



Blaski i cienie napowietrzania wód

Prof. dr hab. inż. Tomasz Heese
dr inż. Katarzyna Pikuła

Laboratorium Gospodarki Wodnej
Politechnika Koszalińska

Szczecinek 7-8 listopad 2019

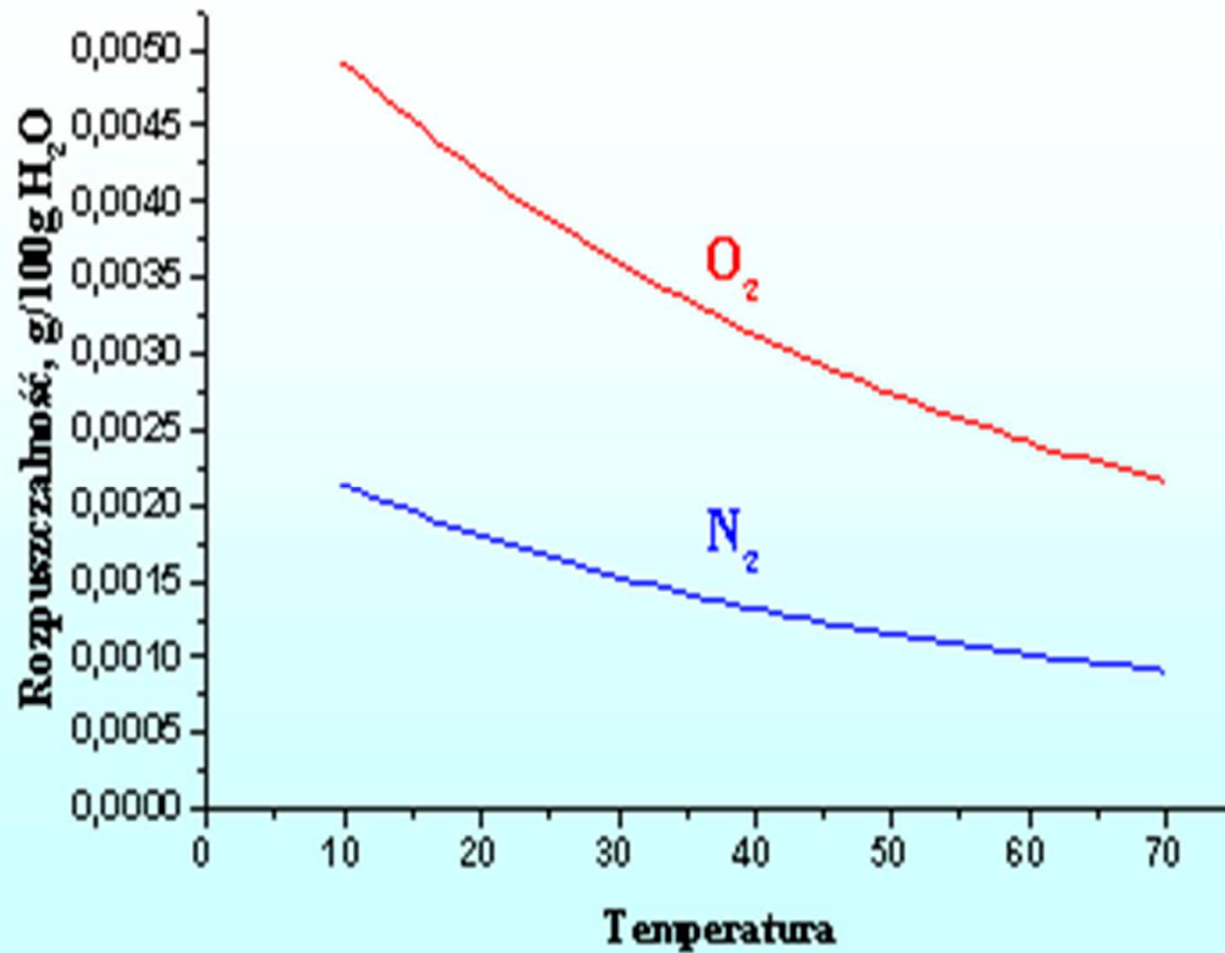
Ciecze absorbują gazy zgodnie z zasadą opisaną w 1803 roku przez angielskiego fizyka i chemika Williama Henry'ego.

PRAWO HENRY'ego

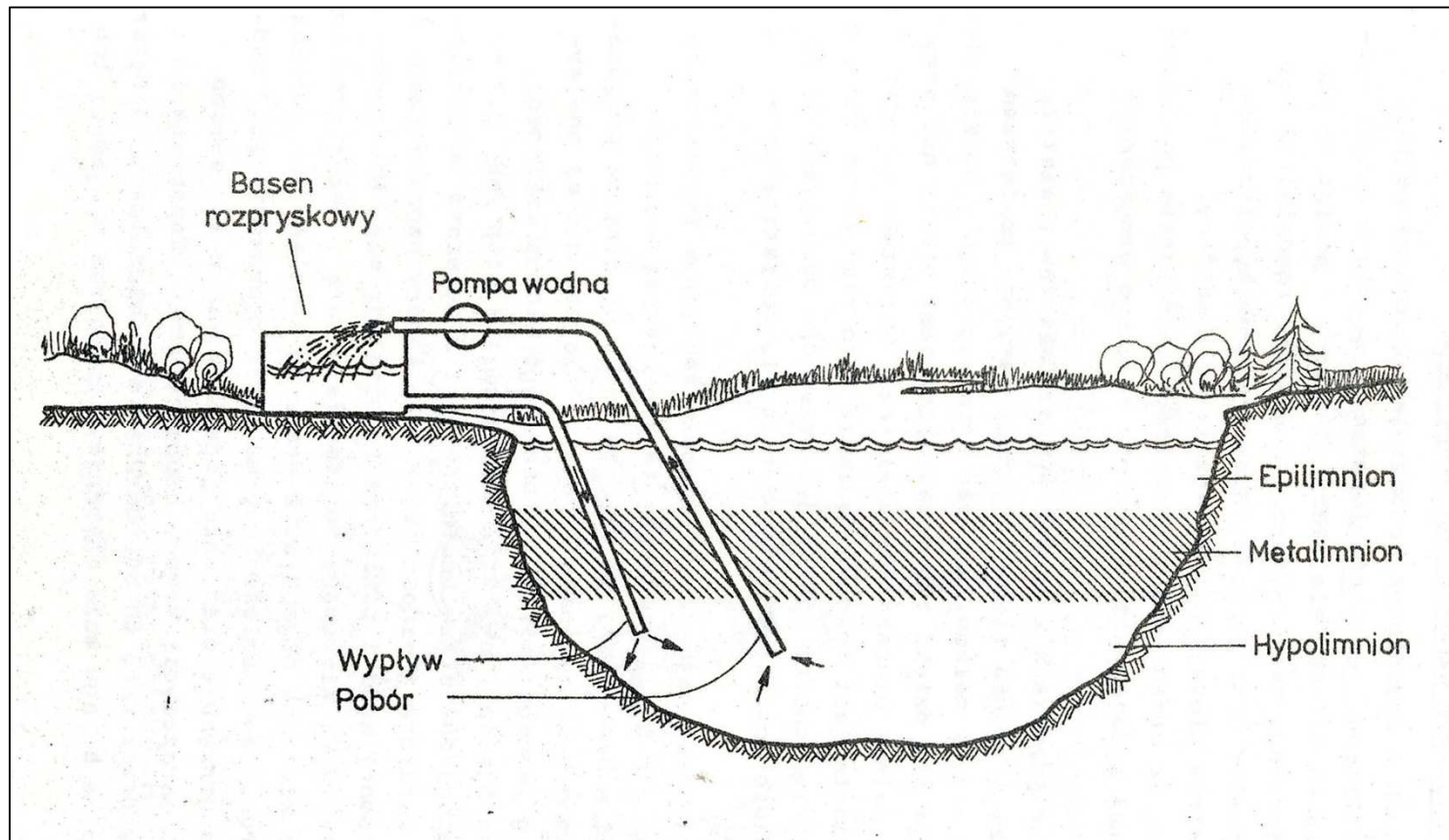
**W danym ciśnieniu i temperaturze ciecz (woda) zawiera pewną ilość rozpuszczonych gazów:
rozpuszczalność gazów w cieczach spada (maleje zawartość gazu) wraz ze wzrostem temperatury i obniżaniem ciśnienia,
rozpuszczalność gazów w cieczach rośnie (rośnie zawartość gazu) wraz z obniżaniem temperatury i wzrostem ciśnienia.**

Gdy gaz łączy się z cieczą pod danym ciśnieniem, to jego ilość (w roztworze) jest odwrotnie proporcjonalna do temperatury:
zwiększanie temperatury - maleje ilość gazu w mieszaninie,
zmniejszanie temperatury - rośnie ilość gazu w mieszaninie.

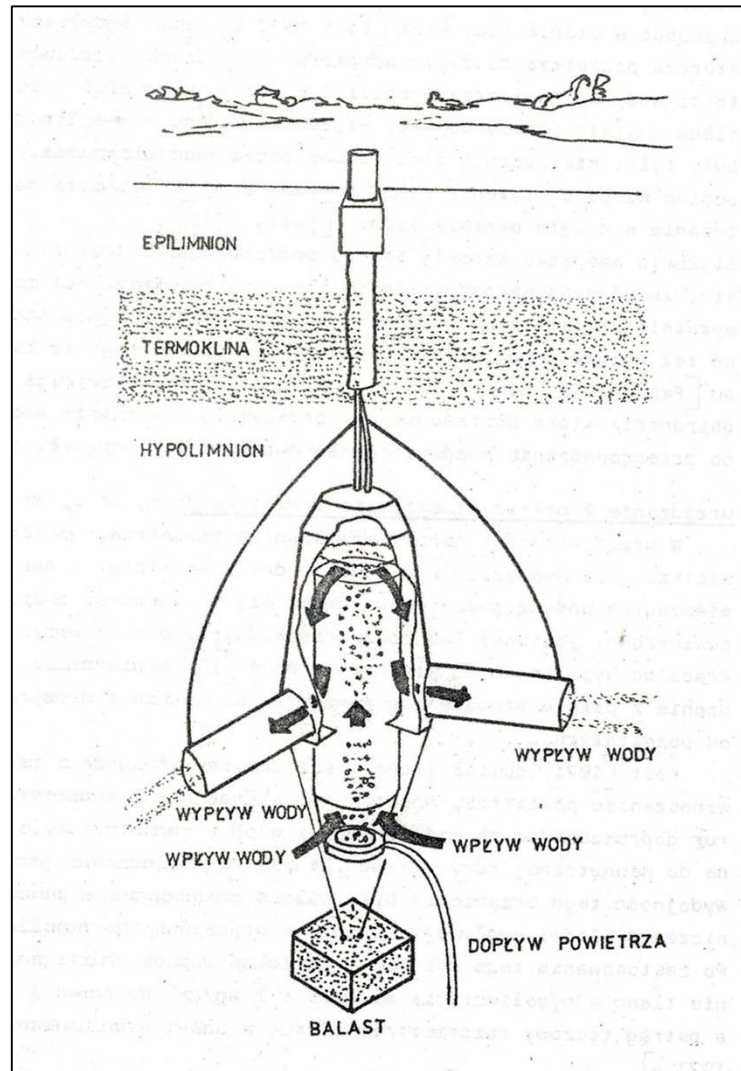
Gdy gaz łączy się z cieczą w danej temperaturze, to jego ilość (w roztworze) jest wprost proporcjonalna do różnicy ciśnień:
zwiększanie ciśnienia - rośnie ilość gazu w mieszaninie,
zmniejszanie ciśnienia - maleje ilość gazu w mieszaninie.



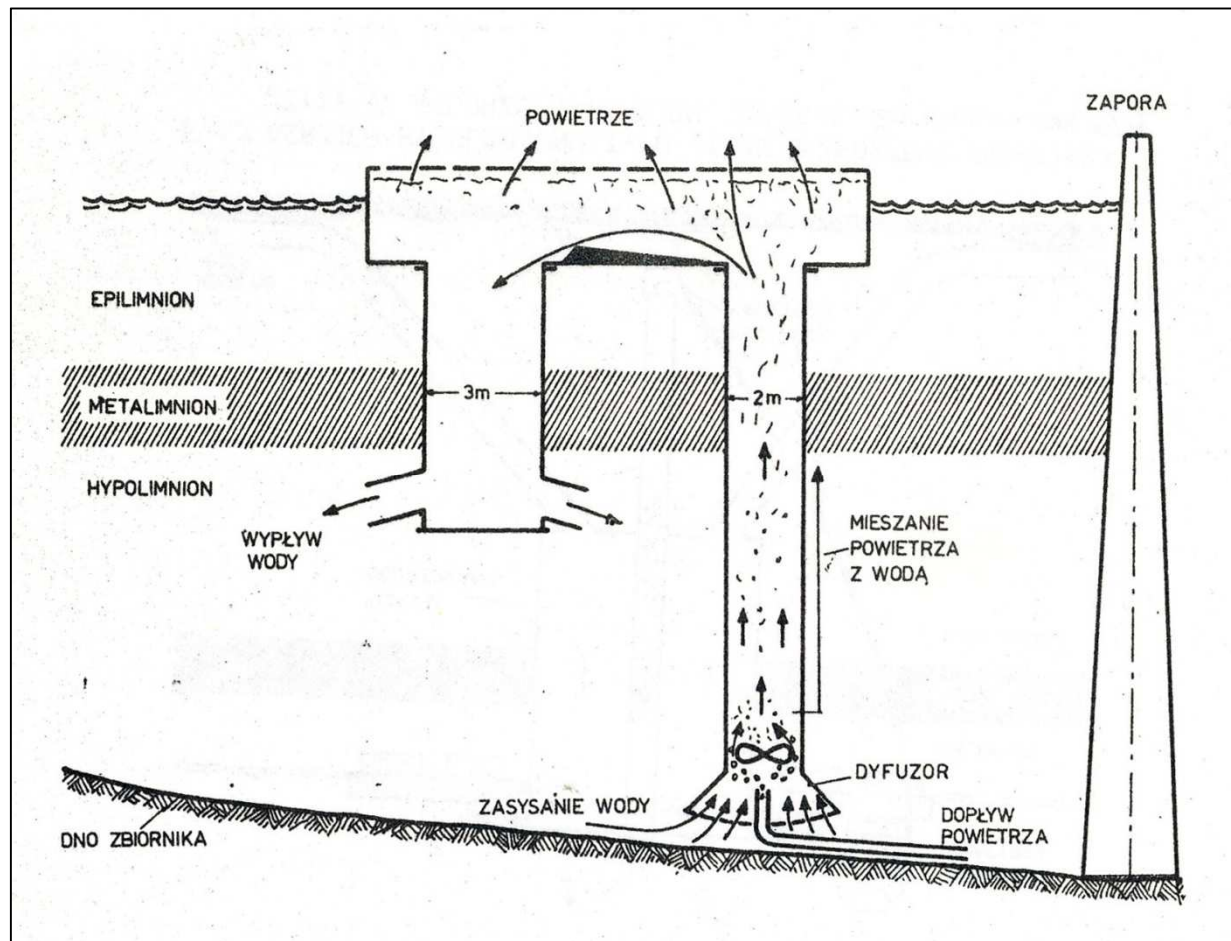
wikipedia



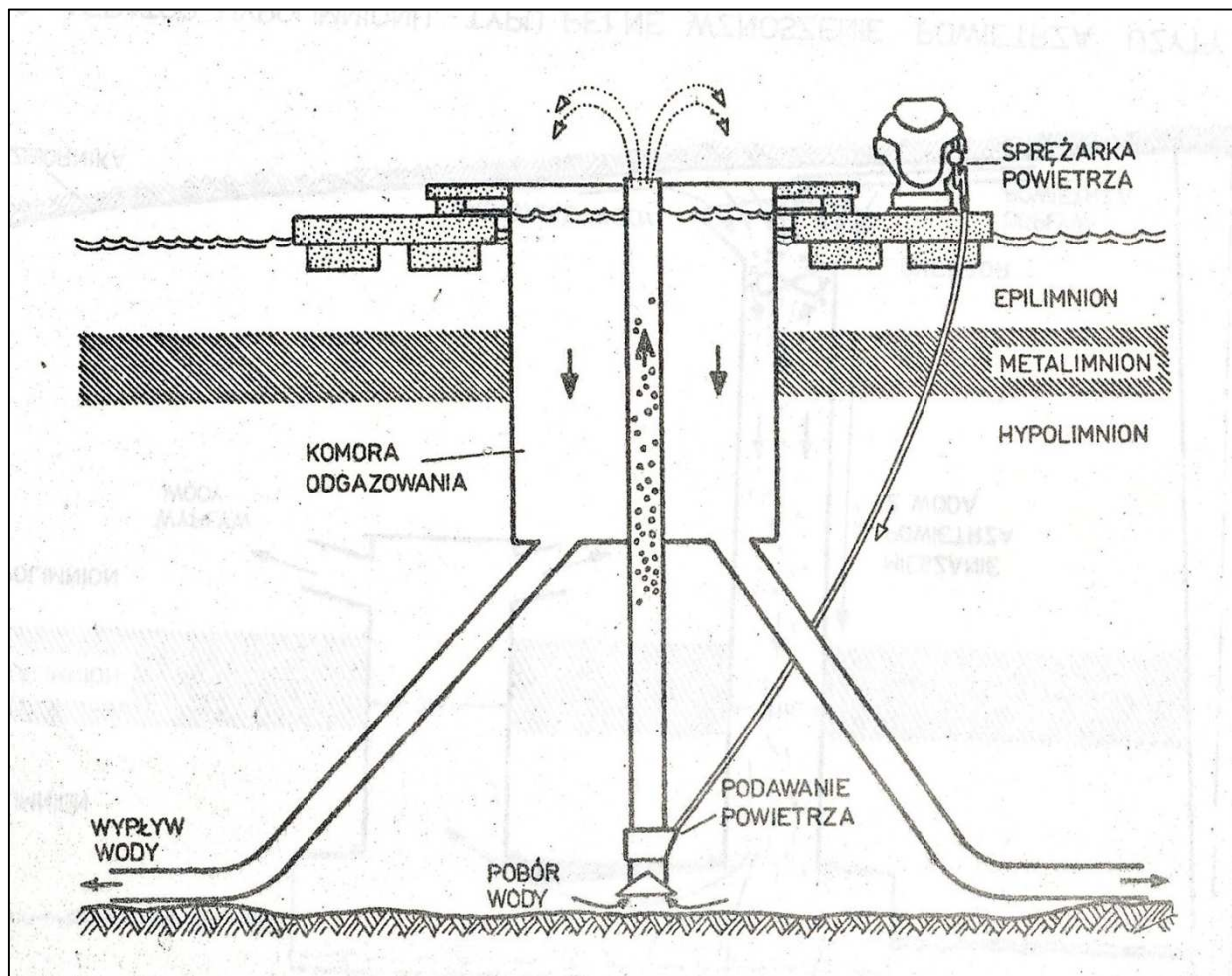
Rzewuska E., Jankowski W., 1988. Przegląd metod rekultywacji jezior i zbiorników zaporowych. II konferencja Naukowo—Techniczna, Grudziądz 1988



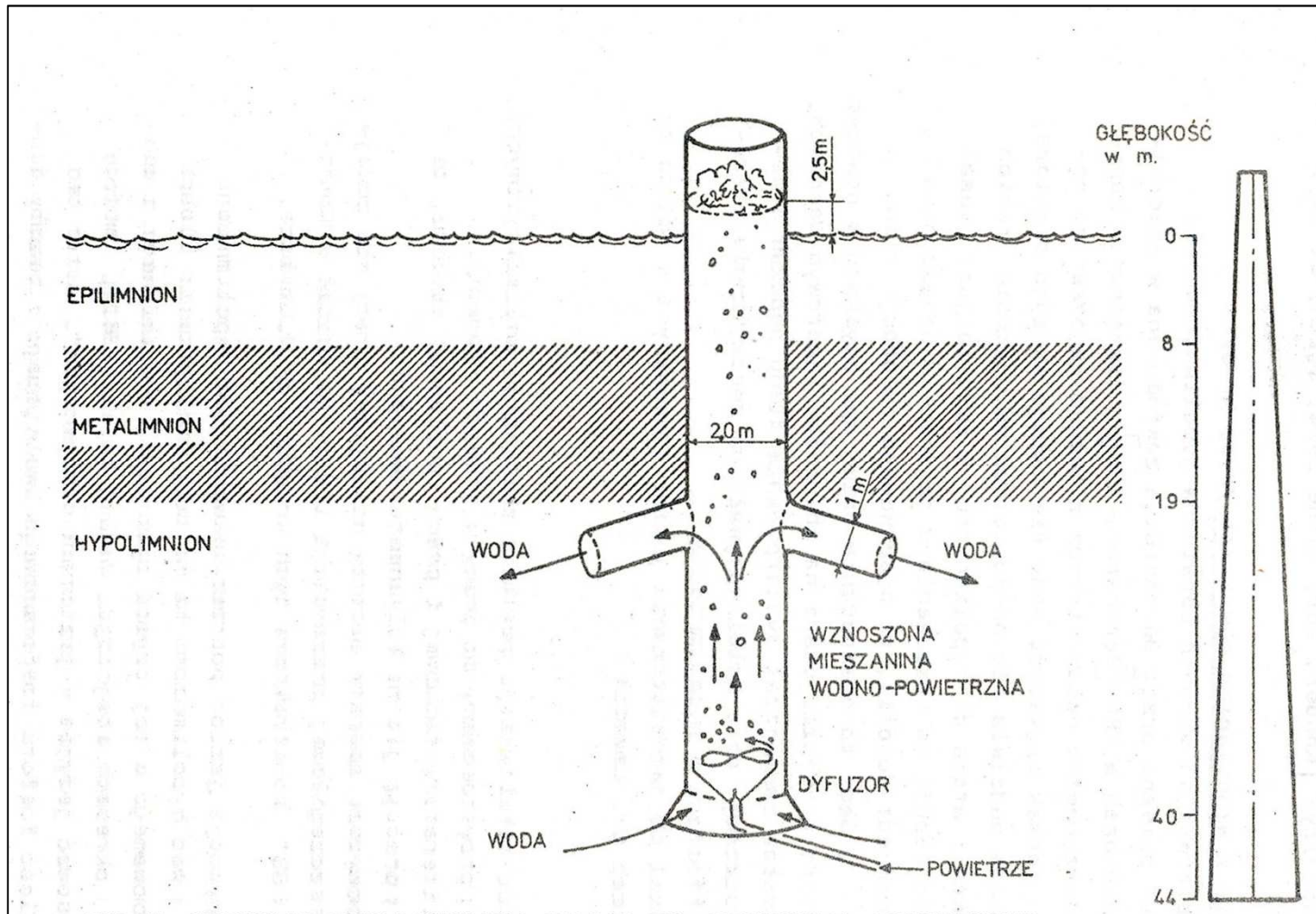
Rzewuska E., Jankowski W., 1988. Przegląd metod rekultywacji jezior i zbiorników zaporowych. II konferencja Naukowo—Techniczna, Grudziądz 1988



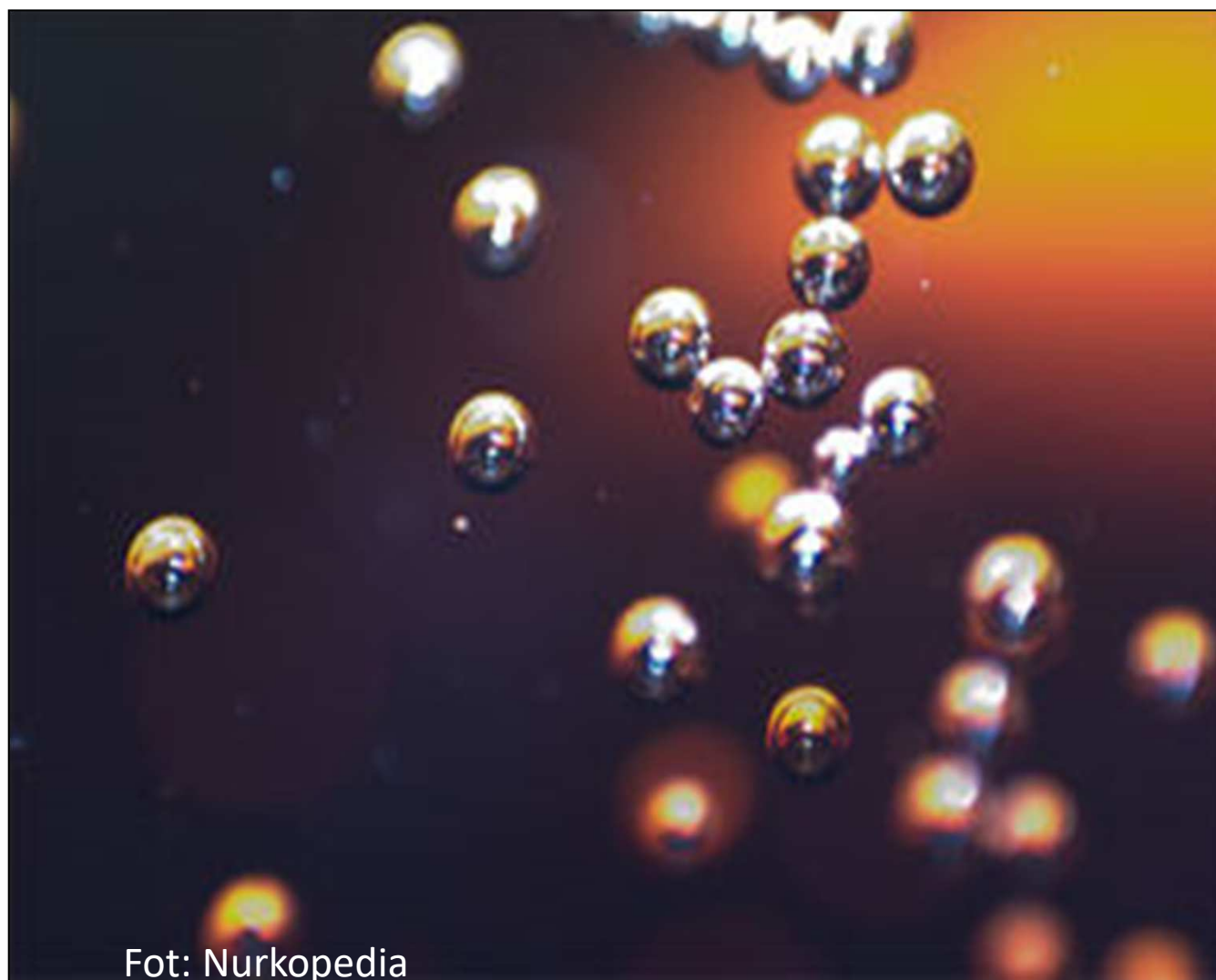
Rzewuska E., Jankowski W., 1988. Przegląd metod rekultywacji jezior i zbiorników zaporowych. II konferencja Naukowo—Techniczna, Grudziądz 1988



Rzewuska E., Jankowski W., 1988. Przegląd metod rekultywacji jezior i zbiorników zaporowych. II konferencja Naukowo—Techniczna, Grudziądz 1988



Rzewuska E., Jankowski W., 1988. Przegląd metod rekultywacji jezior i zbiorników zaporowych. II konferencja Naukowo—Techniczna, Grudziądz 1988



Zapraszam do drugiej części