


# Практическое занятие

## «Удивительное рядом или Чудеса в решете»

Взаимодействие веществ



Человек страшится только  
того, чего не знает,  
знанием побеждается  
всякий страх. 

В.Г. Белинский

Никогда не стыдись  
спрашивать о том, чего  
не знаешь.

Арабская мудрость

Нам необыкновенно  
повезло, что мы живем в  
век, когда еще можно  
делать открытия.

Р. Фейнман

# Помни: при демонстрации опытов

Нельзя быть небрежным, разбрасывать что попало и где попало, сорить и не убирать.

Нельзя быть невнимательным. Приготовить все заранее и поставить на свои места.

Нельзя быть рассеянным.

Нельзя быть самоуверенным. Четко и правильно выполнять инструкцию. Обращаться ко взрослым, если нужна помощь.

Нужно иметь рабочее место, покрытое клеенкой.

Нужен рабочий фартук.

Нужна тряпочка для вытирания стола и полотенце для рук.

Нужна зеленка, пластырь, бинт (на всякий случай).

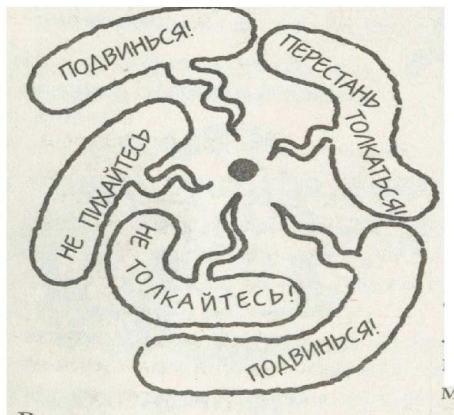




Извержение

вулкана

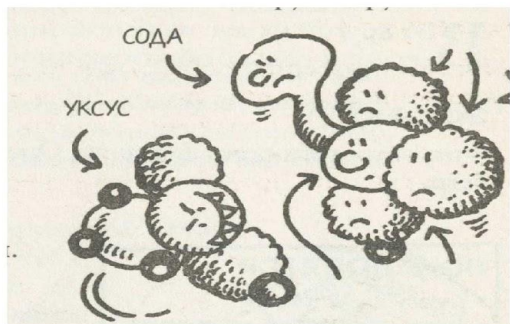




В одной точке 25 млн. атомов



Молекула углекислого газа:  
2 атома кислорода и 1 атом углерода



В результате химической реакции молекулы могут меняться своими частями



Из освободившихся атомов получаются 3 новые молекулы, одна из которых углекислый газ.



# Темно – серая змея







# Воздушный шарик



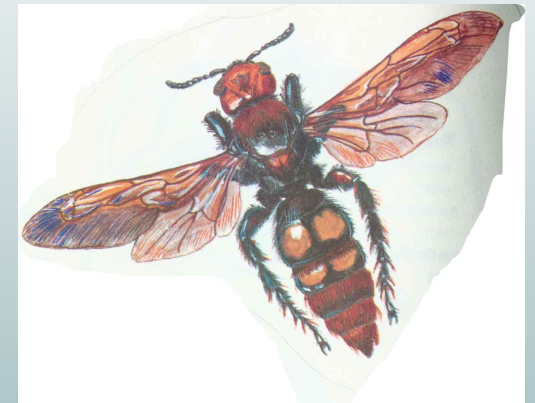
Огнетушитель - невидимка



# Кислота или щелочь

**Сода – щелочь –  
от пчелы**

**Уксус – кислота –  
от осы**





# Вечеринка с путаницей



*Капитолийский храм*

1. Как называется процесс, в котором вещества вступают во взаимодействие друг с другом?
2. Как называются мельчайшие частицы вещества?
3. Как называется газ, который получается при соединении уксуса и соды?
4. Как называется газ, поддерживающий горение?
5. Назовите фамилию человека, который придумал газировать воду.
6. Какие химические вещества при взаимодействии нейтрализуют друг друга.
7. Как называются вещества, с помощью которых определяют, чем является вещество: кислотой или щелочью.