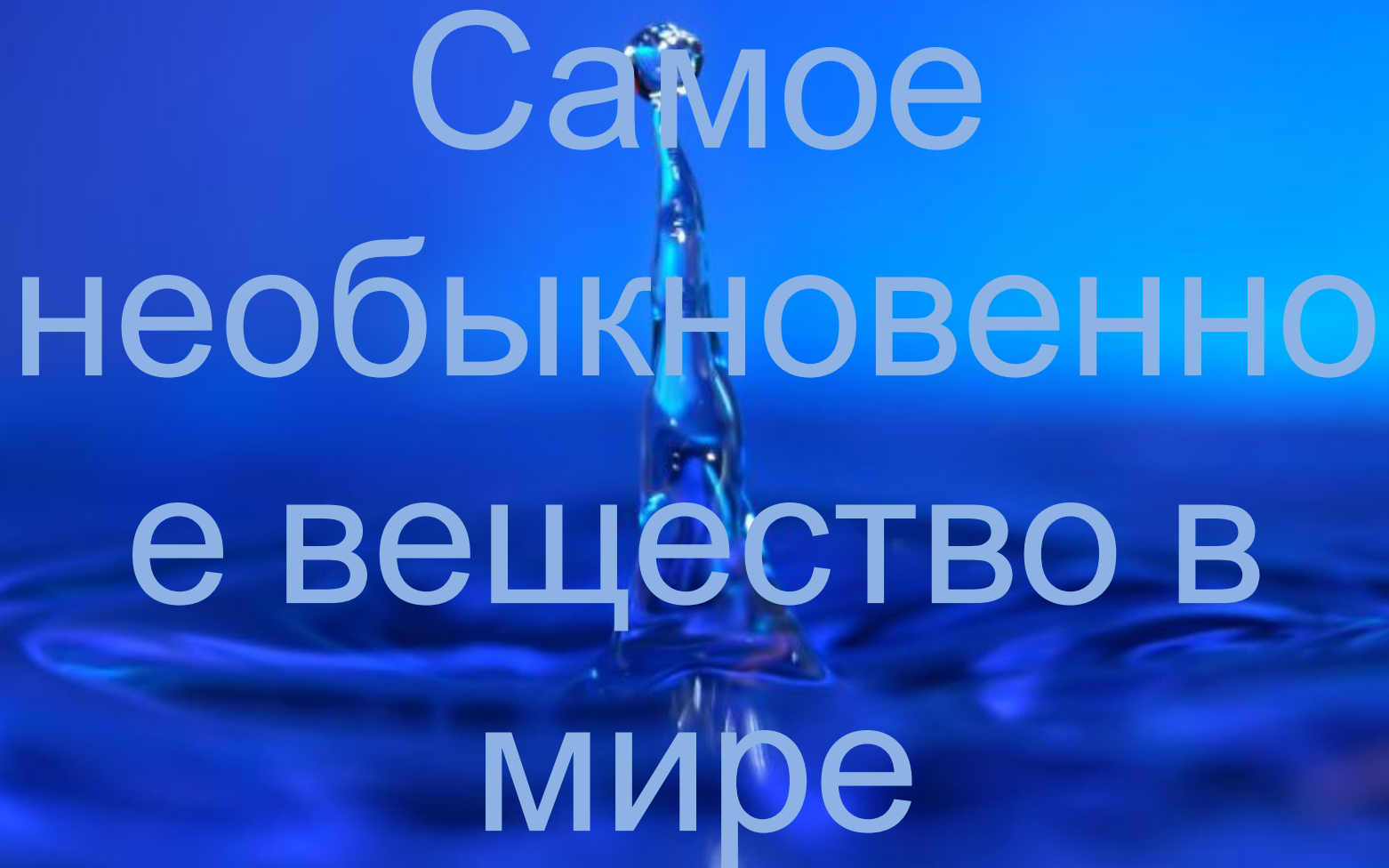


A scenic landscape featuring a large body of water in the foreground, a dense forest of evergreen and some deciduous trees on the left, and mountains in the background under a dramatic, blue-tinted sky with clouds. The overall color palette is dominated by various shades of blue and teal.

Презентация на тему ВОДА (физика)

Выполнил Пешехонов
Александр Олегович ученик 11 а
класса МОУСОШ№40

A high-speed photograph of a water droplet falling into a pool of water, creating a series of concentric ripples. The entire scene is set against a vibrant blue background. The text 'Самое необыкновенное вещество в мире' is overlaid in a light blue, sans-serif font, centered over the image.

Самое
необыкновенно
е вещество в
мире

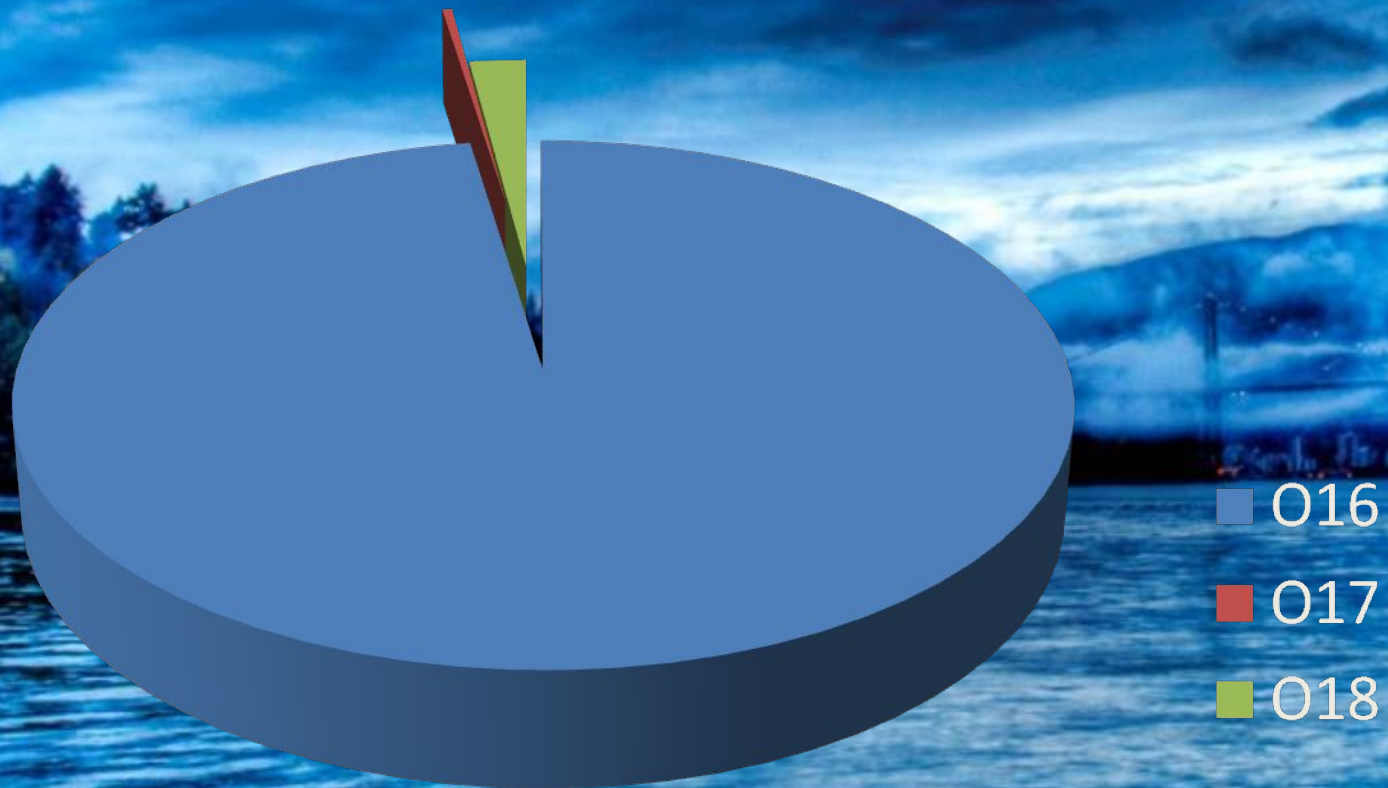
H₂O



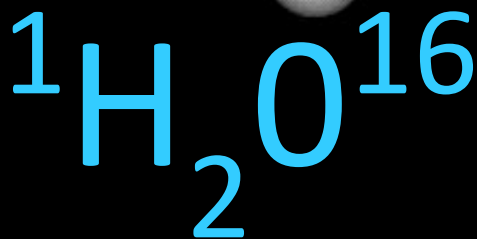
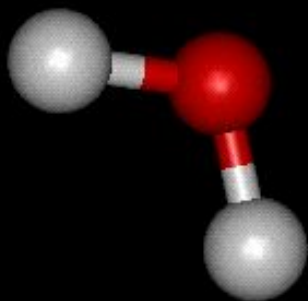


${}^1\text{H}$ — протий (H)
 ${}^2\text{H}$ — дейтерий
(D) ${}^3\text{H}$ — тритий (T)

Доля атомов кислорода в воздухе



Лёгкая вода



Тяжёлая вода́ (также *оксид дейтерия*) — обычно этот термин применяется для обозначения тяжёловодородной воды. Тяжёловодородная вода имеет ту же химическую формулу, что и обычная вода, но вместо атомов обычного лёгкого изотопа водорода (протия) содержит два атома тяжёлого изотопа водорода — дейтерия. Формула тяжёловодородной воды обычно записывается как D_2O или $2H_2O$. Внешне тяжёлая вода выглядит как обычная — бесцветная жидкость без вкуса и запаха.



Молекула оксида дейтерия

Радиоактивная вода

- **Тритиевая вода** (сверхтяжелая вода) — вода, в молекулах которой атомы водорода замещены атомами трития. В чистой форме называется окисью трития (T_2O или $3H_2O$) или супертяжелой водой. Из-за собственной радиоактивности, чистый T_2O имеет высокую коррозионную активность — при спонтанном превращении трития в 3He происходит выделение атомарного

A hand is shown holding a porous, brown, sponge-like material. The material is being held against a black background, and a large amount of fine, dark particles are falling from it, creating a dense stream of dust or ash. The text is overlaid in a large, bold, blue font.

**1 литр воды =
= 100 кг. угля**

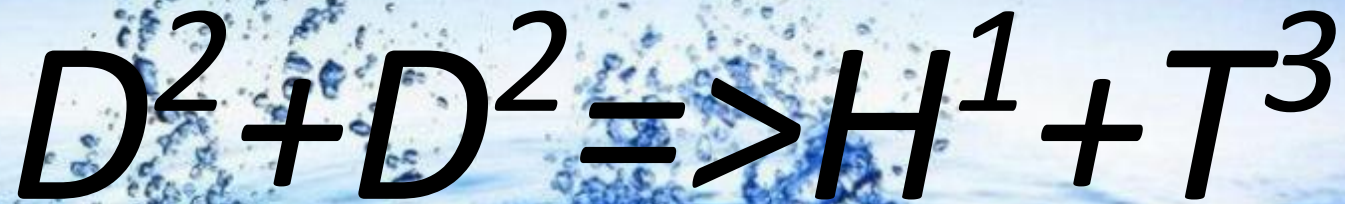


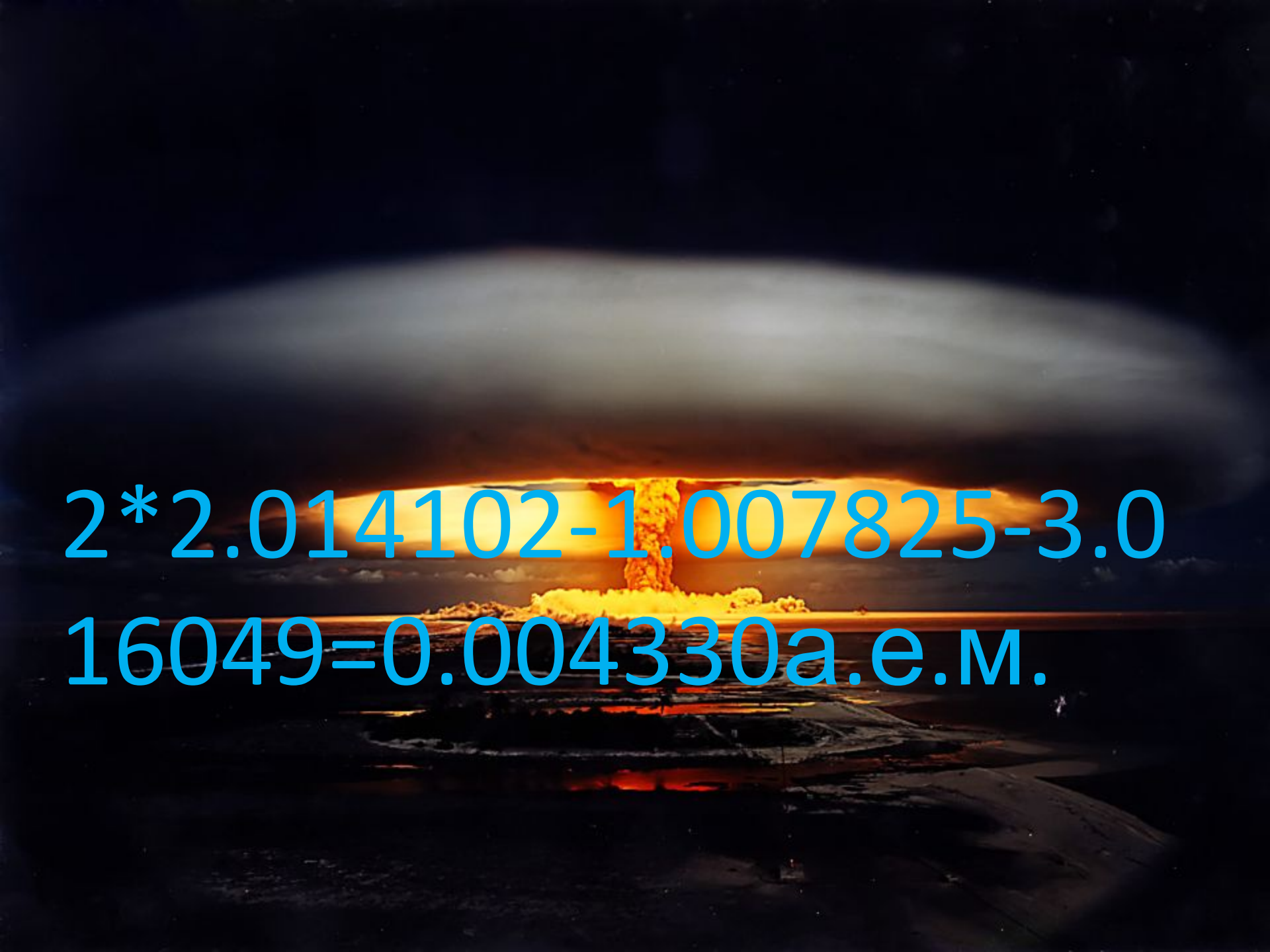
^1H — протий (H) 1,007825

^2H — дейтерий (D)
2,014102

^3H — тритий (T) 3,016049

Ядерная Реакция между атомами дейтерия(тяжелого водорода)



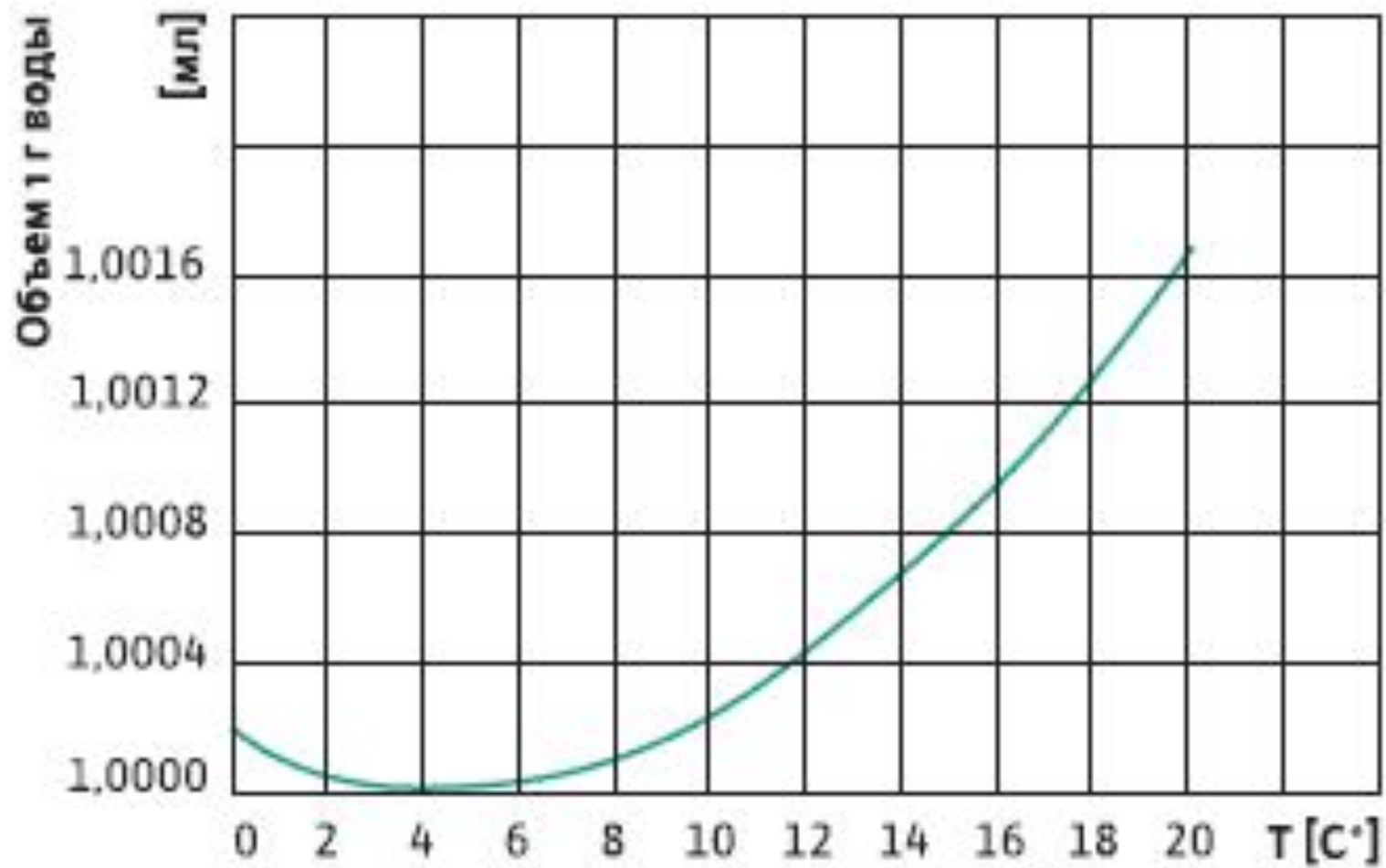
A photograph of a nuclear explosion, showing a large, bright, orange and yellow mushroom cloud rising from a dark, flat landscape. The sky is dark, and the ground is illuminated by the intense light of the explosion.

$2 * 2.014102 - 1.007825 - 3.0$
 $16049 = 0.004330 \text{ a.e.m.}$

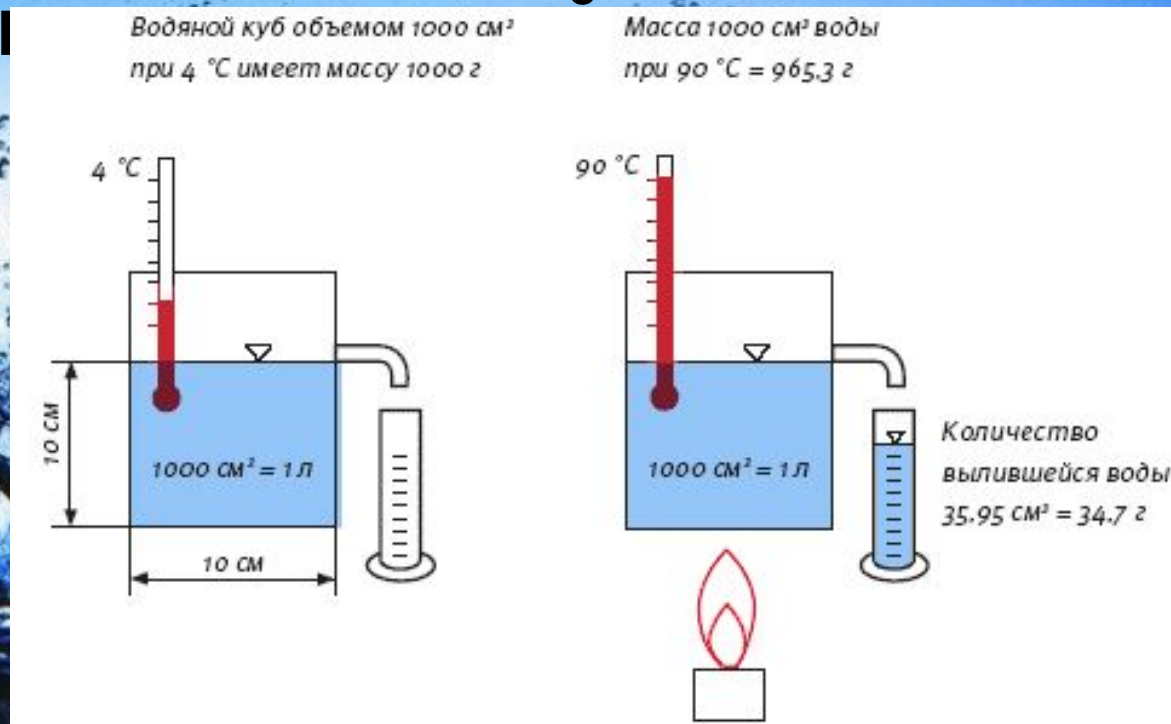
АНОМАЛИЯ

ВОДЫ

Все природные материалы расширяются при нагревании и сжимаются при охлаждении. Единственным исключением из этого правила является вода. Это уникальное ее свойство называется аномалией воды. Вода имеет



- При плавлении льда образуются крупные сложные молекулы воды. Они сохраняют остатки кристаллической структуры льда и растворены в обычной **НИЗКОЙ**





**ЧТО
ДОЛЖНО
БЫТЬ ЛЕГЧЕ
- ВОДА ИЛИ
ЛЁД**