

Химия, 8 класс

Модуль 5. Урок 9

Тема урока:

Контрольная работа № 4



ОНЛАЙН-ШКОЛА
СИНЕРГИЯ

Преподаватель: Е.А. Тетяйкина
Методист: В.С. Цепляева



ОНЛАЙН-ШКОЛА
СИНЕРГИЯ

Контрольная работа (15 заданий)

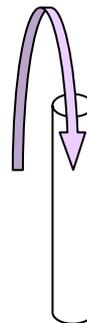




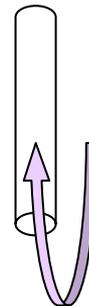
#1. Задание

Как правильно собирать водород?

1.



2.



Тип конструктора:

ЕВ

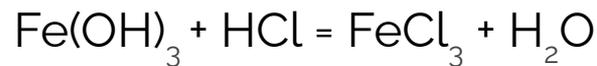
Формат задания:

Время на задание (мин):



#2. Задание

Расставь коэффициенты:



Тип конструктора:

ПВ

Формат задания:

П

Время на задание (мин):



#3. Задание

Какие организмы научились первыми фотосинтезировать кислород?

1. анаэробы
2. цианобактерии
3. растения

Тип конструктора:

ЕВ

Формат задания:

П

Время на задание (мин):



#4. Задание

Me_xO_y или HeMe_xO_y – такой продукт называется...

1. гидрид
2. оксид
3. гидроксид

Тип конструктора:

ЕВ

Формат задания:

П

Время на задание (мин):



#5. Задание

Идеальный газ.

При постоянной температуре,
уменьшив в 1,5 раза объем, что
произойдет с давлением?

Тип конструктора:

ПВ

Формат задания:

П

Время на задание (мин):



#6. Задание

Какова максимальная и
минимальная валентность Р?

Тип конструктора:

ПВ

Формат задания:

П

Время на задание (мин):



#7. Задание

Запиши формулы оксида углерода (IV) и оксида серы (IV).

Тип конструктора:

ПВ

Формат задания:

П

Время на задание (мин):



#8. Задание

Температура кипения воды при нормальном давлении – 100 C° . Какая температура кипения воды будет на горе высотой 5100 м, если температура кипения воды понижается на 1 C° при уменьшении давления на 30 мм. рт. ст., а давление уменьшается на 100 мм рт. ст. при подъеме на каждые 1000 м?

Тип конструктора:

ПВ

Формат задания:

П

Время на задание (мин):



#9. Задание

Сколько кислорода содержится
в воздухе? (в %)

Тип конструктора:

ПВ

Формат задания:

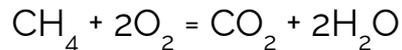
П

Время на задание (мин):



#10. Задание

Предположим, что 115 цианобактерий производят 1 л кислорода в час. Сколько понадобится кислорода, чтобы переработать 24600 литров метана в углекислый газ, и сколько часов понадобится 2300 цианобактерий, чтобы выработать достаточное количество кислорода?



Тип конструктора:

ПВ

Формат задания:

П

Время на задание (мин):



#11. Задание

Поставь правильные индексы в формулах.



Тип конструктора:

ПВ

Формат задания:

П

Время на задание (мин):



#12. Задание

Выбери способы получения кислорода.

1. Электролиз воды
2. Разложение перекиси водорода
3. Реакция алюминия с гидроксидом натрия
4. Реакция соляной кислоты с карбонатом кальция

Тип конструктора:

МВ

Формат задания:

П

Время на задание (мин):



#13. Задание

Запиши реакцию соединения.

1. С (валентность IV) и O_2
2. Na и H_2

Тип конструктора:

ПВ

Формат задания:

П

Время на задание (мин):



#14. Задание

Рассчитай массовую долю
водорода в соединениях.



Тип конструктора

ПВ

Формат задания:

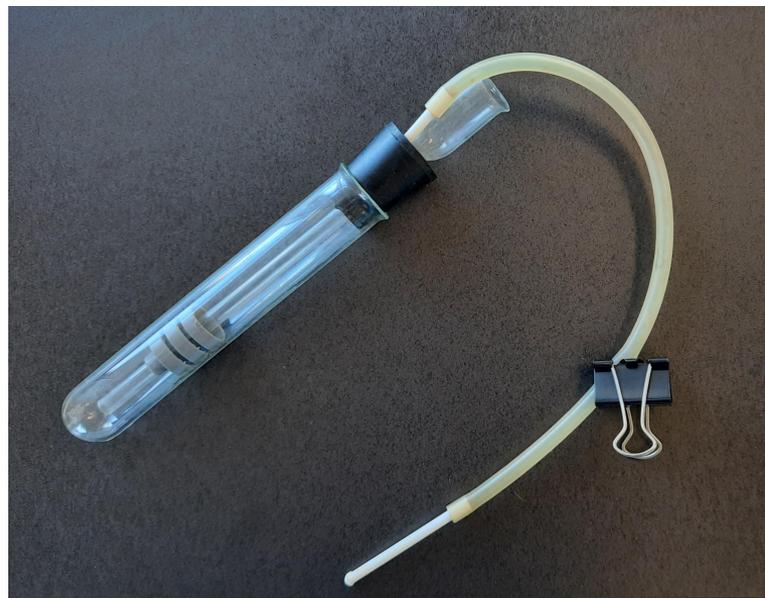
П

Время на задание (мин):



#15. Задание

Запиши название прибора.



Тип конструктора:

ВКПЭ

Формат задания:

П

Время на задание (мин):



ОНЛАЙН-ШКОЛА
СИНЕРГИЯ

Баллы

Задания с 1 по 6, 9, 12, 15 – 1 балл

Задание 7, 8, 10, 11, 13, 14 – 2 балла

Всего – 21 балл

Оценка 5 (100-85%) – 21-18 баллов

Оценка 4 (85-65%) – 17-14 баллов

Оценка 3 (65 - 50%) – 13 - 10 баллов

Тип конструктора:



Формат задания:

П

Время на задание (мин):



ОНЛАЙН-ШКОЛА
СИНЕРГИЯ



Домашняя работа
не предусмотрена



До новых подключений!

