขตชายฝั่งจากระดับน้ำต่ำสุดถึงระดับที่พืชเจริญเติบโต  
 sulphate reduction การฟอร์มตัวของ hydrogen sulfide จาก sulfate  
 suspension อนุภาคของสารแข็งไม่ละลายอยู่กระจายในของเหลว  
 tectonic การเคลื่อนไหวของโลก เกิดการแตกหัก กลายเป็นแอ่ง  
 thermal gradient อุณหภูมิแตกต่างในชั้นหนา 1 เมตร  
 thermistor โลหะออกไซด์ (semiconductor กึ่งตัวนำ) ซึ่งมีสมบัติความต้านทานกระแสไฟฟ้า  
 สูง มีค่าลบ ดังนั้น ความต้านทานลดลง เมื่ออุณหภูมิสูงขึ้น (ในลวด platinum ของ resis-  
 tance thermometer, ในทางอื่น มีความต้านทานเพิ่มขึ้น) ความว่องไวของ thermistor  
 เป็น 10 เท่าของลวด platinum ความต้านทานสูงของธาตุใน thermistor ตอบสนองต่อการ  
 เปลี่ยนแปลงอุณหภูมิเล็กน้อย  
 thermocline คือชั้นกลางอยู่ระหว่าง ชั้นผิวหน้า และชั้นลึกสุด



thermocouple ลวดคู่หนึ่งที่ประกอบด้วยโลหะแตกต่างกันที่ปลายด้านหนึ่งติดกัน ซึ่งยอมให้กระแสไฟฟ้าผ่านอุณหภูมิจะแตกต่างกันที่รอยต่อ

thermopile หมายถึง thermocouple หลาย ๆ คู่ เชื่อมติดต่อกันเป็นวงจร

thermotaxis การเคลื่อนไหวของสิ่งมีชีวิตไปตามทางที่มีอุณหภูมิเป็นตัวกระตุ้น thigmotaxis ส่วนของร่างกายของสิ่งมีชีวิต บิดเกาะกับที่ยึด (substrate) จะตอบสนองต่อการสัมผัสสูงขึ้น

torrential การแกว่งของกระแสน้ำ แต่ละจุดทำมุมฉากต่อทิศทางของกระแสน้ำ

travertine เกลือแร่ มีหินปูนมาก, CO<sub>2</sub> มาก ทำให้พืชมีการทำงาน

tripton สารแขวนลอยที่ไม่มีชีวิตในแหล่งน้ำ

trophogenic layer ชั้นบนของทะเลสาบที่มีแสงส่องทะลุผ่านทำให้สิ่งมีชีวิตสร้างสารอินทรีย์จากเกลือแร่

tropholytic layer ชั้นลึกของทะเลสาบที่แสงส่องทะลุผ่านไม่ถึง สิ่งมีชีวิตต้องกินอาหารเอง

turbulence การเคลื่อนไหวของของเหลว หรือแก๊ส มีทิศทางไม่เป็นระเบียบ

tychoplankton plankton ที่อยู่รวมกันเป็นกลุ่ม บริเวณ littoral

ubiquitous ชนิดของพืชและสัตว์ ซึ่งรอดจากสภาวะที่แตกต่างกันมาก

ultraviolet กระแสคลื่นสั้นของแสงที่ตามองเห็นสีม่วง

uninodal ascillation การเคลื่อนที่ของกระแสน้ำตัดกันที่จุด ๆ หนึ่ง

vandose water น้ำพุเกิดจากผิวของโลก

Van't Hoff's Law ปฏิบัติกิริยาทางเคมีต่อเนื้อเร็วประมาณ 2 เท่าที่อุณหภูมิเพิ่มขึ้น 10° C

vegetational coloration การเปลี่ยนสีของผิวน้ำเกิดจากพืช

viscosity ความต้านทานต่อการไหลของของเหลว

volt เป็นหน่วยของแรงกระแสไฟฟ้า เคลื่อนที่ เช่น 1 volt หมายถึง แรงทำให้เกิดกระแสไฟฟ้า

1 ampere ในตัวนำกับความต้านทาน 1 ohm.

Werferner strata ชั้นหินทรายประกอบด้วย gypsum เมื่อน้ำพุพุ่งขึ้นจากชั้นนี้จะมี sulphate และ chloride มาก

zooplankton สิ่งที่มีชีวิตขนาดเล็กของสัตว์