**Контрольная работа №2: «Водород», «Вода. Растворы». 8 класс**

1 ВАРИАНТ.

1) В воздухе кислорода по объёму: а) 78% б) 3% в) 21% г) 23%

2) Метод определения состава вещества путём их разложения на более простые называют:

а) анализом б) синтезом в) фильтрацией г) дистилляцией

3) Если зажечь водород, то получится: а) воздух б) метан в) вода г) углекислый  
4) Вещества, которые ускоряют химические реакции, но сами при этом не расходуются, называются \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

5) Смеси, в которых мелкие капельки какой-либо жидкости равномерно распределены между молекулами другой жидкости, называют\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

6) Раствор, в котором данное вещество при данной температуре больше не растворяется, называют \_\_\_\_\_\_\_\_\_.

7) Сколько граммов соли и воды нужно взять для приготовления 120г 20% раствора.  
8) Найти массовую долю растворённого вещества в (%), если к 150г воды добавить 50г соли?  
9) Закончите уравнения химических реакций, расставьте коэффициенты.

А) Na+H2Ohttp://kzbydocs.com/tw_files2/urls_7/30/d-29139/7z-docs/4_html_m6bf25175.gif Б) Fe+H2Ohttp://kzbydocs.com/tw_files2/urls_7/30/d-29139/7z-docs/4_html_m6bf25175.gif В) CaO+H2Ohttp://kzbydocs.com/tw_files2/urls_7/30/d-29139/7z-docs/4_html_m6bf25175.gif Г) SO3+H2Ohttp://kzbydocs.com/tw_files2/urls_7/30/d-29139/7z-docs/4_html_m6bf25175.gif  
Д) K + O2  Е) Na2O + H2O  Ж) CuO + H2  З) Zn + HCl 

2 ВАРИАНТ.

1) Вещество, хорошо растворимое в воде: а) мел б) гипс в) глина г) сахар

2) Прибор, с помощью которого проводят реакцию синтеза воды, называется:

а) ареометр б) эвдиометр в) спидометр г) манометр

3) Для горения вещества необходим доступ: а) водорода б) кислорода в) алюминия г) кремния

4) Сложные вещества, которые состоят из двух элементов, один из которых кислород, называются \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

5) Однородные системы, состоящие из молекул растворителя и растворённого вещества, между которыми происходит физическое и химическое взаимодействие, называются \_\_\_\_\_\_\_.

6) Раствор, в котором данное вещество при данной температуре ещё может растворяться, называют \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

7) Найти массовую долю растворённого вещества в (%), если к 180г воды добавить 20г соли?  
8) Сколько граммов соли и воды нужно взять для приготовления 50г 5% раствора?  
9) Закончите уравнения химических реакций, расставьте коэффициенты.  
  
А) Ca+H2O→ Б) K2O + H2O В) Na + O2 → Г) Zn+H2O→  
Д) СO2+H2O→ Е) Al + O2 → Ж) P2O5 + H2O→ З) Ag + H2O→