ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ «ШКОЛА ПЕРСПЕКТИВА» ДО «ЗНАЙКИ»

РАБОТУ ВЫПОЛНИЛИ:

МАКАРШИНЫ АНАСТАСИЯ И ВАСИЛИСА,

ВОСПИТАННИЦЫ ПОДГОТОВИТЕЛЬНОЙ ГРУППА № 21 ДО «ЗНАЙКИ»

РУКОВОДИТЕЛЬ ПРОЕКТА: СКОРОХОДОВА Е.Н.,

воспитатель подготовительной группы № 21

MOCKBA - 2019

ЦЕЛЬ:

УСТАНОВИТЬ, КАК КИСЛОТА ВЗАИМОДЕЙСТВУЕТ С КАЛЬЦИЕМ

ЗАДАЧА:

С ПОМОЩЬЮ УКСУСА РАСТВОРИТЬ СКОРЛУПУ ЯЙЦА

ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ОПЫТА НАМ ПОНАДОБЯТСЯ

- Яйцо
- 9% уксусная кислота
- Защитные перчатки.

Как будут взаимодействовать яйцо и уксус? Это легко проверить опытным путем.



В СТЕКЛЯННУЮ ЁМКОСТЬ **AKKYPATHO** ОПУСКАЕМ ЯЙЦО И ОЧЕНЬ ОСТОРОЖНО НАЛИВАЕМ УКСУС





ОСТАВЛЯЕМ ЯЙЦО В СТАКАНЕ НА
2 ДНЯ. А ДАЛЕЕ ПРОИСХОДИТ
ПРОЦЕСС ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ
КАЛЬЦИЯ, СОДЕРЖАЩЕГОСЯ В
ЯИЧНОЙ СКОРЛУПЕ, С УКСУСОМ.



ПОД ВЛИЯНИЕМ УКСУСА КАЛЬЦИЙ, ИЗ КОТОРОГО СОСТОИТ СКОРЛУПА, РАСТВОРЯЕТСЯ И ИСЧЕЗАЕТ В ВИДЕ ПУЗЫРЬКОВ ГАЗА

осторожно ВЫНИМАЕМ ЯЙЦО ИЗ CTAKAHA C УКСУСНОЙ кислотой и АККУРАТНО ПРОМЫВАЕМ ПОД СТРУЕЙ ВОДЫ



СКОРЛУПА РАСТВОРИЛАСЬ.

НЕВРЕДИМОЙ
ОСТАЛАСЬ
ТОЛЬКО ПЛЕНКА
МЕЖДУ СКОРЛУПОЙ
И ЯЙЦОМ.



ПОЛУЧАЕТСЯ ЗАБАВНОЕ ЯЙЦО,
КОТОРОЕ ВЫГЛЯДИТ КАК ЖЕЛЕ. ЕСЛИ
ОСТОРОЖНО БРОСИТЬ ЕГО НА СТОЛ,
ТО ОНО ПОДПРЫГНЕТ, КАК
РЕЗИНОВЫЙ МЯЧИК.

НО БУДЬТЕ ВНИМАТЕЛЬНЫ — ТОНЕНЬКАЯ ОБОЛОЧКА МОЖЕТ ЛЕГКО ЛОПНУТЬ.



ВЫВОД:

С яйцом, которое находилось в уксусе, произошли химические изменения. Яичная скорлупа состоит из углекислого кальция, а уксус — это кислота, которая растворяет кальций. Химический процесс взаимодействия яйца и уксуса называется декальцинированием и проходит он в два этапа. Сначала скорлупа становится мягкой, а потом исчезает совсем.

ВО ВРЕМЯ ПРОВЕДЕНИЯ ОПЫТА У НАС ВОЗНИК ВОПРОС:

Мы узнали, что кальций достаточно легко реагирует на какие — либо вещества, разрушается или окрашивается.

А наши зубы тоже покрыты кальцием, как и скорлупа яйца.

Что происходит с нашими зубами, если действовать на них кислотой (например, содержащейся в Кока-Коле)?

Мы обязательно это узнаем и расскажем вам об этом в следующий раз.