

Ekstraordinær Generalforsamling 2023

2023.05.02 19:00, Glassalen, Vipperød Skole

Dagsorden:

1. Valg af dirigent
2. Forslag om nye vedtægter til afstemning
-2/3 af de afgivne stemmer skal være for, for at de kan træde i kraft
3. Eventuelt
SMS Service demonstration
4. Afkalkning i private husholdninger

Vipperød Vandværker A.M.B.A 2022

–Bestyrelsen

Jens Folke

Formand

Formand@VippVand.dk

Finn Balle-Larsen

Kasserer

Kasserer@VippVand.dk

Benno Thougard Klausen

Suppleant

Henrik Bohn

Næstformand, Driftsleder

Driftsleder@VippVand.dk

Lars Karlsen

Webmaster@VippVand.dk

Joe Nielsen

Sekretær,

Sekretaer@VippVand.dk

Niels Olesen

Suppleant

Nye vedtægter for Vipperød Vandværker A.M.B.A

- VippVands vedtægter er det sæt regler, som sammen med lovgivningen regulerer forholdet mellem andelshaveren og foreningen og andelshaverne indbyrdes.
- De nuværende vedtægter er fra 2009
 - ikke er helt nutidige, fx kravet om annoncering og Takstblad
- De nye vedtægter blev vedtaget på den ordinære generalforsamling 2023.03.16
 - Udgangspunkt i Danske Vandværkers forslag til standardvedtægter.
 - Danske Vandværker har godkendt formuleringerne i det vedtagne forslag
 - Kommunen har ikke haft kommentarer
 - Der har ikke i høringsperioden været forslag til ændringer heller

For at de nye vedtægter kan træde i kraft kræves, at 2/3 af de fremmødte her til aften skal stemme for at godkende de nye vedtægter

<https://www.vippvand.dk/2023/02/14/forslag-til-nye-vedtaegter/>



Vedtægter for Vipperød Vandværker A.M.B.A (VippVand – andelsselskab med begrænset ansvar)

§ 1 Vandværket

Vipperød Vandværker A.M.B.A, herefter kaldet VippVand, er stiftet 2009.09.01 og er et andelsselskab med begrænset ansvar.

Selskabet har hjemsted i Holbæk Kommune.

§ 2 Formål

Selskabets formål er i overensstemmelse med den til enhver tid gældende vandforsyningslov og det for vandværket fastsatte regulativ at forsyne ejendomme indenfor vandværkets forsyningsområde med godt og tilstrækkeligt vand samt at varetage medlemmernes fælles interesser i vandforsynings spørgsmål samt deraf afledte forhold.

Bestyrelsen sender hermed
de nye vedtægter til endelig
afstemning på denne
Ekstraordinære
Generalforsamling

SMS Service

Vipperød vandværker

www.vippvand.dk

www.vipperød-vandværker.dk

[VippVand på Facebook](#)

Akuttelefon v./Driftsleder Henrik Bohn 22807560

Foreningen ∨ Måleraflæsning ∨ Vandkvalitet ∨ Nyhedsarkiv **Email tilmelding**



Klik på Email tilmelding på forsiden af Vippvand.dk

Email tilmelding

Modtag en email når en ny driftsstatus eller anden nyhed lægges på hjemmesiden.

Name

Email

For og imod afkalkning

–Bolius & DanskeVV

Rapporter – bl.a. fra Naturstyrelsen, HOFOR og DANVA i 2011 og en ny fra 2015, som Forsyning Ballerup står bag - peger på, at der er både fordele og ulemper ved at hive kalk ud af vandet

For: Man kan slippe af med kalken i fx kogekanden og på badeværelset. Og fordi der ikke kommer kalk på varmelegemerne i vaske- og opvaskemaskiner i så stor udstrækning, vil man bruge mindre energi og mindre sæbe.

Imod: Når man blødgør vandet, kan det give en øget korrosion – ældre rør kan blive utætte, når gamle kalkbelægningerne langsomt nedbrydes. Sundhedsmæssigt er det heller ikke ubetinget smart. "For vi har knogler og tænder, der nyder godt af, at vi via vandet får et naturligt tilskud af kalk og mineraler", siger Leon Buhl, seniorkonsulent ved Teknologisk Institut.

Analyser har vist, at det både kan give flere huller i tænderne og øget risiko for hjerte-kar-sygdomme, hvis kalk- og magnesiumindholdet i vandet fjernes eller sættes ned. Det afhænger dog af, hvilken metode man bruger.

Der er også indikationer på, at forekomsten af bipolære (manio-depressive) depressioner stiger ved reduktion af Li, der følger af blødt vand.

Central afkalkning af vandet er ikke teknisk muligt med de nuværende vandværker og ledningsnettet

Vores vand har en hårdhed på 15-16 °dH, middelhårdt

1. Desværre er det pga. de fysiske dimensioner ikke muligt at installere effektive afkalkningsanlæg på vore to vandværker, specielt er der på Sandbakkevej meget lidt plads
2. Desuden, når man blødgør vandet, vil det give en øget korrosion – ældre distributionsrør bliver utætte, fordi kalkbelægningerne langsomt forsvinder

- **Dette er en meget stor risiko for VippVand**

Derfor kan bestyrelsen ikke gå ind for central afkalkning

- 0-4° dH Meget blødt
- 4-8° dH Blødt
- 8-12° dH Middelhårdt
- 12-18° dH Temmelig hårdt
- 18-24° dH Hårdt
- 24-30° dH Meget hårdt
- Over 30° dH Særdeles hårdt

Ionbytning

Na⁺ ionbyttes med Mg⁺⁺ og Ca⁺⁺, derfor kommer der salt (NaCl) i brugsvandet i stedet for kalk

Ionbyttersøjlen skal regenereres ca. hver fjerde uge

- Dette gøres med NaCl-holdigt filtersalt
- Rensevandet på ca. 700 L/gang er stærkt saltholdigt og skal ledes til kloak

En gennemsnitsperson bruger 117 L vand/person/dag

For en familie med $\approx 100 \text{ m}^3$ årligt forbrug koster det 6-800 kr /år



Hvor bor du?

VippVand	16->10	Enhed	Enhedspris
Vandforbrug	2,79	m3	
Vandpris	150,66	kr/m3	54
Saltforbrug	27,86	kg	
Saltpris	382,76		13,74
Strøm	14,88	kWh	
			kr/kW
Strømpris	44,65		3h
I alt	623,60	kr/år	130
			m3/år

Tilbud fra Bauhaus på Ionbytningsanlæg



Kalkknuser

Ultralyd tilfører energi, således at der dannes såkaldt ortho-vand, der får kalken i vandet til at aflejres som det mere labile aragonit fremfor den mere stabile calcit

- Effekten skulle holde ca. 1 time, da vand dissocieres, dvs. bytter brint-atomer
- Det er et stærkt debatteret emne blandt fysikere



Kalkknuser - Fra kalksten til kalkstøv!

4.495,00 kr

Inkl. moms

Antal

1

TILFØJ TIL KURV

✓ Afhentning er muligt i Taastrup. Kontakt info@amtech.dk for at lave en aftale.

Normalt klar inden for 24 timer

[Se mere information](#)

Bestil en Kalkknuser inden kl. 15.00 på hverdage og vi afsender den samme dag med GLS.

Læs de tekniske specifikationer på [Kalkknuser her](#).

Kalknuser

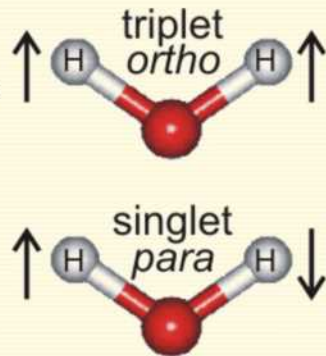
ortho-Water and para-Water

Every water molecule in the universe is either a para-water molecule or an ortho-water molecule

Kenneth L Jones 2009

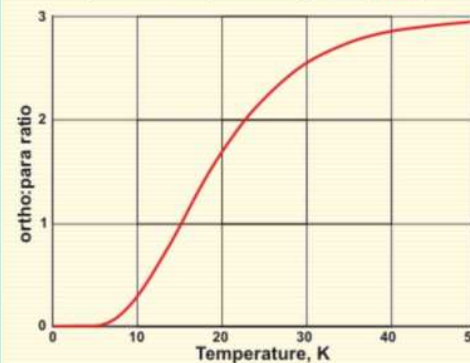
Each hydrogen atom in water has a magnetic moment associated with the proton's spin of $1/2$. As is found in molecular hydrogen (H_2), the protons (within the hydrogen atoms) in water (H_2O) may possess parallel or antiparallel **nuclear spin** (see right). When the spins are parallel, a paramagnetic state called *ortho*- H_2O has a magnetic moment = 1. This is the high spin (triplet) state, where the nuclear spin state is one of the three symmetric triplet states, with the total spin $I = 1$. The three symmetric spin states $+1, 0, -1$ ($\uparrow\uparrow, \uparrow\downarrow+\downarrow\uparrow, \downarrow\downarrow$) have equal energy in a zero magnetic field. This spin state always possesses positive energy with a minimum energy level of 284.7 J mol^{-1} ($23.794352 \text{ cm}^{-1}$) $H_2^{16}O$, [607c], 284.4 J mol^{-1} ($23.773510 \text{ cm}^{-1}$) $H_2^{17}O$ [607a], or 284.2 J mol^{-1} ($23.754902 \text{ cm}^{-1}$) $H_2^{18}O$ [607a]. The ground state of para-water is the absolute rotational ground state ($|j_k_aK_c\rangle = |0_{00}\rangle$, zero rotation), whereas the ground state of ortho-water is the first excited rotational state. $|j_k_aK_c\rangle = |1_{01}\rangle$. When the spins are opposed, there exists the nonmagnetic state called *para*- H_2O with magnetic moment = 0 with just one antisymmetric spin state ($\uparrow\downarrow-\downarrow\uparrow$) and magnetic moment = 0. Some of the water molecules in this low spin (singlet) state will not be rotating even at room temperature.

Ortho- and para- magnetic states of water



Effekten holder
i en time

Equilibrium ortho: para ratio of gas, from [2478]



Although ortho-hydrogen and para-hydrogen can be easily separated and characterized (and have differing melting points, boiling points, vapor pressure, thermal conductivity, and heat capacity), this is not so for the separation of ortho-water and para-water as they undergo relatively facile proton exchange. *Para*- H_2O does not interact with an external magnetic field, but *ortho*- H_2O does. Conversion between these isomers is symmetry-forbidden for isolated water molecules, and they act as different molecular species. They can change their spin state on interaction with another particle, including other water molecules. The equilibrium ratio of these nuclear spin states in H_2O is all *para* at zero Kelvin, where the molecules have no rotational spin in their ground state, shifting to the most stable ratio [1694] of 3:1 *ortho:para*, in the relative amounts of the number of magnetic states, at less cold temperatures ($>50 \text{ K}$, see

left [2478]). The equilibrium takes months to establish itself in ice (or gas) and nearly an hour in ambient water [410]. It is now thought that the ratio lies far from equilibrium and much closer to 1:1 in liquid water due to hydrogen bond formation [2076]. This means that liquid H_2O effectively consists of a mixture of non-identical molecules, and the properties of pure liquid *ortho*- H_2O or *para*- H_2O are unknown. The differences in the properties of these two forms of water are expected to be greater in an electric field [1186], which may be imposed externally, from surfaces, or from water clustering itself. Many materials preferentially adsorb *para*- H_2O due to its non-rotation ground state [410, 835]. The apparent difference in energy between the two states is a significant $1-2 \text{ kJ} \times \text{mol}^{-1}$, far greater than expected from spin-spin interactions ($< \mu\text{J mol}^{-1}$) [835]. It has been suggested that structural rearrangements may be induced by *ortho*- H_2O : *para*- H_2O conversion [1430], as it is possible that hydrogen bonds between *para*- H_2O , possessing no ground state spin, are stronger and last longer than hydrogen bonds between *ortho*- H_2O [1150]. It is thus possible that *ortho*- H_2O and *para*- H_2O form separate **hydrogen-bonded clusters** [1150], with *para*- H_2O being preferred in the low-density tetrahedrally coordinated clusters and *ortho*- H_2O being preferred in the high-density clusters [2070], where their rotation is more easily accommodated. Picoliter samples of pure *ortho*- H_2O and *para*- H_2O may be separated in a strong dc electric field [2156].

https://water.lsbu.ac.uk/water/ortho_para_water.html