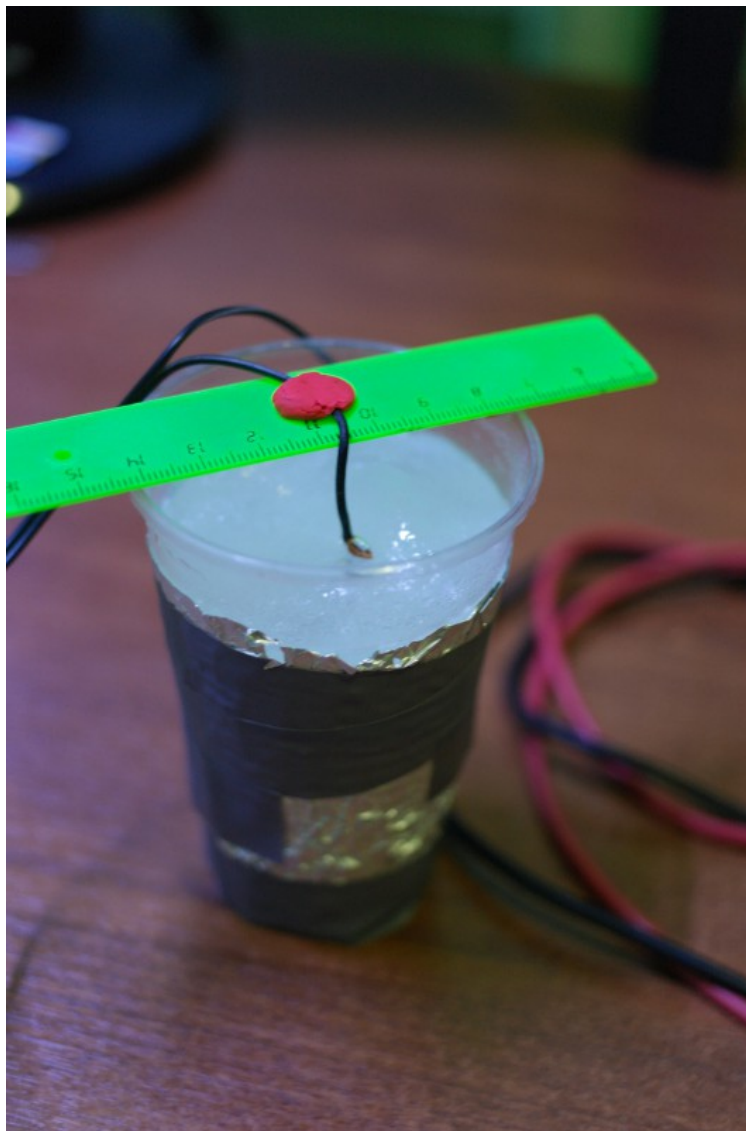


Ранее проводил опыты с электретом в качестве воды:

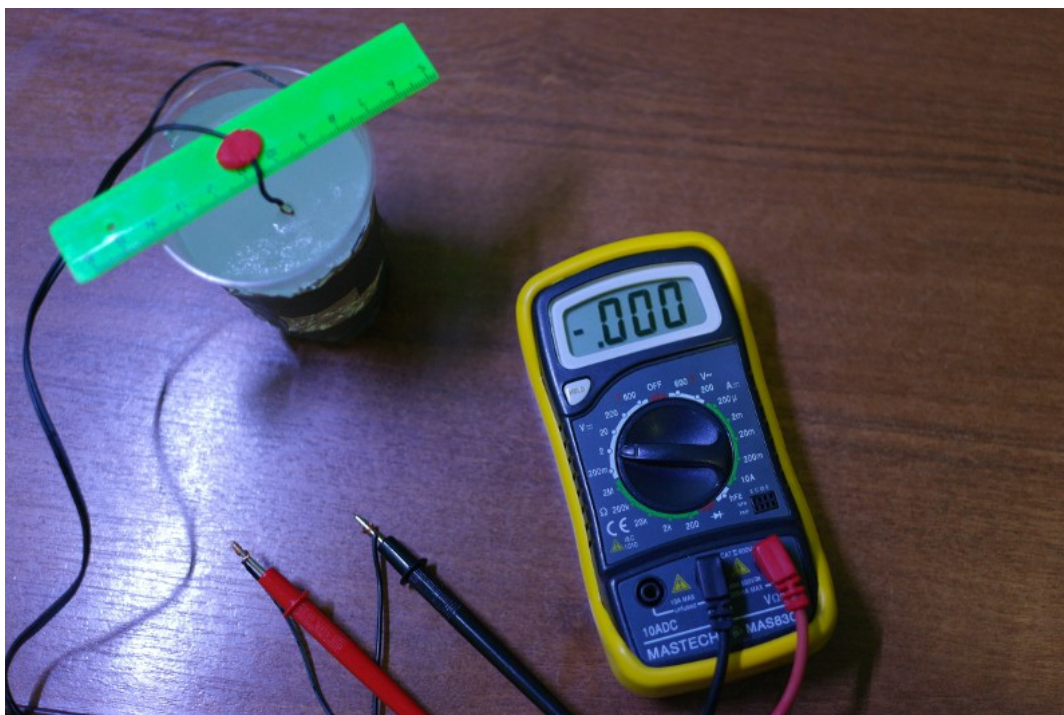
<http://realstrannik.com/forum/dorohov-alex/510-fonarik-na-elektrete-kakoe-to-video?start=126#30111>

Обещал провести опыт с замерзанием воды на морозе, но всё не было сильных морозов. Теперь мороз на улице -18 градусов и я решил провести опыт.

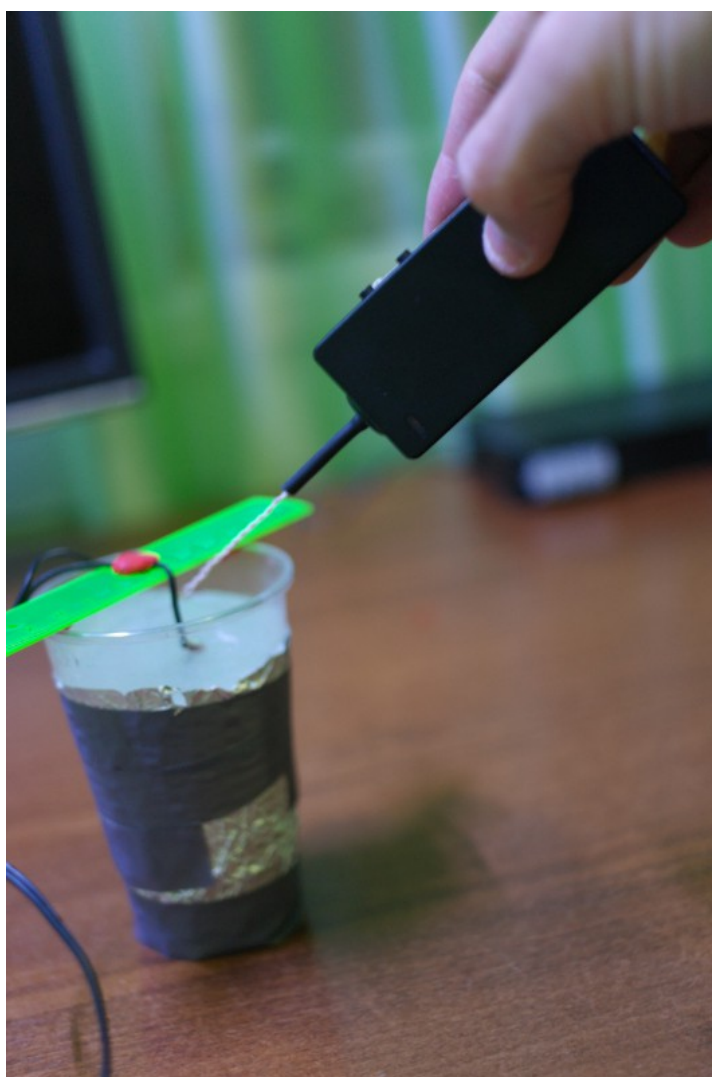
Как обычно берём пластиковый одноразовый стаканчик оборачиваем фольгой — это катод, к нему подсоединяем - 5-6 Kv заливаем простую воду (из под крана), в центр ставим свёрнутую в трубочку пищевую фольгу — это анод, подсоединяем к нему + 5-6 Kv. Всю конструкцию выносим на мороз и включаем высокое напряжение. Через 10 часов опыт завершил. Вот результаты:



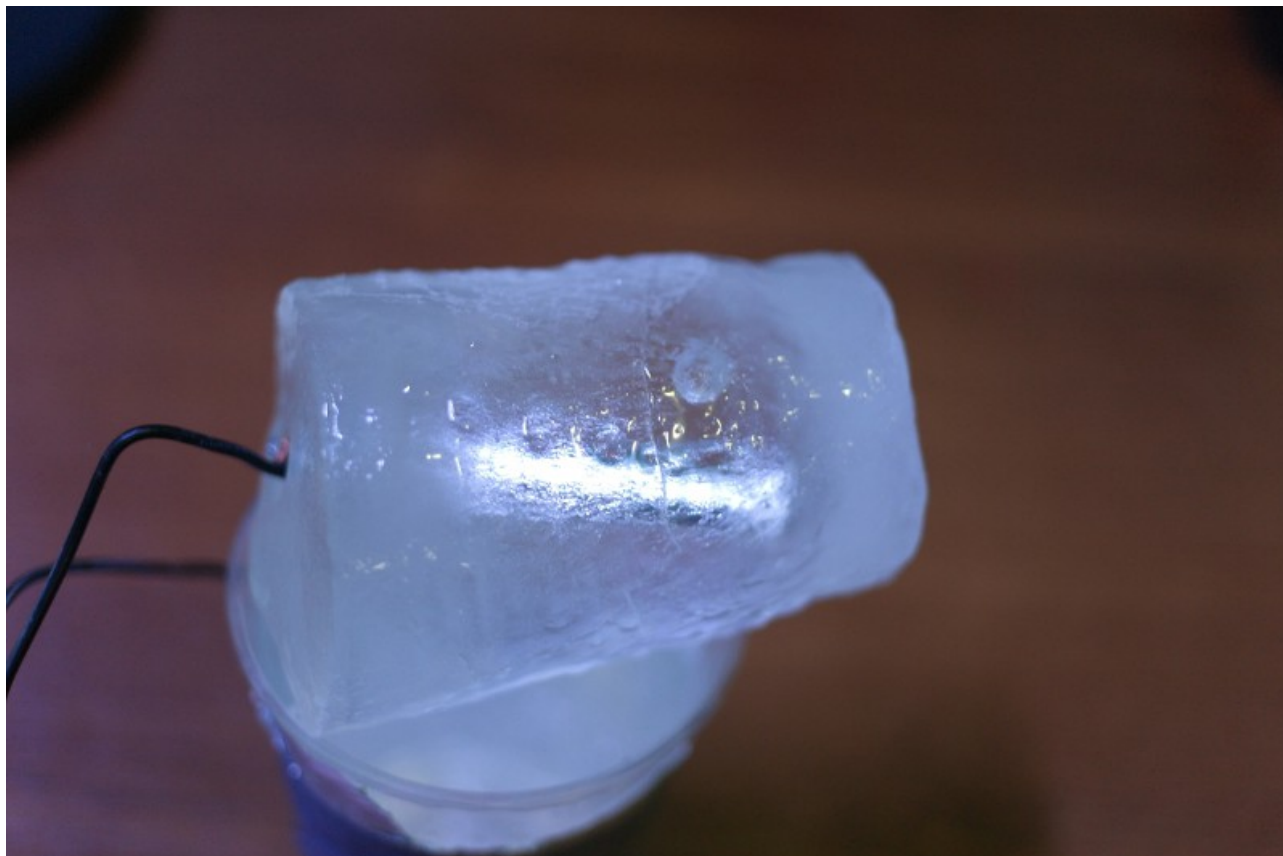
Первое что проверил — это полное отсутствие заряда. Не было былой сильной искры. Не было даже вообще ни какого напряжения.



Проверил электроскопом на наличие статики и зарядов — результат нулевой.



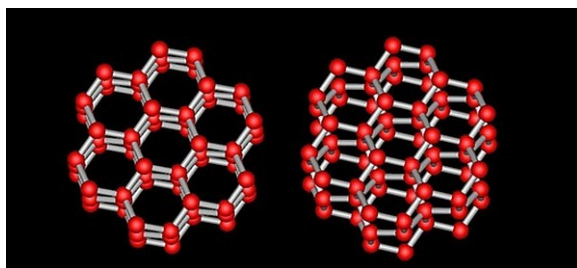
Но больше поразило, что за 10 часов на морозе -18 градусов вода в середине не замёрзла.



Я проделал в середине дырочку и слил аккуратно воду.



Мое предположение почему не замёрзла вода в стакане при -18 градусов.
При замерзании воды диполи выстраиваются так:



то есть получается, что заряды в структуре чередуются, идёт циклическое чередование зарядов с каждым следующим слоем.

С помощью высокого напряжения мы вносим дисбаланс зарядов который начинает образовываться в центре стакана и молекулы воды не могут соединиться в молекулу льда из-за одинаковых зарядов на определённом участке. Образуется «поле» из диполей воды с одинаковым направлением которые мешают выстроиться в ряд другим молекулам. В результате чего даже при низкой температуре и длительной выдержки вода не замерзает.

Дорохов А.П. 2016 г.