

Домашняя Лаборатория Группы Земляничка





Материалы:

- ▶ пакетик с хим. веществом (дигидрофосфат аммония)
- ▶ пищевой краситель
- ▶ пипетка





В любой
металлической емкости
нагреваем воду.
Высыпаем содержимое
пакета и добавляем 4-5
капель красителя с
помощью пипетки.





Кристалл
получился
очень
красивый, с
крупными
гранями





Рисование на молоке







Материалы:

- масло растительное,
- молоко,
- гуашь.





В молоко
добавляем
гуашь



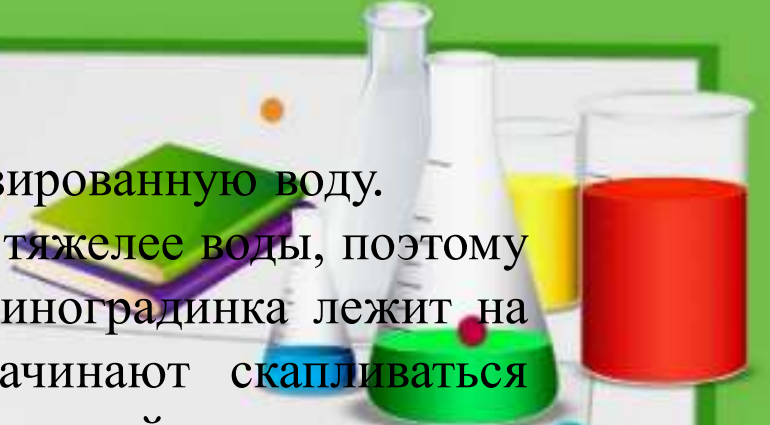


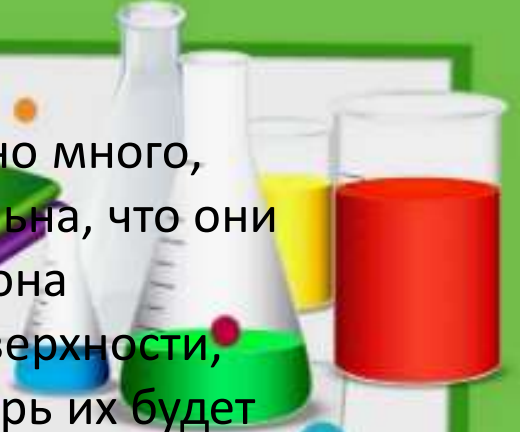
Получаются красивые
цветные капли.
Молоко не
растворяется в
подсолнечном масле,
потому что молоко
представляет собой
суспензию — мелкие
капельки молочных
жиров, взвешенные в
воде, а жиры в воде
растворяются крайне
плохо





Налейте в прозрачный стакан газированную воду. Бросьте туда виноградинку. Она тяжелее воды, поэтому сразу тонет. Некоторое время виноградинка лежит на дне. За это время на ней начинают скапливаться пузырьки углекислого газа. Углекислый газ легче воды, пузырьки его всплывают вверх.





Когда их к виноградинке прикрепится достаточно много, подъёмная сила пузырьков будет настолько сильна, что они смогут увлечь виноградинку за собою вверх. И она всплывёт. Но когда виноградинка достигнет поверхности, некоторые пузырьки на ней полопаются. И теперь их будет недостаточно, чтобы удерживать виноградину на плаву — она снова станет тяжёлой и опуститься на дно.





Но на дне её снова
начнут облеплять
пузырьки и снова её
заставят всплыть
вверх. Этот процесс
чередований
всплытий и
погружений будет
повторяться не один
раз. До тех пор, пока
в воде будет
достаточно
углекислого газа.





Опыт сражение металлов
Необходимо в водный
раствор сульфата меди
добавить 2 ложки
поваренной соли. Раствор
сменит цвет с синего на
зелёный.



После этого в пустой стакан нужно положить алюминиевую чашечку и налить приготовленный раствор. Смесь шипит и в итоге в алюминиевой чашечке появится брешь, через которую зелёный раствор выльется на дно стакана.





Оборудование:

1. Большая чаша или таз
2. Жидкое мыло
3. Источник огня
4. Вода
5. Баллон с газом





1. Возьмите большую чашу и налейте в нее воду, минимум до половины.
2. Добавьте в воду жидкое мыло и хорошенько перемешайте.
3. Возьмите газовый баллон и с его помощью вспеньте мыльный раствор.





Подожгите пену.
Химическое
превращение
здесь совсем
простое – это
горение
пропана.





Извержение вулкана

Материалы:

1. Кинетический песок
2. Бикарбонат натрия
3. Лимонная кислота
4. Глиттер





Из кинетического
песка сделайте
модель вулкана и
засыпьте
бикарбонат
натрия и
лимонную
кислоту





Добавьте воду и
наблюдайте
«Извержение
вулкана»!



Коллоидный лес



Материалы:

1. Медный купорос
2. Железный купорос
3. Хлорид кальция
4. Краситель





В стаканчики
добавили голубой
краситель.

В разные стаканчики
добавляем сульфат
меди, сульфат железа,
хлорид кальция.





Первым стал "расти" лес
из хлорида кальция.
Через некоторое время
пророс сульфат железа.
Через пару часов мы уже
наслаждались видом
нашего Коллоидного
леса.





Спасибо
за внимание!

