



Опыт с йодом и картофелем:

Возьмите сырую картофелину и разрежьте её ножом пополам. На мякоть каждой половинки капните по капельке йода. Через некоторое время пятно потемнеет.

Это объясняется тем, что при взаимодействии с крахмалом йод становится сине-чёрным. Из этого опыта можно сделать вывод, что крахмал в картофеле есть, причём в большом количестве



Опыт «Радуга»

Раскладываем конфеты по краям тарелки, наливаем теплую воду. Вода растворяет конфеты и образуется «радуга». В этих конфетах содержится карнаубский воск, он образует пленочку и цвета не смешиваются.



Опыт «Как трескается лёд»

*Окрашиваем воду, посыпаем
тальк, ватную палочку
обмакиваем в фе́йри и
наносим на тальк,
получается эффе́кт
трескающего льда.*



Опыт «Пушистая лиса»

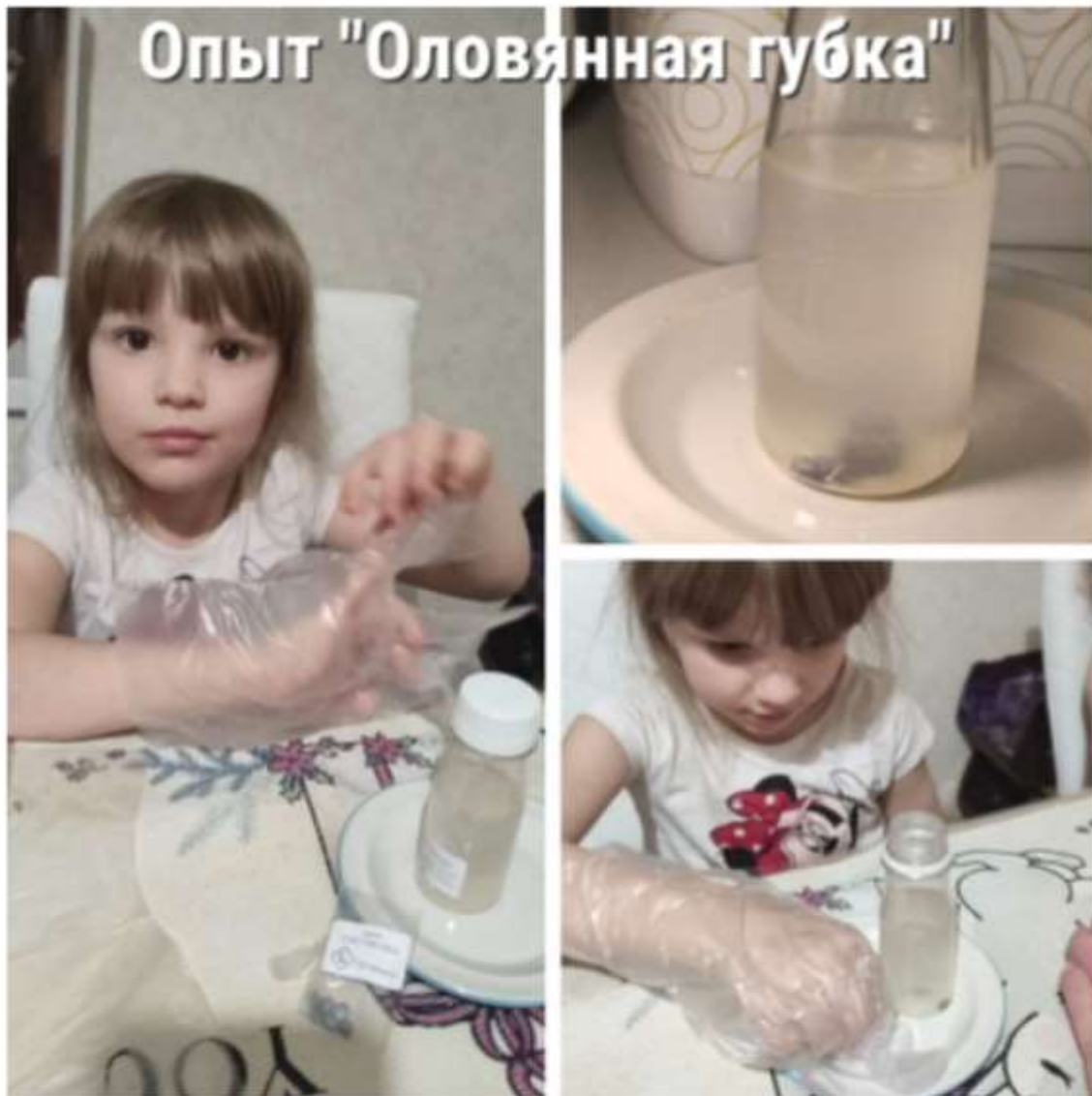
В растворе карбамида и поливинилового спирта образуются кристаллические волокна. Эти кристаллы очень хрупкие, их нельзя трогать и трясти. Все волокна имеют свою уникальную и неповторимую форму наподобие снежинки зимой.



Опыт «Вода не замерзает»

- 1. Набрать в две формочки пресную воду, а в другие две — солёную.*
 - 2. Положить формочки в морозильник.*
 - 3. Через некоторое время проверить, как замерзает пресная вода, а как солёная.*
 - 4. Оставить всё на ночь, а утром проверить, замёрзнет солёная вода или нет.*
- Вывод: солёная вода может совсем не замерзать. В океане вода солёная, поэтому она и не замерзает зимой.*

Опыт "Оловянная губка"



Опыт «Оловянная губка»

В раствор хлорида олова (II)
поместим цинковые
пластинки. Через некоторое
время они покрываются
красивыми игольчатыми
кристаллами из олова.



Опыт «Извержение вулкана»

При взаимодействии кислоты (уксуса) с содой выделяется углекислый газ. Газ стремится улететь из банки, поэтому он выталкивает пену из жерла вулкана.



Опыт «Полимерные змейки»

При соединении альгината натрия с хлоридом кальция образуется полимерная пленка. Чем дольше не извлекать «змей» из раствора, тем толще и плотнее будет эта пленка. Дети с огромным удовольствием после опыта играли со «змейками».



Опыт «Узоры на молоке»

*нальем в миску немного молока, а
затем поставим красителями
цветные пятна в центре миски;
мокнуем ватную палочку в жидкое
мыло, а затем коснемся ею цветного
пятна;*

Начали получаться красивые узоры!



Опыт «Искусственный снег»

На поднос высыпаем снежный порошок, добавляем теплой воды, получаем искусственный снег. Лепим снежки и снеговика.



*Опыт «Коралловый мир»
В растворе карбамида и
поливинилового спирта
образуются кристаллические
волокна. Эти кристаллы
очень хрупкие, их нельзя
трогать и трясти. Все
волокна имеют свою
уникальную и неповторимую
форму наподобие снежинки
зимой.*



Опыт «Разноцветный огонь»

*Красочная палитра
пламени: медный
купорос насыщает огонь
синим цветом, борная
кислота-зеленым, хлорид
стронция-красным,
хлорид натрия –
желтым, а спирт будет
гореть своим
«естественным цветом».*



Опыт «Коллоидный мир»

Кристаллы хлористого кальция, оксида меди и железа падают на дно смеси силикатного клея и воды, они вступают в химическую реакцию с клеем.

В итоге получаются силикаты и газ. Силикат покрывает кристаллики, как бы обволакивая их, из за чего начинается рост ветвей силиката. Кроме того, подхваченный газом силикаты растут преимущественно