

Констатирующая контрольная работа за 2 триместр

8 класс

«Кислород. Водород. Вода.» (Медицинский класс)

ДЕМОВЕРСИЯ

Часть А. Тестовые задания с выбором одного правильного ответа (по 1 баллу)

A1. Самый распространённый химический элемент в земной коре:

- а) водород б) кислород в) сера г) железо

A2. Ученый, получивший кислород и первый описавший это:

- а) Дж.Дальтон в) Дж.Пристли
б) Г. Кавендиш г) А. Лавуазье

A3. Кислород и водород можно получить разложив вещество:

- а) марганцовку б) перекись водорода в) воду г) соляную кислоту

A4. Сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород это:

- а) соли б) кислоты в) оксиды г) основания

A5. Если сжечь водород, то получится:

- а) воздух б) метан в) вода г) углекислый газ

A6. Однородные системы, состоящие из молекул растворителя и растворённого вещества:

- а) взвеси в) растворы
б) суспензии г) эмульсии

A7. Аллотропными модификациями являются :

- а)кислород и водород б)кислород и озон в) графит и песок г) графит и алмаз

A8. Верны ли следующие суждения о правилах работы в химической лаборатории?

А. Все газы нужно получать в вытяжном шкафу

Б. Все герметично закрытые пластиковые бутылки с газированной водой можно использовать не учитывая указанный на них срок годности.

- а) верно только А в) верны оба суждения
б) верно только Б г) оба суждения неверны

A9. Реакция взаимодействия кислорода с фосфором относится к реакциям:

- а) замещения в) соединения
б) разложения г) обмена
в) сложения д) нет верного ответа

Часть В. Тестовые задания с выбором нескольких правильных ответов (В1) и на соответствие (В2). (по 2 балла)

В1. Выберите утверждения, в которых о водороде говорится как о химическом элементе.

- 1) Водород входит в состав большинства органических соединений
- 2) Водород — самый легкий газ
- 3) Водородом заполняют воздушные шары
- 4) Водород содержится в вулканических газах
- 5) Молекула метана содержит четыре атома водорода

В2. Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия. В ответе запишите последовательность в алфавитном порядке буква + цифра

Реагирующие вещества	Продукты их взаимодействия
А) $\text{H}_2 + \text{CuO} \rightarrow$	1) $\text{ZnO} + \text{H}_2\uparrow$
Б) $\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow$	2) $\text{Cu}(\text{OH})_2$
В) $\text{Zn} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$	3) $\text{Zn}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\uparrow$
	4) $\text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
	5) CuO

Часть С. Задания с развернутым ответом. (по 3 балла)

С1. Дана схема термохимического уравнения сгорания метана:



Рассчитайте, сколько теплоты выделится при сгорании 4 моль метана (CH_4).

С2. Решите задачу.

Сколько граммов воды надо выпарить из 800 г 15%-го раствора вещества, чтобы увеличить его массовую долю на 5%?

С3. Решите задачу.

Вычислите объем газа (н. у.), который выделится при действии навески натрия на 490 г серной кислоты.

Критерии оценивания:

- 5 – 19-21 баллов
- 4 – 15-18 баллов
- 3 – 10 -14 баллов
- 2 – 0-9 баллов