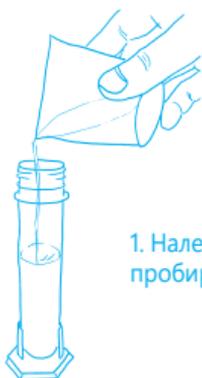


МОЙ ПЕРВЫЙ ХИМИЧЕСКИЙ ЭКСПЕРИМЕНТ

ВНИМАНИЕ: Набор содержит химические реактивы, которые могут быть опасными при неправильном использовании. Внимательно прочитайте инструкцию перед их использованием, и сохраните инструкцию для справки. Дети могут использовать набор только под присмотром взрослых. Химические реактивы следует хранить в местах, недоступных для маленьких детей и домашних животных. При несчастном случае немедленно обратитесь к врачу.

Эти предметы понадобятся, чтобы приступить к игре:
Вода, пластиковая чашка, растительное масло, теплая вода.

Эксперимент №1: растворение



1. Налейте 1/2 пробирки воды.



2. Добавьте 2 ложки гидрокарбоната натрия (соды).



3. Закройте пробирку крышкой и встряхните несколько раз.



4. Перелейте раствор натрия гидрокарбоната в пластиковую чашку и тщательно вымойте пробирку.

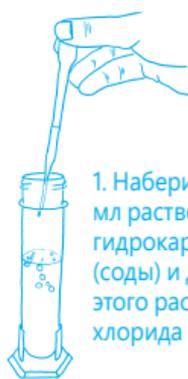
5. Налейте 1/2 пробирки воды.

6. Добавьте в пробирку 2 маленьких ложки хлорида кальция.

7. Закройте пробирку крышкой и встряхните несколько раз, чтобы хлорид кальция полностью растворился в воде.

Совет: сохраните раствор для дальнейших экспериментов.

Эксперимент №2: выпадение осадка



1. Наберите в пипетку 1 мл раствора гидрокарбоната натрия (соды) и добавьте каплю этого раствора в раствор хлорида кальция.



2. Закройте пробирку крышкой и встряхните несколько раз, и вы увидите, что на дне пробирки появился нерастворимый осадок.

Эксперимент №3: исчезновение осадка



1. Добавьте 1 маленькую ложечку лимонной кислоты в пробирку, где содержится осадок.



2. Встряхните пробирку несколько раз, чтобы осадок растворился и исчез.

Эксперимент №4: пузырьки



1. Добавьте в пробирку 1 ложечку гидрокарбоната натрия и 1 ложечку лимонной кислоты.



2. Наберите в крышку пробирки воды и вылейте в пробирку. Наблюдайте за появлением пузырьков.

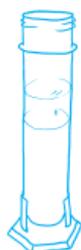
Эксперимент №5: падающие капли



1. Налейте 1/3 пробирки теплой воды.



2. Добавьте до 1/2 пробирки растительного масла. Вы обнаружите, что растительное масло всплыло на поверхность воды.



3. Добавьте 1 цветную таблетку – она провалится сквозь слой масла и попадет в воду.

4. Цветная таблетка вступит в реакцию с водой, и образуется газ, который вынесет капли красной воды на поверхность растительного масла, а затем эти капли будут снова опускаться вниз.