

ВИКТОРИНА ПО ХИМИИ



Начать викторину

О ВИКТОРИНЕ

В этой викторине присутствуют подсказки. Оценки ответов заносятся в блокнот учителем. 1 задание выполненное без ошибок +2 балла. За одну ошибку снимается -1 балл.

Примечание: Для всех анимаций и тестов лучше скачать и установить PowerPoint 2016 по ссылке ниже.

Данная презентация поддерживает электронную доску «PROMEAN».



Скачать архив setup(UTorrent) с
Торрент файлом PowerPoint
2016.
(Скачается на высокой
скорости , файл 5 гигабайт)

Скачать Setup PowerPoint 2016 с Яндекс
диска.
(Скачивается на низкой скорости, файл
5 гигабайт)

Далее

По окончании нажми
«Пробел»

ЗАДАНИЕ 1: Убери не кислоты

Не верно
подумай
еще



Не верно
подумай
еще

Не верно
подумай
еще

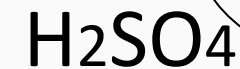


Не верно
подумай
еще

Не верно
подумай
еще



Не верно
подумай
еще



Подсказка

Нажми на меня чтобы продолжить

ПОДСКАЗКА

У тебя есть 10 секунд чтобы запомнить

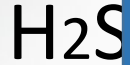
1. Кислоты- Сложные вещества, содержащие водород и кислотный остаток. Например: HCl (Соляная) и H_2SO_4 (Серная)



По окончании нажми
«Пробел»

ЗАДАНИЕ 1: Убери не кислоты

Не верно
подумай



Не
о
й

Нажми на меня чтобы продолжить



Не верно
подумай
еще

4

Должно
остаться 6
формул

ЗАДАНИЕ 2: УБЕРИ ОКСИДЫ

По окончании нажми
«Пробел»

Ответ
не
верный

Zn

MnO₂

Ответ
не
верный

Нажми на меня чтобы продолжить

H₂NO₄

Ответ не
верный

FeCl₂

FeCl₃

Al

Ответ не
верный

Подсказка
используется 1 раз

Жми на меня

Должно
остаться 8
формул

ПОДСКАЗКА

У тебя есть 6 секунд чтобы запомнить

1. В оксиде 2 элемента.
2. В оксиде содержится кислород (O)



ЗАДАНИЕ 2: УБЕРИ ОКСИДЫ

По окончании нажми
«Пробел»

ZnO

Ответ
не
верный

MnO₂

Ответ
не
верный

Нажми на меня чтобы продолжить

H₂PO₄

Ответ не
верный

Ответ
не
верный

FeCl₂

FeCl₃

Al

Ответ не
верный

Должно
остаться 6
формул

ЗАДАНИЕ 3: Ответь на тест

Информация о тесте

Нажми на
меня
чтобы
начать
Вариант 1

Нажми на
меня
чтобы
начать
Вариант 2

Вариант 1 задание 1

Общее количество атомов в соли $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$?

А) 9

Б) 10

В) 17

Г) 12



ПРАВИЛЬНО МОЛОДЕЦ



Задание 2



НЕ ПРАВИЛЬНО ПОДУМАЙ ЕЩЕ

Назад

Вариант 1 задание 2

Оксид марганца(II)

A) MnO

Б) MnO₂

В) MnO₇

Г) MgO



ПРАВИЛЬНО МОЛОДЕЦ



Задание 3



НЕ ПРАВИЛЬНО ПОДУМАЙ ЕЩЕ

Назад

Вариант 1 задание 3

Где идут только кислоты?

A) Ca(OH)_2 , SO_2 , HF , KOH

Б) LiOH , NaOH , CO_2 , H_2S

В) H_2SO_4 , Ca(OH)_2 , CO

Г) H_3PO_4 , H_2S , HNO_3 , HF



ПРАВИЛЬНО МОЛОДЕЦ



Задание 4



НЕ ПРАВИЛЬНО ПОДУМАЙ ЕЩЕ

Назад

Вариант 1 задание 4

Где идут: основание, кислота, оксид и соль?

А) H_2CO_3 , CaCl_2 , H_2S , KOH

Б) NaOH , K_2SO_4 , H_2O , CO_2

В) Fe_2O_3 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, HNO_3 , FeS

Г) SiO_3 , $\text{Pb}(\text{OH})_2$, NaSi_3 , SO_3



ПРАВИЛЬНО МОЛОДЕЦ



Закончить



НЕ ПРАВИЛЬНО ПОДУМАЙ ЕЩЕ

Назад

Вариант 2 задание 1

Общее количество атомов в соли $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$?

A) 9

Б) 13

В) 11

Г) 10



ПРАВИЛЬНО МОЛОДЕЦ



Задание 2



НЕ ПРАВИЛЬНО ПОДУМАЙ ЕЩЕ

Назад

Вариант 2 задание 2

Серная кислота

A) H_2S

Б) H_2SO_3

В) H_2SO_4

Г) SO_3



ПРАВИЛЬНО МОЛОДЕЦ



Задание 3



НЕ ПРАВИЛЬНО ПОДУМАЙ ЕЩЕ

Назад

Вариант 2 задание 3

Где идут только основания?

А) $\text{Ca}(\text{OH})_2$, $\text{Al}(\text{OH})_3$, LiOH , $\text{Fe}(\text{OH})_2$

Б) $\text{Ba}(\text{OH})_2$, HF , SO_2 , LiOH

В) Na_2SO_4 , H_2S , HCl , $\text{Ca}(\text{OH})_2$

Г) P_2O_5 , SiO_2 , Al_2O_3 , Na_2O



ПРАВИЛЬНО МОЛОДЕЦ



Задание 4



НЕ ПРАВИЛЬНО ПОДУМАЙ ЕЩЕ

Назад

Вариант 2 задание 4

Где идут: основание, кислота, оксид и соль?

А) $Mg(OH)_2$, $CaCl_2$, $Fe(OH)_2$, H_2SO_4

Б) H_2CO_3 , HNO_3 , SO_3 , H_2SiO_3

В) CaO , SO_2 , HCl , FeO

Г) CO_2 , KOH , H_2CO_3 , K_2CO_3



ПРАВИЛЬНО МОЛОДЕЦ



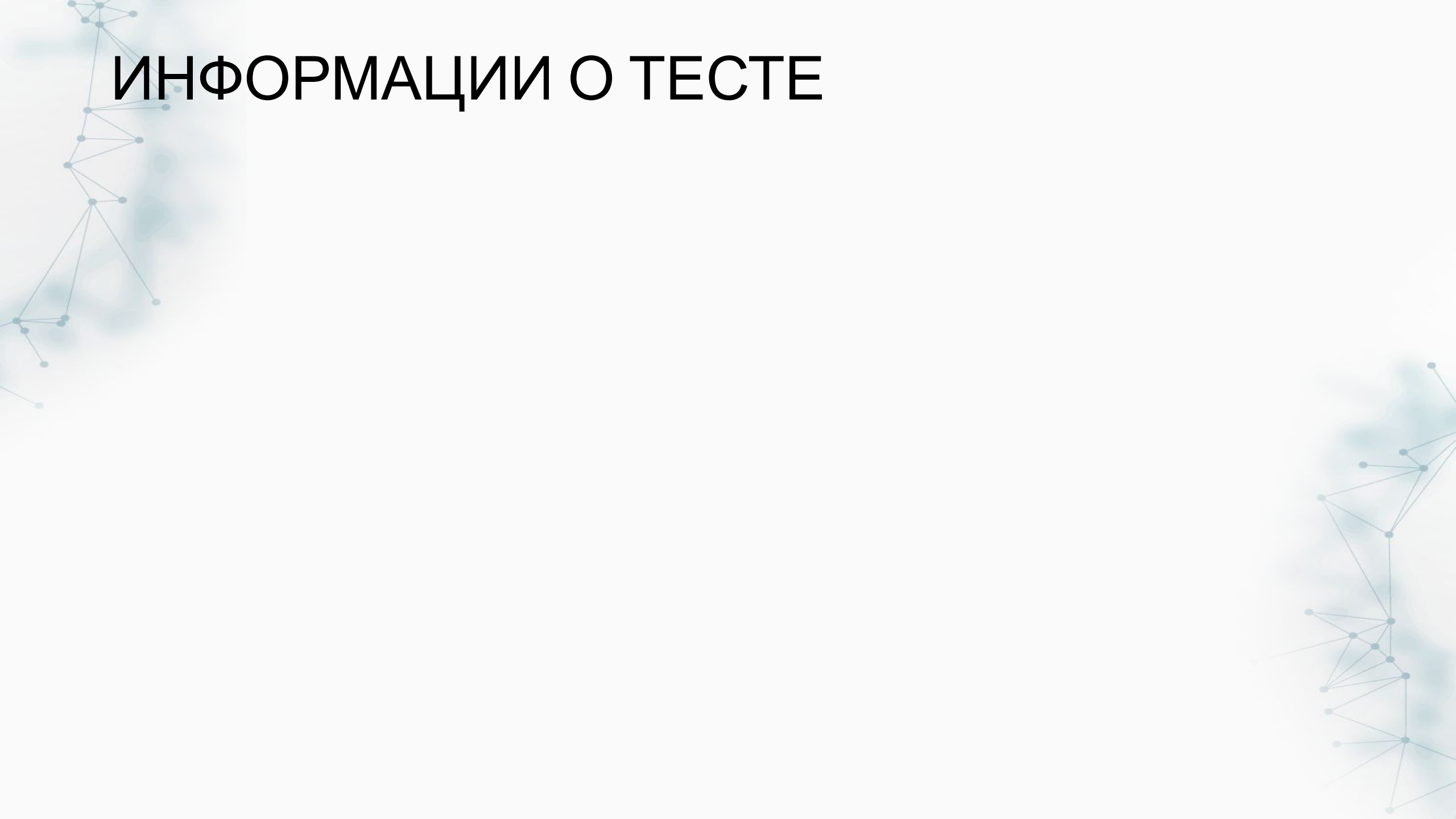
Закончить



НЕ ПРАВИЛЬНО ПОДУМАЙ ЕЩЕ

Назад

ИНФОРМАЦИИ О ТЕСТЕ



ТЕСТ ПРОЙДЕН

Пройти тест Вариант 1

Пройти тест Вариант 2

Следующие задание

ШУТКА-МИНУТКА

- Урок химии. Учитель: — Какие вещества не растворяются в воде? Вовочка, не задумываясь: — Рыбы!

Далее

УБЕРИ СОЛИ

По окончании нажми
«Пробел»

Ответ
не
верный



Ответ
не
верный



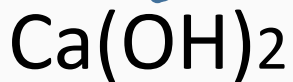
Ответ не
верный



Нажми на меня чтобы продолжить

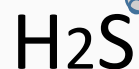


Ответ
не
верный



не
ы

Ответ
не
верный



Должно
остаться 10
формул

Подсказка
используется 1 раз

Жми на меня

ПОДСКАЗКА

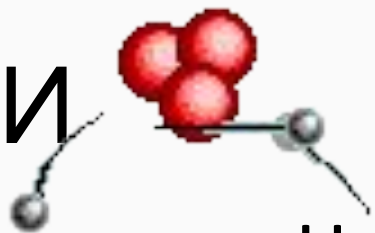
У тебя есть 10 секунд!!!

Соль состоит из: металла и кислотного остатка.



По окончании нажми
«Пробел»

УБЕРИ СОЛИ



Ответ
не
верный

Ответ
не
верный



ет не
онный

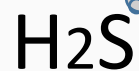
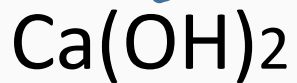


Нажми на меня чтобы продолжить



Ответ
не
верный

Ответ
не
верный



Должно
остаться 10
формул

УБЕРИ ОСНОВАНИЕ

По окончанию нажми
«Пробел»



Ответ не
верный



КОН

Нажми на меня чтобы продолжить

й



НІ

Подсказка
используется 1 раз

Жми на меня

Должно
остаться 8
формул

ПОДСКАЗКА

У тебя есть 10 секунд!!!

Основание- сложное вещество состоящие из металла и формулы(OH).



УБЕРИ ОСНОВАНИЕ

По окончании нажми
«Пробел»

KOH

Нажми на меня чтобы продолжить

Ответ
не
верный

K₂O

не
верны
й → O₂

Ответ не
верный

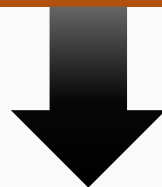
Zn(OH)₂

HI

Должно
остаться 8
формул

ЗАДАНИЕ ПОВЫШЕННОЙ СЛОЖНОСТИ

По готовности нажми
туда



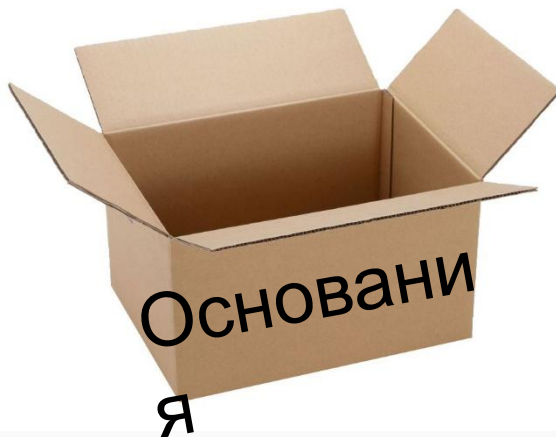
Перейти к заданию

ЗАДАНИЕ 6

Коробки
повышенной
сложности

Выбери коробку

По окончании всех
задание нажми на
меня



Узнать о задание

Тут надо собрать в коробку основные оксиды.

Что бы убрать нажми на табличку «Узнать о задание»

По окончанию нажми «Пробел»

Fe

Не
верно

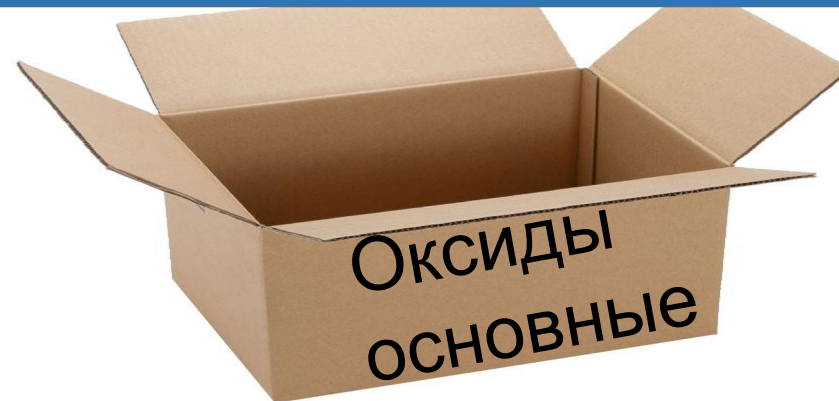
Нажми на меня чтобы продолжить

K₂O

Не
верно

MnO₂

Na₂O



SiO₂

Узнать о задание

Тут надо собрать в коробку основание.
Что бы убрать нажми на табличку «Узнать о

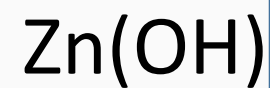


По окончанию нажми
«Пробел»

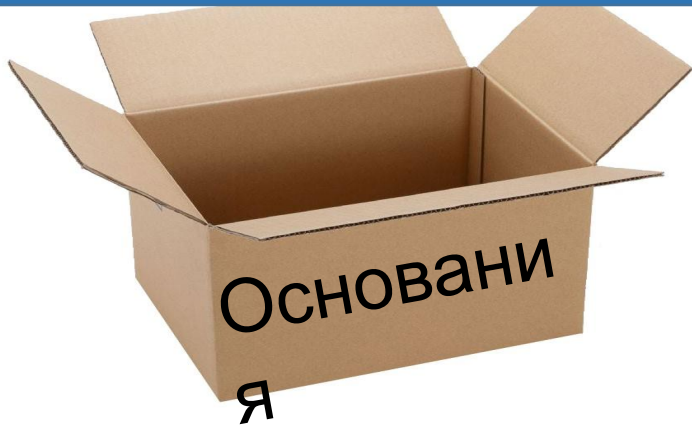
He



Нажми на меня чтобы продолжить



He
верно



Я



