Здравствуйте, ребята! Сегодня мы предлагаем вам погрузиться в интереснейшую науку под названием Химия!

1. Ералаш.
2. Как сказал герой Ералаша Ситнов Егор «Химия творит чудеса». Сегодня мы будем творить чудеса.
3. Я попробую угадать ваши мысли. Прошу вас задумать любой химический элемент по Периодической системе. Теперь прошу вас удвоить номер задуманного элемента. Теперь к полученному числу прибавьте 5. Полученную сумму умножьте на 5. Какое число вы получили, назовите его.

Участник называет число, а ведущий тотчас объявляет задуманный элемент. Разгадка: например №25-марганец. 25\*2=50, 50+5=55; 55\*5=275. Число 275 сообщается ведущему, который в уме отбрасывает последнюю цифру- получается 27 и отнимает от полученного числа число 2=25. Это и есть номер задуманного элемента-марганец.

1. Чудеса продолжаются

**Опыт 1. «Несгораемый платок».**

Прополощите в воде носовой платок, затем слегка отожмите его (так, чтобы он был достаточно влажным) и хорошо пропитайте спиртом. Захватив платок за один из его концов тигельными щипцами и держа их в вытянутой руке, поднесите к ткани длинную горящую лучину (опыт должны проводить два человека). Спирт сразу вспыхнет – создается впечатление, что платок горит. Но горение прекращается, а платок остается невредимым, т.к. температура воспламенения влажной ткани значительно выше, чем температура воспламенения спирта.

**Опыт 2. Получение медного ножа.**

В химический стакан налейте 200 мл концентрированного (лучше насыщенного) раствора медного купороса и подкислите его 1 мл серной кислоты. Хорошо почистите нож наждачной бумагой (после чего не дотрагивайтесь до поверхности металла руками). Опустите нож на несколько секунд в раствор медного купороса, затем выньте его, быстро сполосните водой и сейчас же насухо протрите мягкой тканью. Нож покрывается ровным блестящим слоем меди.

**Опыт 3. «Дым без огня».**

В один чисто вымытый стеклянный цилиндр налейте несколько капель концентрированной соляной кислоты, а в другой – 25%-й раствор аммиака. Оба цилиндра закройте крышками и поставьте их на некотором расстоянии друг от друга. Перед опытом следует показать, что цилиндры «пустые». Во время демонстрации цилиндр с соляной кислотой (на стенках) переверните вверх дном и поставьте на цилиндр с аммиаком. Крышку уберите: образуется белый дым (хлорид аммония) – признак химической реакции.

**Опыт 7. «Вулкан на столе».**

В горло конической колбы вставьте тигелек или фарфоровую чашечку. Колбу можно покрыть пластилином, придав ей форму горы. Под колбу положите большой лист бумаги для сбора оксида хрома(III). В тигелек насыпьте дихромат аммония, в центре холмик смочите спиртом. Зажигается «вулкан» горящей лучиной. Реакция экзотермическая, протекает бурно, вместе с азотом и парами воды вылетают раскаленные частички оксида хрома(III). Если погасить свет, то создается впечатление извергающегося вулкана, из кратера которого выливаются раскаленные массы.

1. Работа с шарострежневыми моделями.
2. Опыты.
3. Алгоритм действия.