

Презентация по химии

Основания

Ильченко Николь
Кострова Александра
9.а. класс.

Цель работы.

- Описать, где используются гидроксиды в повседневной жизни.

Основания в жизни человека

- Каждый день мы покупаем тот или иной продукт, никогда не задумываясь, что он содержит. В этой теме мы раскроем в каких продуктах и предметах мы используем вещества под названием основания.

- Все моющие средства, мыло, шампунь представляют собой слабощелочные растворы. Именно щелочная среда создает эффект мылкости, растворяет жир и смывает грязь.
- Щелочи обладают и дезинфицирующим свойством. Поэтому совершенно верно показывают в рекламе после применения мыла “Сейфгард” уменьшение бактерий.
- Раствор аммиака и стеклоочиститель – это также основания.



АММИАК

РАСТВОР
ДЛЯ НАРУЖНОГО ПРИМЕНЕНИЯ
И ИНГАЛЯЦИЙ 10%

40 МЛ

РУ №ЛС-001362 от 03.03.2006

Состав:
раствор аммиака водный
концентрированный
10% (10г/100мл)
в ампулах по 40 мл
в упаковке - до 1 л.

Хранить
при температуре
не выше 25°C
в недоступном
для детей месте.
Срок годности
не ограничен.

АММИАК
РАСТВОР
ДЛЯ НАРУЖНОГО ПРИМЕНЕНИЯ
И ИНГАЛЯЦИЙ 10%
40 МЛ
РУ №ЛС-001362 от

- Щелочной раствор гидроксида кальция $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (гашеная известь) мы наносим на стены при побелке.
- На основе нерастворимых в воде оснований – гидроксидов хрома, железа, кобальта, марганца, меди изготавливают малярные и художественные краски.



га^Ма

краски
МАСЛЯНЫЕ
художественные
Московская
ПАЛИТРА
*Artists Oil
Colour Set
Moscow Palette*

9 ЦВЕТОВ

ARTISTS' OIL COLOURS SET 'MOSCOW PALETTE'

- А из гидроксида никеля прессуют пластины щелочных аккумуляторов.
- Щелочные батарейки мы используем как источники питания для приборов.

- Как вы поняли, роль оснований в нашей жизни огромна. Благодаря этим веществам у нас есть мыло, шампуни и прочие хозяйственные средства. Мы всегда их использовали, но теперь вы знаете из чего они состоят. Поэтому в дальнейшем на уроках химии вам не составит труда назвать примеры вещей в составе с основаниями.

Основания в повседневной жизни



И проверка знаний:

- Гидроксиды – это.....

-сложные элементы, состоящие из атомов металлов и гидроксо группы OH.

**СПАСИБО ЗА
ВНИМАНИЕ.**