

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



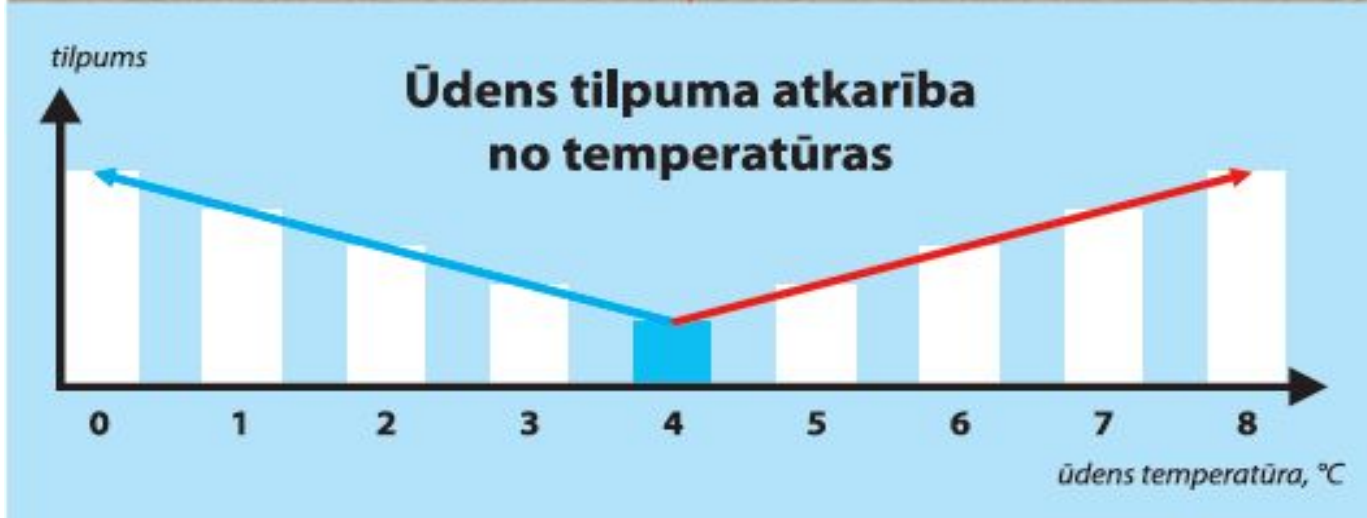
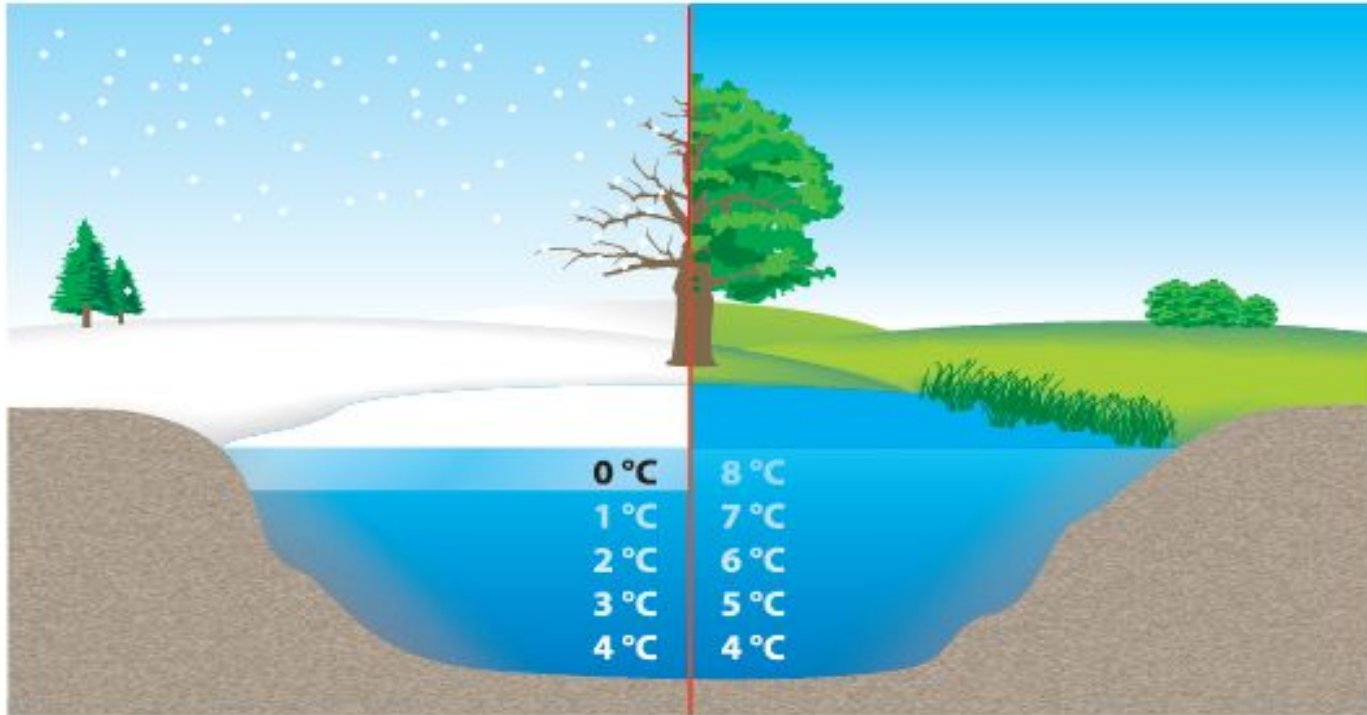
ūdeņraža jons

hidroksīdgrupa

Fizikālās īpašības (ķīmiski tīrs ūdens)

1. šķidrums
2. bez krāsas
3. bez smaržas
4. bez garšas
5. t° sasalšanas = 0° C
6. t° viršanas = 100° 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.

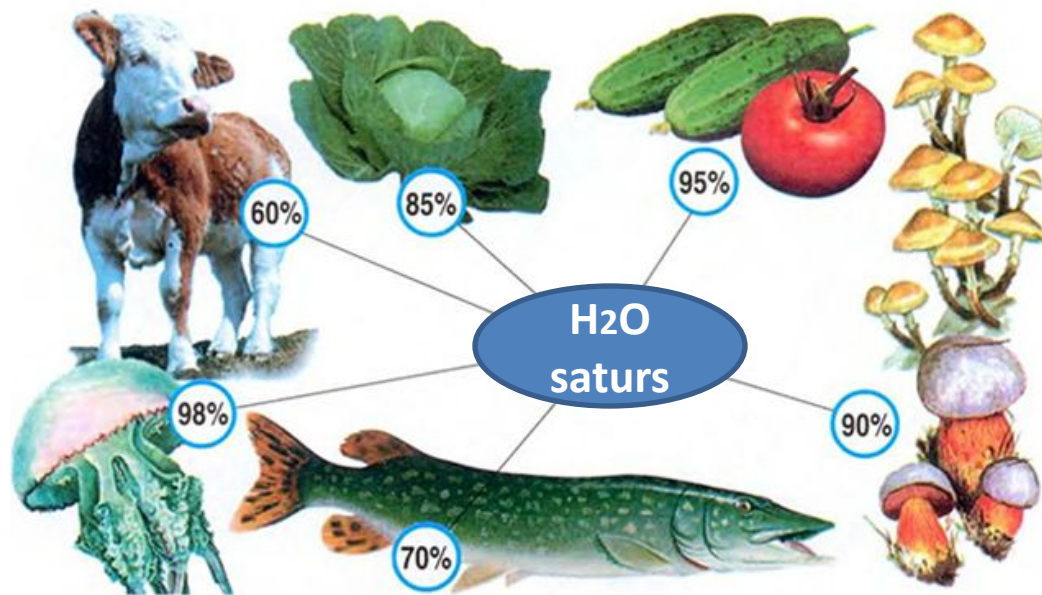
Cietā veidā (ledus, sniegš) tas sedz polārus apgabalus un kalnu virsotnes, ziemā – arī ūdens tilpnes un plašus apgabalus.

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%

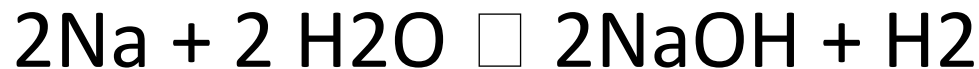
Ūdens ķīmiskās īpašības

1. Sadalās (līdzstrāvas ietekmē vai temperatūrā virs 1000°C):

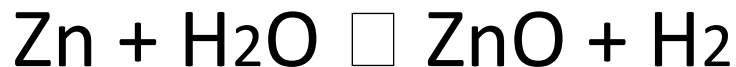


2. Reaģē ar metāliem

2.1. ar aktīvajiem metāliem (IA un IIA grupas metāli) sārms + H₂

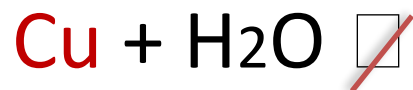


2.2. ar vidēji aktīvajiem metāliem metāla oksīds + H₂



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

