

WAZO

## **Uzdevums :**

1. uzmanīgi izlasi prezentāciju un mācību grāmatu (118.-120.lpp.)
2. veikt testu uzdevumi.lv.  
*(līdz 30.04.2020. plkst. 18.00)*

# Ūdens

**Ķīmiskā formula**



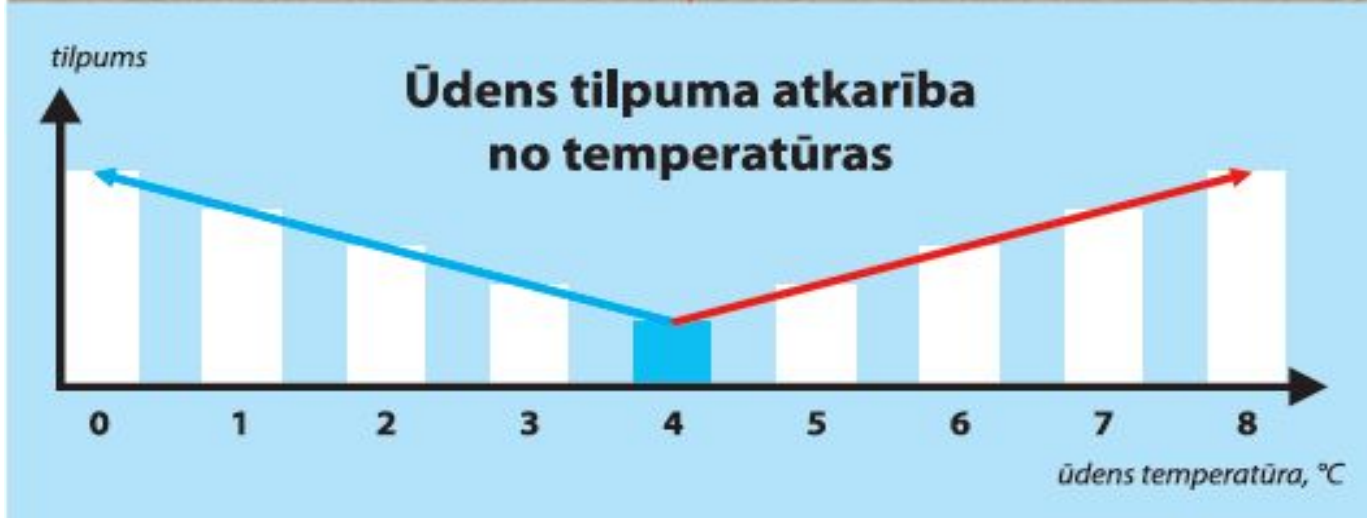
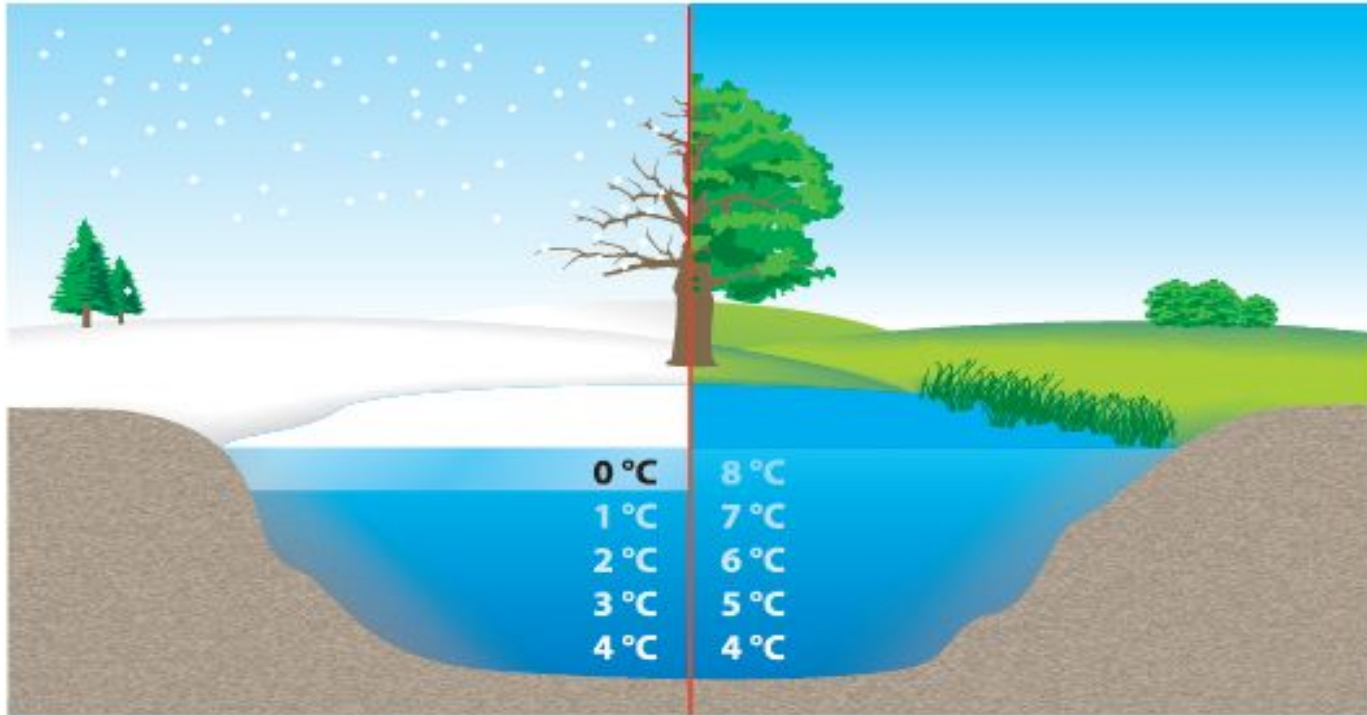
**ūdeņraža jons**

**hidroksīdgrupa**

# Fizikālās īpašības (ķīmiski tīrs ūdens)

1. šķidrums
2. bez krāsas
3. bez smaržas
4. bez garšas
5.  $t^{\circ}$  sasaldšanas =  $0^{\circ}$  C
6.  $t^{\circ}$  viršanas =  $100^{\circ}$  C
7. blīvums = 1g/ml
8. Ir liela siltumietilpība
9. Ļoti slikti vada siltumu un elektrisko strāvu
10. **Ir šķīdinātājs**

# Ūdens blīvums



# Atrašanās dabā

*Ūdens ir visizplatītākā saliktā viela dabā*

**Šķidrā veidā** atrodas upēs, ezeros, jūras, avotos un ir iesūcies augsnē, purvos.

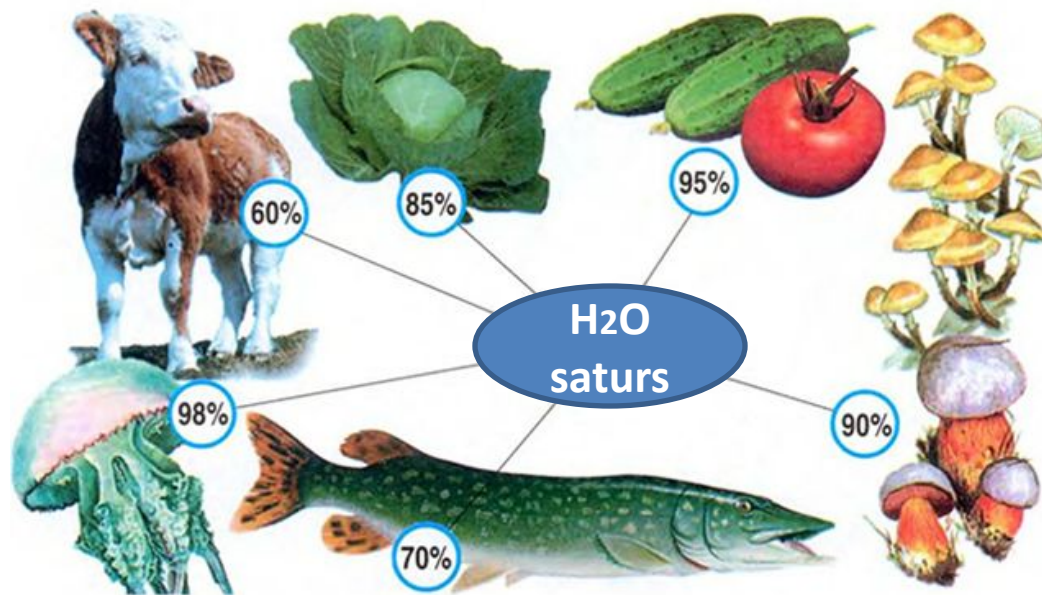
**Cietā veidā** (ledus, sniegš) tas sedz polārus apgabalus un kalnu virsotnes, ziemā – arī ūdens tilpnes un plašus apgabalus.

**Gāzveidā** ūdens atrodas gaisā. Ūdens tvaiku tilpuma daļa gaisā ir no 0,04% līdz 4%. Atdziestot tvaiki kondensējas, un rodas rasa, migla, lietus, sniegš, krusa, sarma.



# Atrašanās dabā

Ūdens ietilpst arī visu augu un dzīvnieku organismos



## СОДЕРЖАНИЕ ВОДЫ В ЖИВЫХ ОРГАНИЗМАХ



Наземные растения  
**50-75%**



Животные  
**более 60%**



Человек  
**70-80%**



Огурцы, арбузы  
**более 90%**



Водоросли  
**95-98%**



Медуза  
**99%**



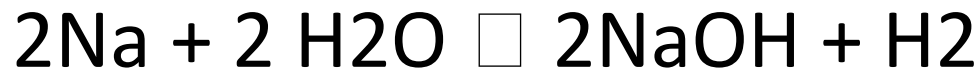
# Ūdens ķīmiskās īpašības

**1. Sadalās** (līdzstrāvas ietekmē vai temperatūrā virs  $1000^{\circ}\text{C}$ ):

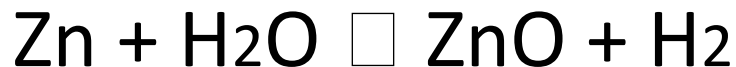


## 2. Reaģē ar metāliem

2.1. ar aktīvajiem metāliem (IA un IIA grupas metāli)  sārms + H<sub>2</sub>

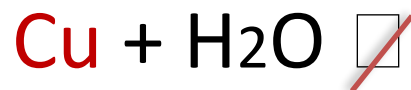


2.2. ar vidēji aktīvajiem metāliem  metāla oksīds + H<sub>2</sub>



2.3. ar neaktīvajiem metāliem (Cu, Ag, Au, Pt)

nereaģē!



**3. Reaģē ar aktīvo metālu oksīdiem (ar bāziskajiem oksīdiem)**  sārms



**4. Reaģē ar nemetālu oksīdiem (ar skābajiem oksīdiem)**  skābe

