ВОПРОСЫ ДЛЯ ПОДГОТОВКИ К КОНТРОЛЬНОЙ РАБОТЕ

ПО ТЕМАМ « КИСЛОРОД», « ВОДОРОД», «ВОДА» (8 КЛАСС)

Тестовая работа

ЧАСТЬ А

1. Агрегатное состояние простого вещества при обычных условиях:

А) жидкое В) твердое С) газообразное

2. Выберите свойства, которые не характерны для водорода (кислорода,

воды):

А) газ В) имеет запах С) плохо растворяется в воде Д)легче воздуха

3. Относительная молекулярная масса кислорода ( водорода, воды ) равна:

А)18 В)32 С) 2 Д) 44

4. Чистое вещество вода это:

А) морская В) речная С) родниковая Д) дистиллированная

5. В лаборатории кислород получают:

А) взаимодействием цинка с соляной кислотой

В) разложением перманганата калия

С) переработкой нефти

6. Газ, без которого невозможно горение:

А) водород В) кислород С) углекислый газ Д) азот

7. Потушить горящий керосин можно:

А) водой В) сильной струей воздуха С) накрыв плотной тканью

8. Из перечисленных веществ оксидом является:

А) HNO3 B) P2O5 C) KOH Д) СаСО3

9. В 450г воды растворили 50г соли. Массовая доля соли в полученном

растворе:

А) 9% В) 10% С) 22% Д) 11%

10. Из перечисленных веществ выберите те, которые реагируют с

кислородом (водородом, водой):

А) натрий В) оксид меди (II) C) сера Д) оксид кальция

ЧАСТЬ В

1. Закончите уравнения реакций, которые возможны :

А) Ca + H2O =

B) P + O2 =

C) CuO + H2 =

D) Zn + HCl =

E) H2 + O2 =

F) H2S + O2 =

2. Задача:

Найдите объем водорода, который получится при разложении 5моль воды.

3. Задача:

Сколько граммов оксида цинка получится при взаимодействии с

кислородом 3,2г цинка.

4. Задача:

К 140г 5%-ного раствора соли добавили 50г воды. Найти массовую долю соли в полученном растворе.

5. Задача:

К 140г 5%-ного раствора соли добавили 3г соли. Найти массовую долю соли

в полученном растворе.

6. Закончите уравнения реакций:

A) Na + H2O = ? + H2

B) ? + O2 = MgO

C) FeO + ? = Fe + H2O

D) H2O = ? + ?

E) C + ? = CO2

7. Задача:

Сколько граммов водорода необходимо сжечь, чтобы выделилось 57,1 кДж

тепла? Термохимическое уравнение реакции горения водорода:

2H2 + O2 = 2H2O + 571кДж