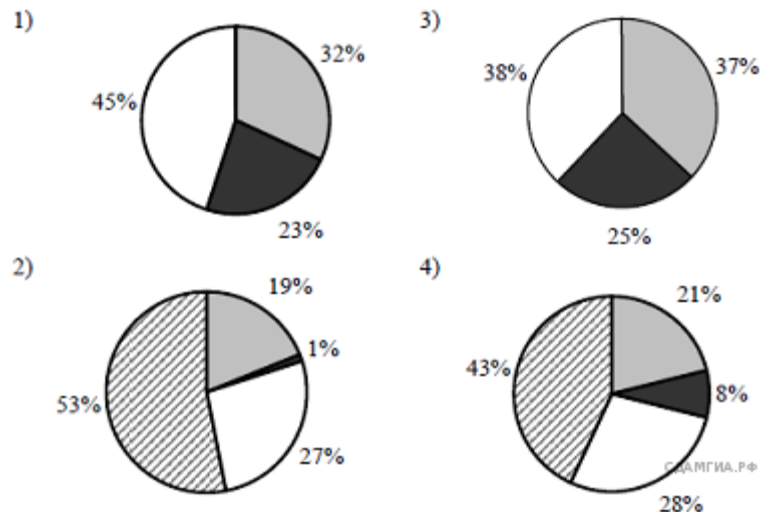


Итоговая контрольная работа по химии 9 класс

- В каком соединении степень окисления азота равна +3?  
1)  $\text{Na}_3\text{N}$  2)  $\text{NH}_3$  3)  $\text{NH}_4\text{Cl}$  4)  $\text{HNO}_2$
- Вещества, формулы которых  $\text{ZnO}$  —  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  и являются соответственно  
1) основным оксидом и кислотой 2) амфотерным гидроксидом и солью  
3) амфотерным оксидом и солью 4) основным оксидом и основанием
- Признаком протекания химической реакции между оксидом меди(II) и водородом является  
1) появление запаха 2) изменение цвета  
3) выпадение осадка 4) выделение газа
- Одинаковое число молей катионов и анионов образуется при полной диссоциации в водном растворе 1 моль  
1)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  2)  $(\text{NH}_4)_2\text{S}$  3)  $\text{BaCl}_2$  4)  $\text{CuSO}_4$
- Газ выделяется при взаимодействии  
1)  $\text{MgCl}_2$  и  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$  2)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  и  $\text{CaCl}_2$  3)  $\text{NH}_4\text{Cl}$  и  $\text{NaOH}$  4)  $\text{CuSO}_4$  и  $\text{KOH}$
- Не реагируют друг с другом  
1) хлор и водород 2) кислород и кальций  
3) азот и вода 4) железо и сера
- Оксид цинка реагирует с каждым из двух веществ:  
1)  $\text{Na}_2\text{O}$  и  $\text{H}_2\text{O}$  2)  $\text{SiO}_2$  и  $\text{Ag}$  3)  $\text{NaOH}$  и  $\text{HCl}$  4)  $\text{HNO}_3$  и  $\text{O}_2$
- В реакцию с соляной кислотой вступает  
1) нитрат серебра 2) нитрат бария  
3) серебро 4) оксид кремния
- Среди веществ:  $\text{NaCl}$ ,  $\text{Na}_2\text{S}$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  — в реакцию с раствором  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  вступает(-ют)  
1) только  $\text{Na}_2\text{S}$  2)  $\text{NaCl}$  и  $\text{Na}_2\text{S}$  3)  $\text{Na}_2\text{S}$  и  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  4)  $\text{NaCl}$  и  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- Верны ли суждения о безопасном обращении с химическими веществами?  
А. Разбитый ртутный термометр и вытекшую из него ртуть следует выбросить в мусорное ведро.  
Б. Красками, содержащими соединения свинца, не рекомендуется покрывать детские игрушки и посуду.  
1) верно только А  
2) верно только Б  
3) верны оба суждения  
4) оба суждения неверны
- Сера является окислителем в реакции  
1)  $\text{H}_2\text{S} + \text{I}_2 = \text{S} + 2\text{HI}$  2)  $3\text{S} + 2\text{Al} = \text{Al}_2\text{S}_3$   
3)  $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{SO}_3$  4)  $\text{S} + 3\text{NO}_2 = \text{SO}_3 + 3\text{NO}$

12. На какой диаграмме распределение массовых долей элементов отвечает количественному составу фосфата аммония?



- 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4

- Общим для магния и кремния является  
1) наличие трёх электронных слоёв в их атомах  
2) существование соответствующих им простых веществ в виде двухатомных молекул  
3) то, что они относятся к металлам  
4) то, что значение их электроотрицательности меньше, чем у фосфора  
5) образование ими высших оксидов с общей формулой  $\text{ЭO}_2$
- Установите соответствие между названием вещества и реагентами, с которыми это вещество может взаимодействовать.

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА

РЕАГЕНТЫ

А) сера

1)  $\text{CO}_2$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  (-)

Б) оксид цинка

2)  $\text{HCl}$ ,  $\text{NaOH}$  (p-p)

В) хлорид алюминия

3)  $\text{AgNO}_3$  (p-p),  $\text{KOH}$  (p-p)

4)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (конц.),  $\text{O}_2$

Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующем буквам:

А	Б	В

15. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции по схеме:  $\text{HI} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{I}_2 + \text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O}$

Определите окислитель и восстановитель.