

«ХИМИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА В НАШЕЙ АПТЕЧКЕ»

Часть 2

ученик: Садов Александр
классный руководитель: Шимановская Елена
Николаевна

Исследовательская работа

2 класс

г. Нижневартовск, 2017

Опы

Можно ли смешивать
Перманганат калия и
Пероксид водорода???



марганцовка – пол чайной ложки, таблетки гидроперита (20-30 шт.), жидкое мыло – 30мл., горячая вода – 100 мл, колбочки и молоток.



1. ПОБИТЬ МОЛОТОЧКОМ ТАБЛЕТКИ ГИДРОПЕРИТА



2. залить полученный порошок
горячей водой (50 мл).
Раствор перемешать



3. ДОБАВИТЬ ЖИДКОЕ МЫЛО



4. В другом сосуде сделать раствор перманганата калия в воде



5. соединить Перекись водорода
с мылом + раствор марганцовки.



МГНОВЕННО ПОЯВИТСЯ МНОГО ПЕНЫ

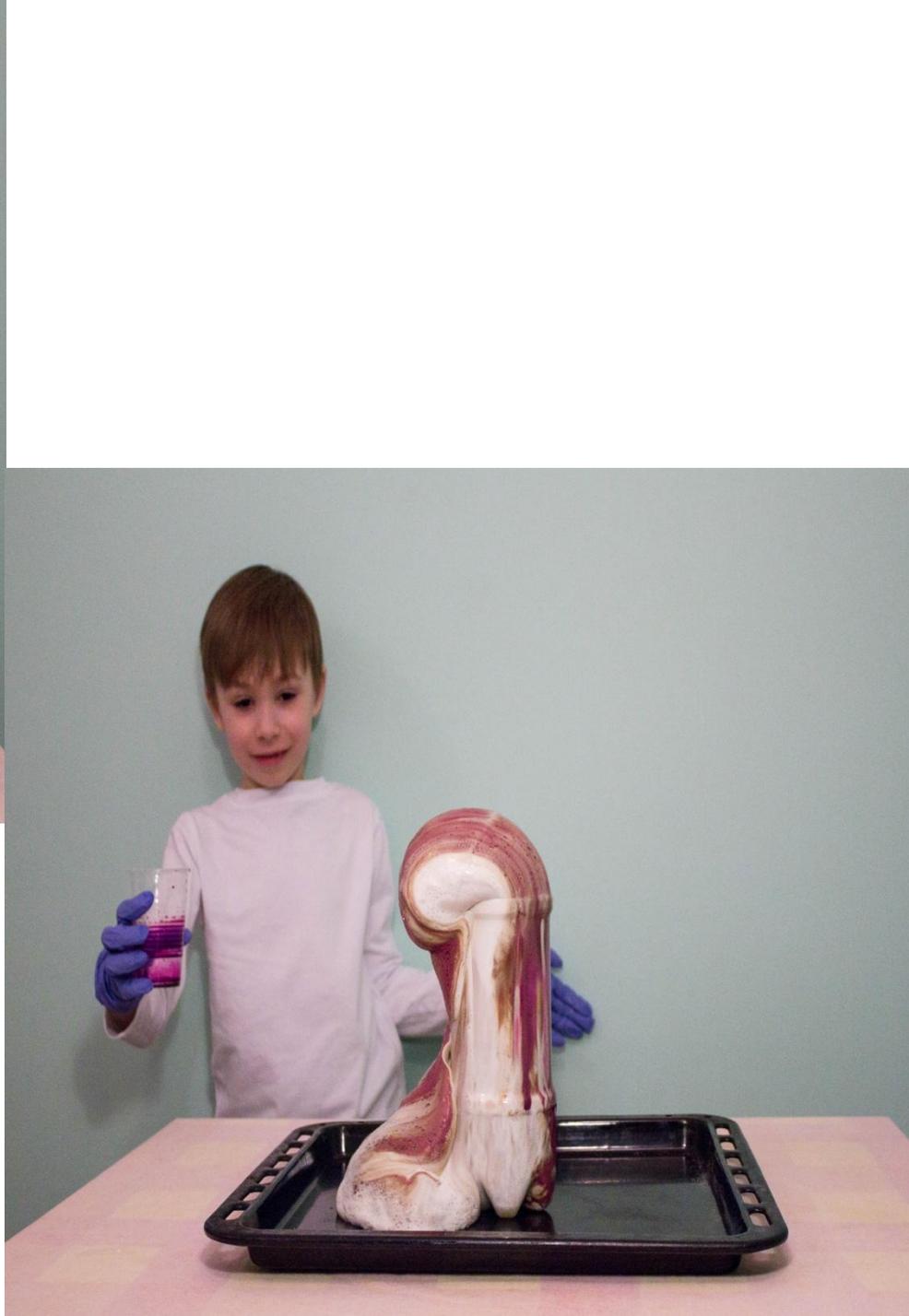


перманганат калия, вода и
перекись водорода
взаимодействуют друг с другом
выделяя очень много кислорода



Мыльные молекулы обволакивают
выделившийся кислород, образуя
густую пену







ПРОВОДИТЕ
ЛЮБОЙ
ХИМИЧЕСКИЙ
ЭКСПЕРИМЕНТ
ТОЛЬКО ПОД
КОНТРОЛЕМ
ВЗРОСЛЫХ!!!



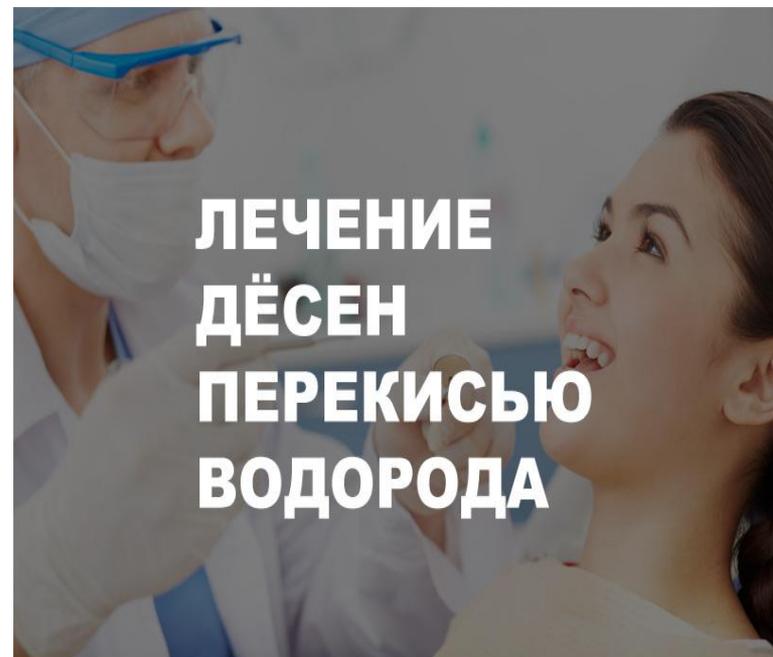
Концентрированный
раствор
марганцовки и
перекиси могут
вызвать сильный
ожог кожи!!!



Применение реакции Перманганата калия и перекиси водорода:
В качестве катализатора разложения перекиси водорода в космических жидкостно-ракетных двигателях.
В быту – при помощи перекиси можно очистить пятна от марганцовки.
В стоматологии – марганцовкой протирают десна, а затем наносят перекись – эта процедура носит название «кислородные ванночки» для десен.

Ракетное топливо

Водород является самым эффективным ракетным топливом.



**ЛЕЧЕНИЕ
ДЁСЕН
ПЕРЕКИСЬЮ
ВОДОРОДА**

**ХИМИЧИМ
ВМЕСТЕ С
РОДИТЕЛЯМИ
!!!**



**УЗНАЁМ
НОВОЕ!!!**