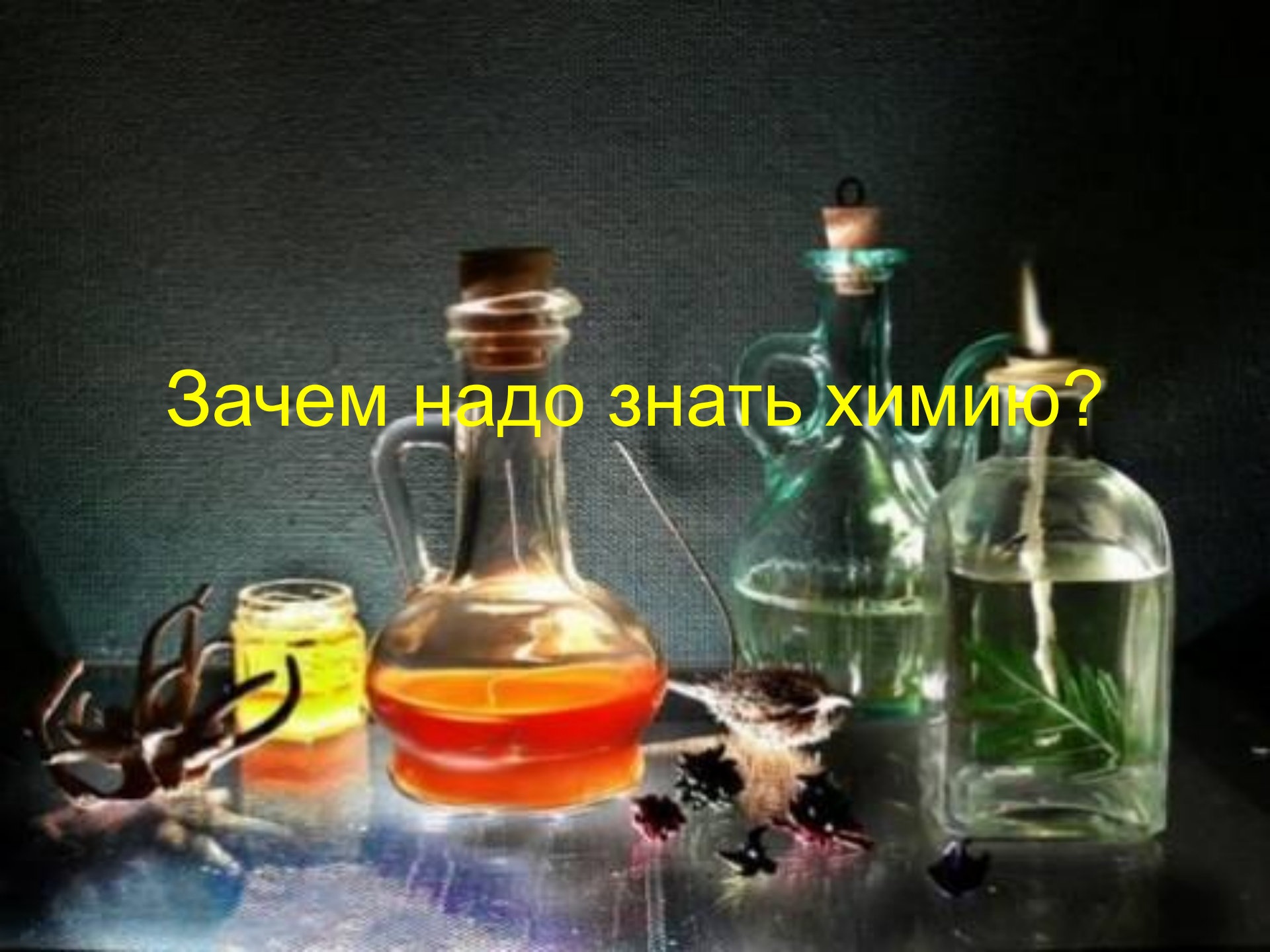



Зачем надо знать химию?



A collection of laboratory glassware including flasks, beakers, and funnels, some containing colored liquids. The glassware is arranged on a reflective surface, creating clear reflections. The background is a plain, light-colored wall.

Химия играет большую роль во многих профессиях.

- Начиная от врача и заканчивая гримером.

Химия окружает нас.

- Посмотрите вокруг! Всё, что мы видим: от элементарной спички до прекрасного голубого неба над головой можно рассмотреть и с другой точки зрения – с точки зрения замечательной науки химии. Да, да, предметы, которыми мы окружены, которые видим каждый день, не задумываясь о том, что они из себя представляют, могут быть очень удивительны и необычны для химика.



Невидимые чернила.

- **Возьми половину лимона, ватку, спичку, чашку воды, лист бумаги.**
 1. **Выдави сок из лимона в чашку с водой.**
 2. **Обмакни спичку с намотанной на головку ватой в воду и напиши что-нибудь на бумаге.**
 3. **Когда чернила высохнут, текст станет невидимым.**
 4. **Чтобы прочесть послание, нагрей бумагу около включенной настольной лампы. На бумаге появятся слова чёрного цвета.**



Выращивание кристаллов в домашних условиях.

- Кто из вас ни хотел вырастить дома красивый камень??? С химией это возможно!



- Этап 1:
Растворяем соль в
подогретой воде.
- Этап 2: Мешаем
до полного
растворения (до
тех пор, пока соль
не будет больше
растворяться)



- Этап 3:
Привязываем и опускаем в перенасыщенный раствор нитку



- Этап 4: Даем раствору остыть и ждём появления малых кристаллов медного купороса



- Этап 5:
Кристалл
медного
купороса -
если
подождать
подольше!
- Такой же опыт
можно
провести с
разными
солями, в том
числе и с
поваренной.





Кристалл поваренной соли



Кристалл серы



Кристалл меди

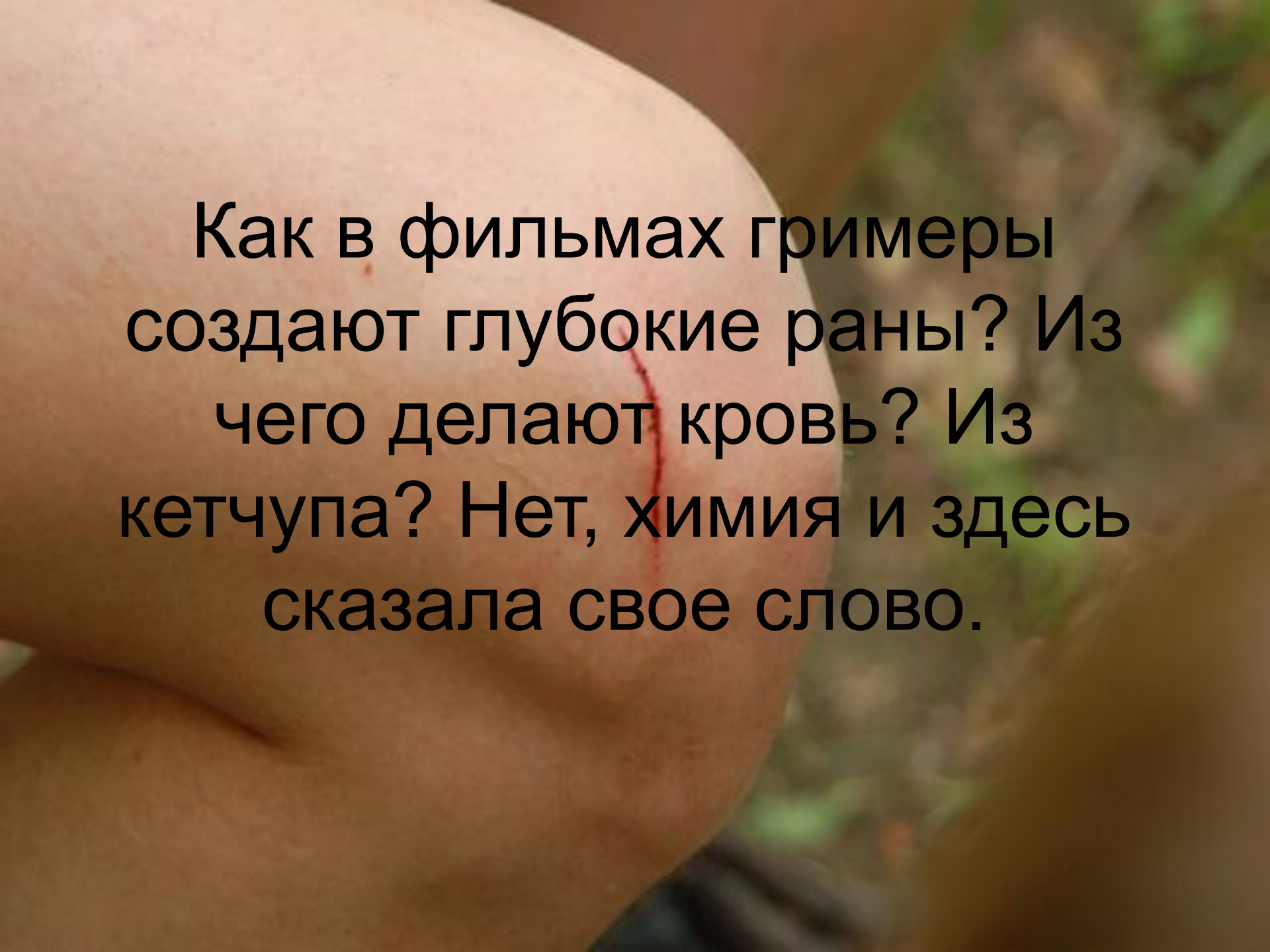


Горящий снег.

- Видели ли вы когда-нибудь горящий снег??? Наверно нет, а химия такое видела и может сделать.**

- Для этого надо:
- в железную консервную банку насыпать снега и слегка уплотнить. Затем сделать в нем углубление, поместить туда небольшой кусочек карбида кальция и засыпать сверху снегом. К снегу поднести зажженную спичку - появится пламя, "снег горит".
- Карбид кальция медленно вступает в реакцию со снегом, в результате чего образуется ацетилен, который при поджигании горит.

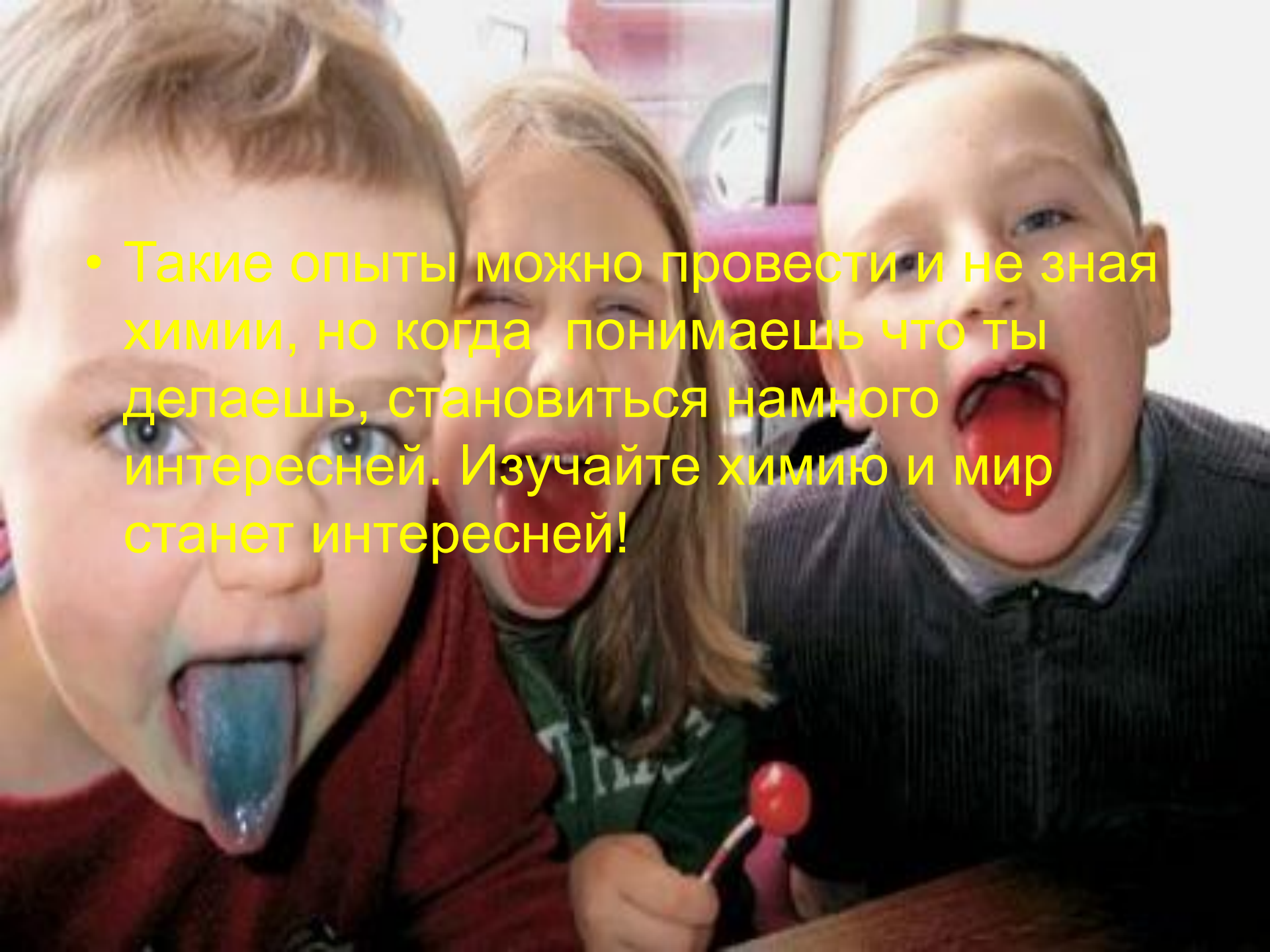





Как в фильмах гримеры
создают глубокие раны? Из
чего делают кровь? Из
кетчупа? Нет, химия и здесь
сказала свое слово.

Кровь без раны.

Кожу руки обильно смачивают "йодом" (слабый раствор хлорного железа), якобы для дезинфекции. После этого набирают в тонкую трубочку раствор роданида калия и проводят концом этой трубочки по смоченному месту (для усиления эффекта опыта можно использовать тупой нож). На руке появляется "кровооточащая рана", которую легко смывают затем обычной водой, а руку вытирают насухо полотенцем.

- 
- A close-up photograph of three children. The child on the left has a blue tongue, the child in the middle has a red tongue, and the child on the right has a pink tongue. They are all looking towards the camera with wide eyes. The child on the right is holding a red lollipop. The background is slightly blurred, showing what appears to be a window or a wall.
- Такие опыты можно провести и не зная химии, но когда понимаешь что ты делаешь, становится намного интересней. Изучайте химию и мир станет интересней!

- 
- Презентацию подготовили ученицы 9 «А» класса
 - Лазенкова Анастасия
 - И
 - Громкова Оля.