

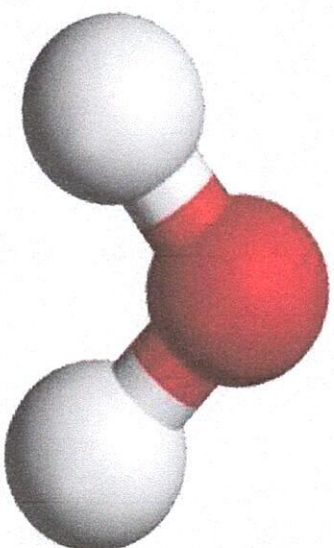
МКОУ «Новомакинская СОШ»

Презентация по теме «Вода»

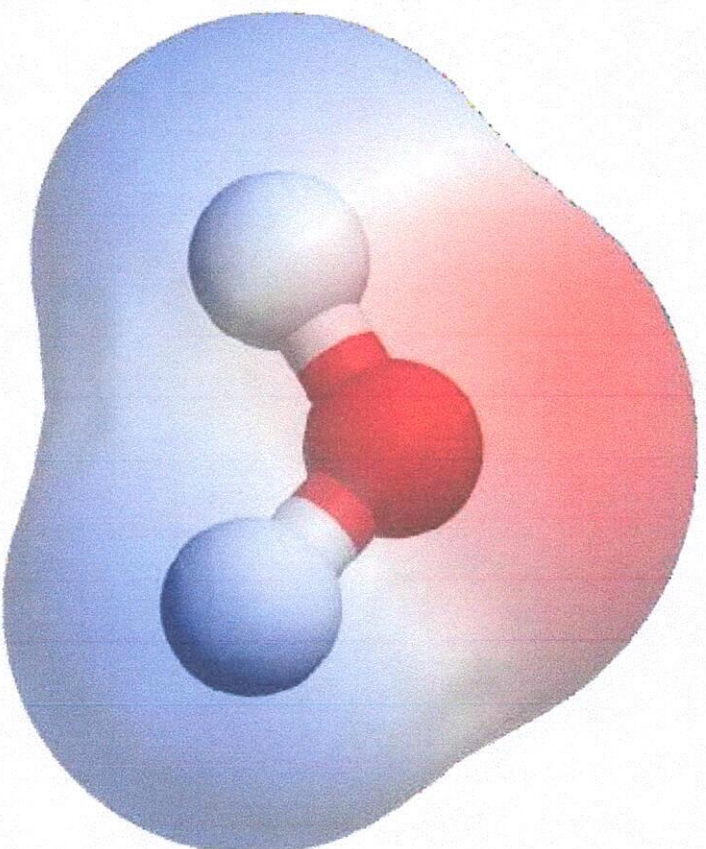
Рамалданова С.М.



ВОДА

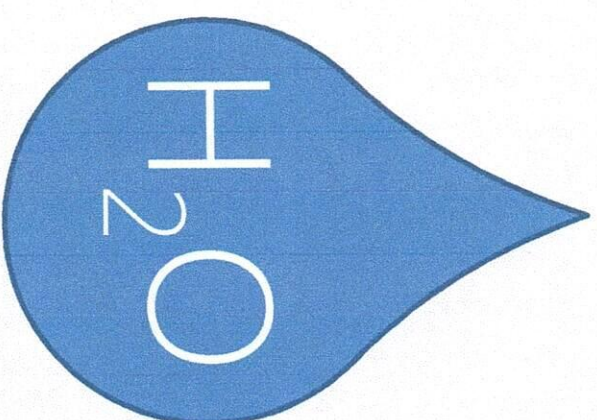


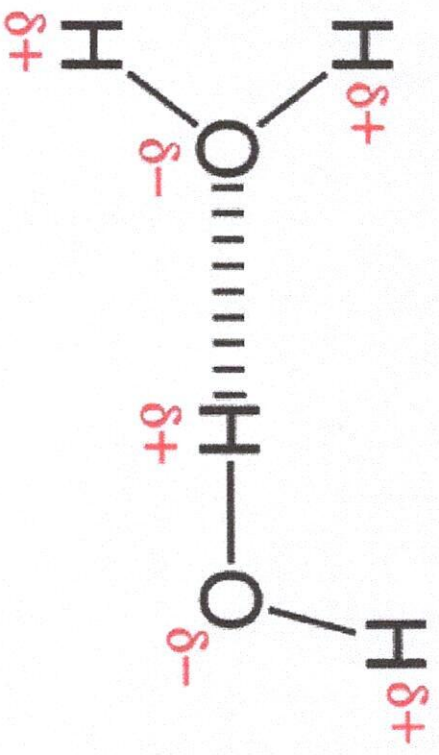
Расстояние между ядрами водорода и кислорода равно 0,1 нм, а между ядрами атомов водорода – 0,15 нм, угол между связями Н-О-Н равен $104,5^\circ$.



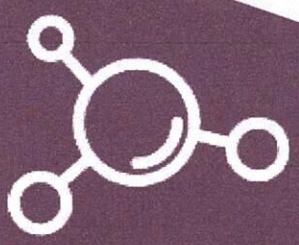
Кислород более электроотрицательный, чем водород, поэтому на атоме кислорода образуется частично отрицательный заряд, а на атомах водорода — частично положительный, следовательно, связь ковалентная полярная.

Относительная молекулярная масса воды равна 18. При обычных условиях при такой маленькой относительной молекулярной массе вода всё равно является жидкостью.

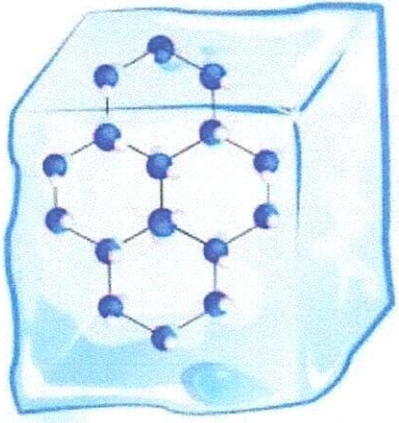




Водородная связь — это химическая связь, возникающая между атомами водорода одной молекулы и атомами наиболее электроотрицательных элементов другой молекулы.

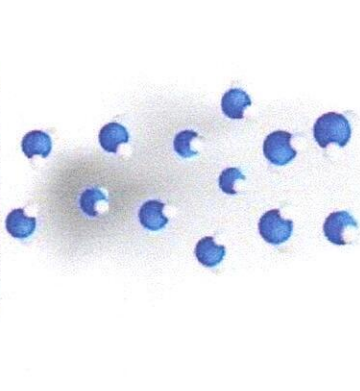


Solid

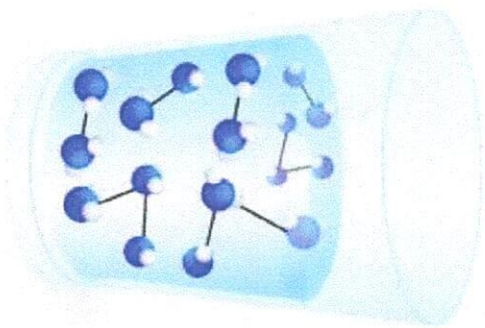


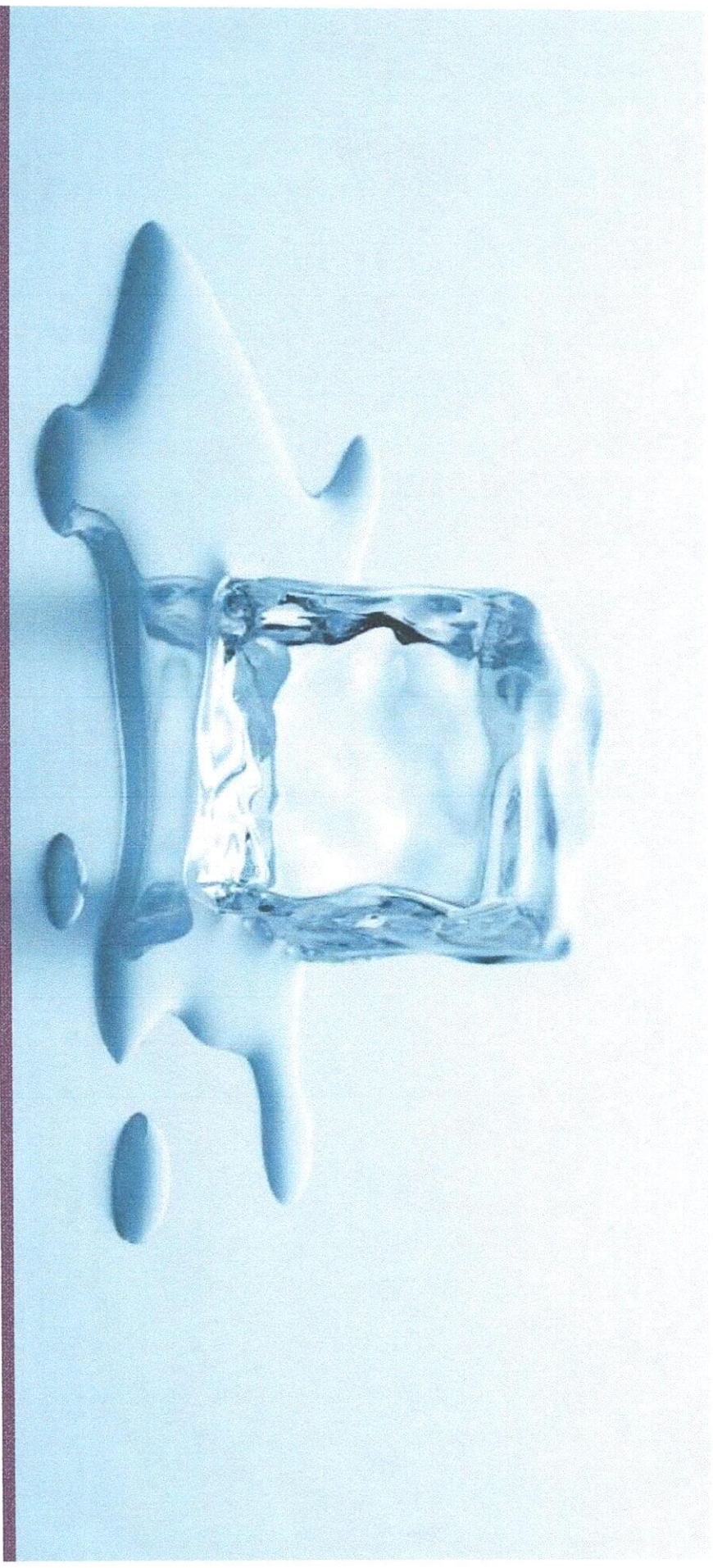
0 °C

Gas



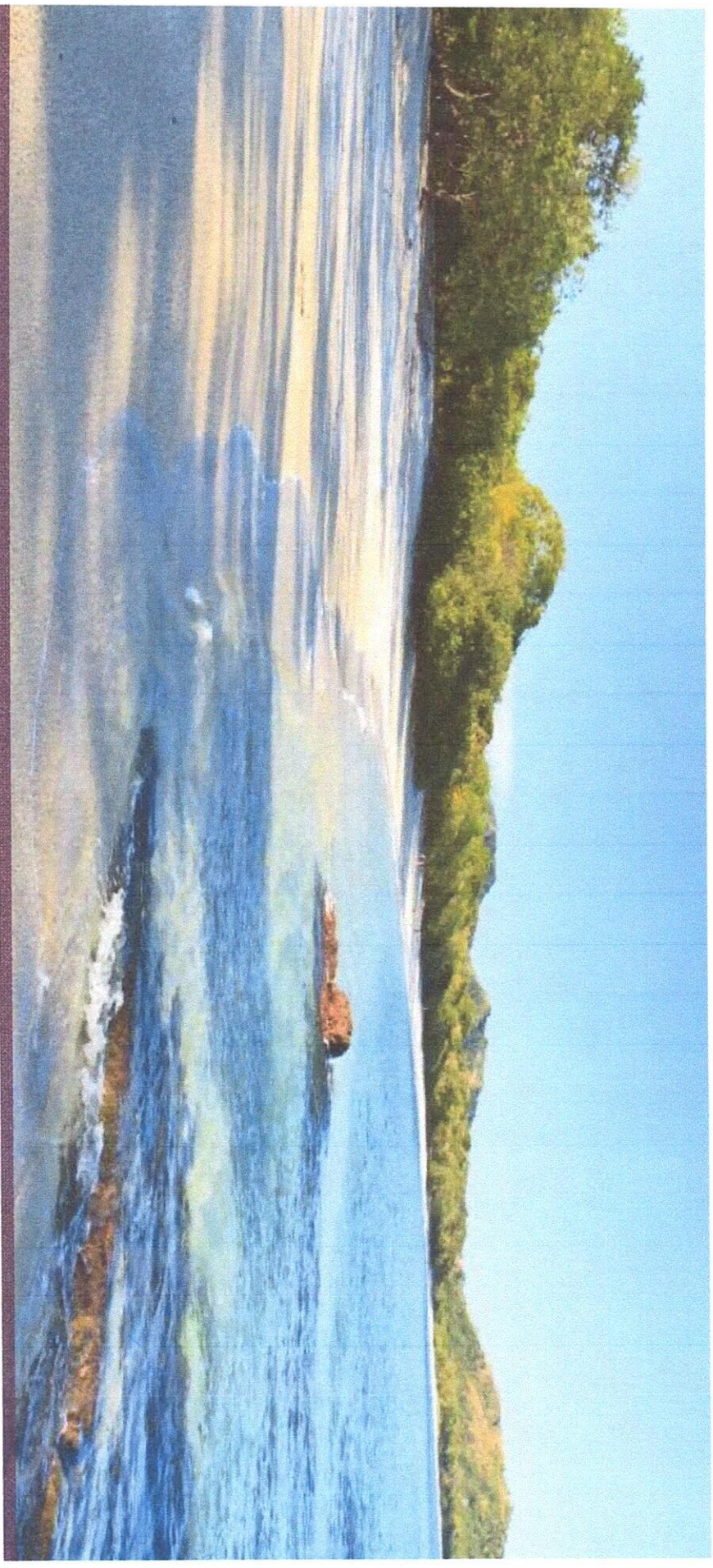
100 °C





Значения теплоты плавления и теплоты парообразования воды очень высокие, они определяют многие физико-химические и биологические процессы на нашей планете.

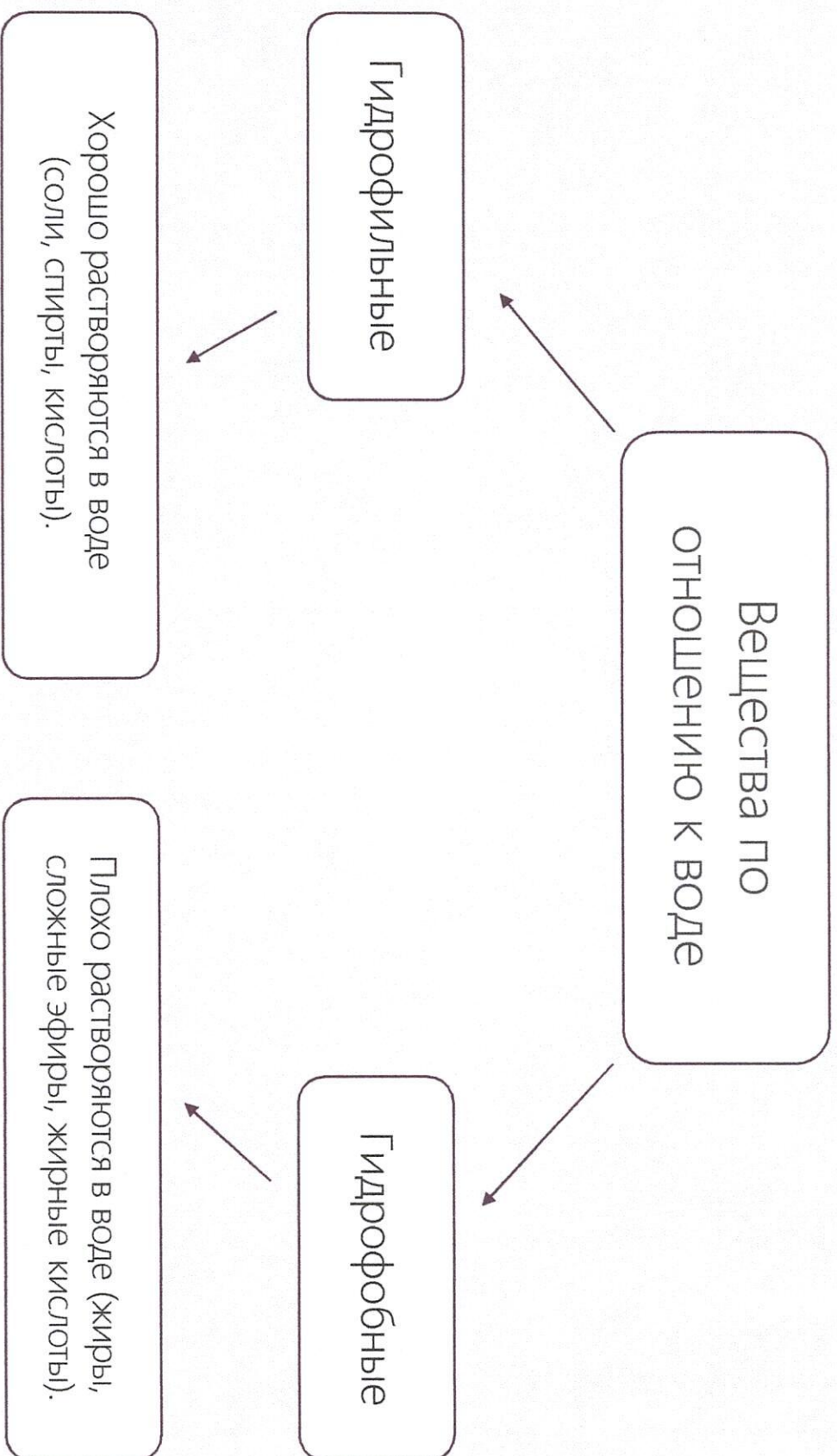


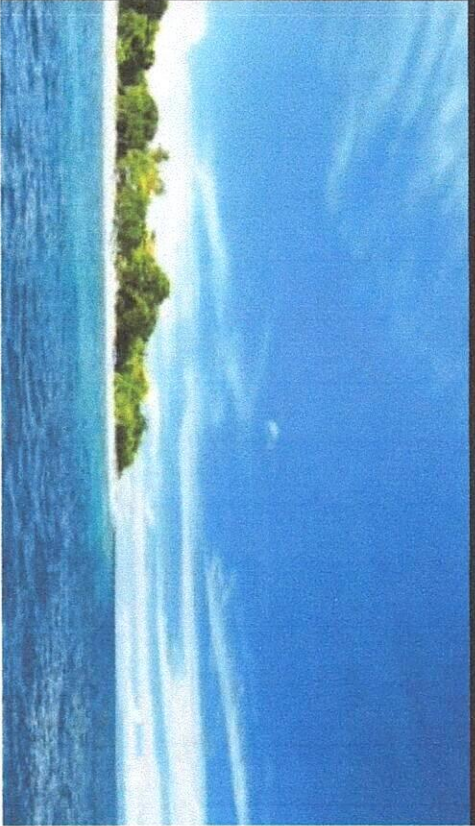
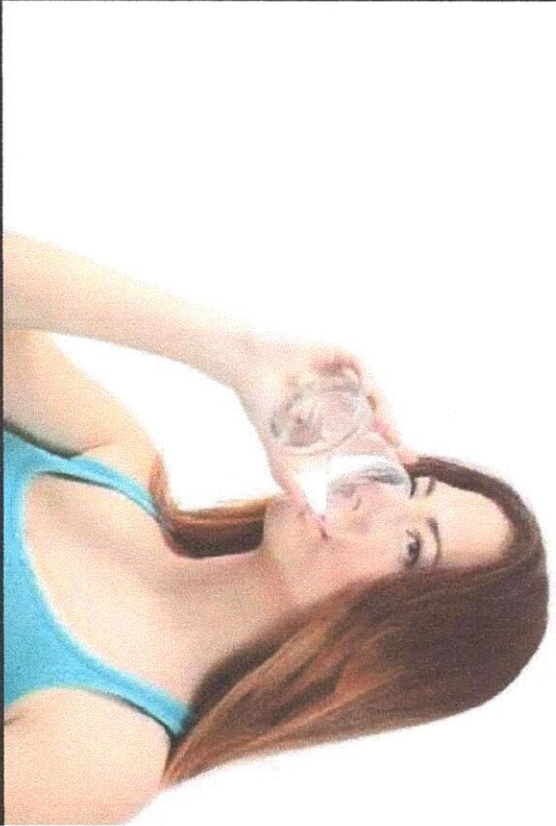
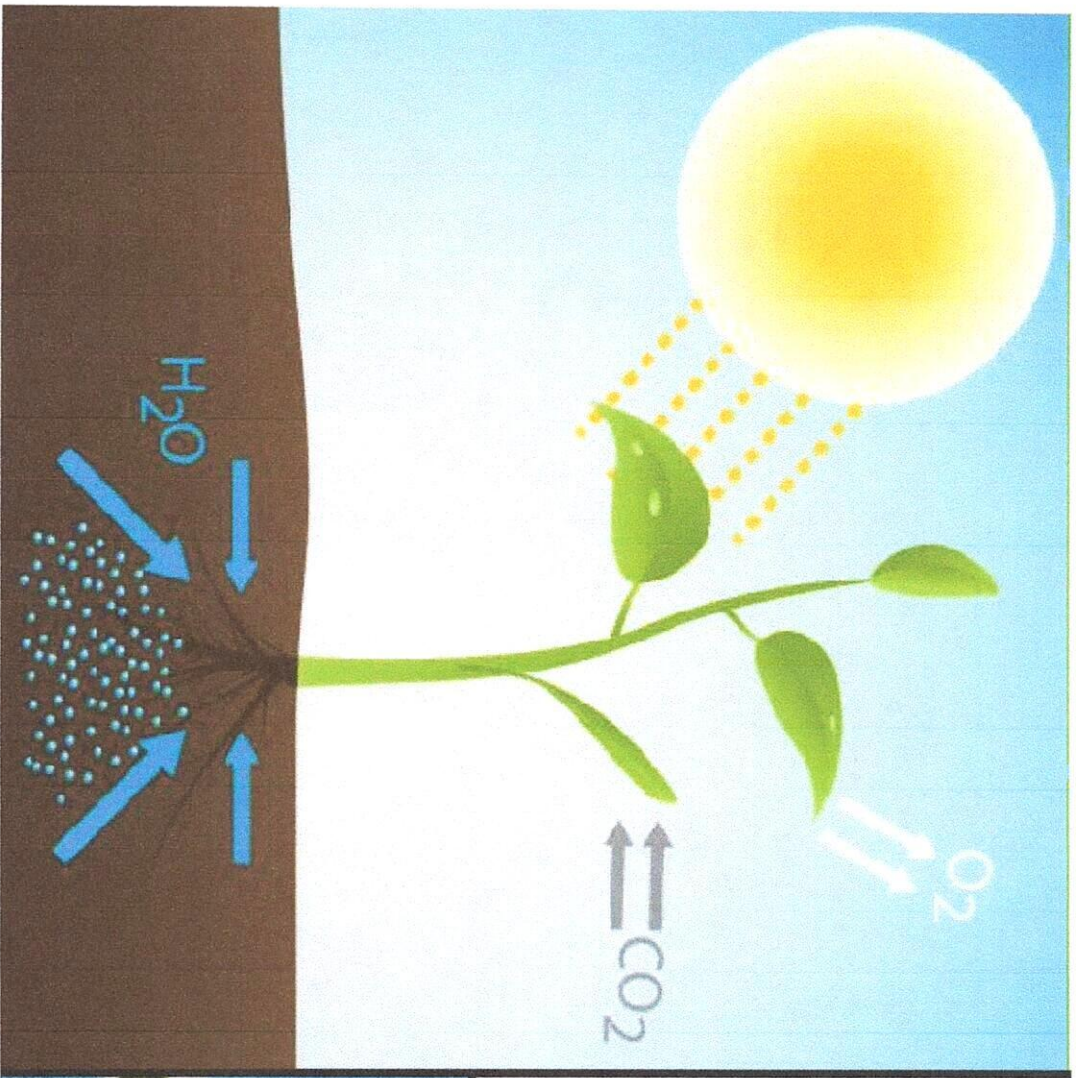


Обычно при повышении температуры теплоёмкость веществ возрастает, но в случае воды в пределах от 0 до 37 °С теплоёмкость падает, а от 37 до 100 °С возрастает.



Вязкость воды с увеличением давления при температуре ниже 30°C существенно уменьшается.



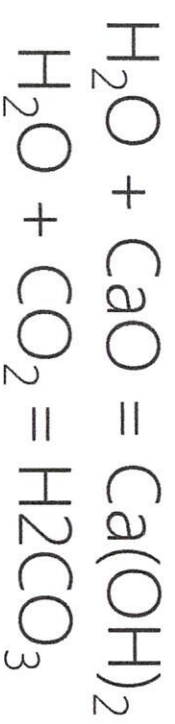


ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ВОДЫ

1. Реагирует со щелочными и щелочноземельными металлами:



2. Взаимодействует с основными и кислотными оксидами:



Химические свойства воды

3. Под действием света, электрического тока или высокой температуры вода разлагается:

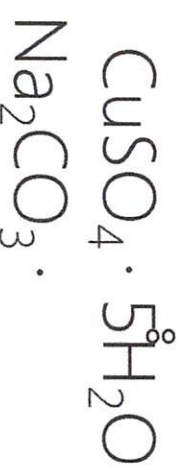


4. Некоторые неорганические и органические вещества подвергаются гидролизу:



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ВОДЫ

5. Вода способна образовывать с некоторыми веществами кристаллогидраты:



6. Вода взаимодействует с некоторыми неметаллами:

