

Химия 8 класс Зачет № 1

Темы

1. Первоначальные химические понятия
2. Кислород. Оксиды. Горение.
3. Водород. Кислоты. Соли.
Задания

1. а) Из ниже перечисленных веществ выпisać простые и сложные вещества SO_2 ; Cl_2 ; H_2O ; H_2 ; Al ; $NaOH$; $CuSO_4$; N_2
 KOH ; H_2SO_4 ; Cu ; Al_2O_3 ; Fe ; Zn .

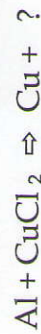
б) Найдите относительную молекулярную массу (M_n) следующих веществ $NaOH$; KNO_3 ; H_2O ; SO_3 ; $Cu(OH)_2$;
 HCl ; MgO ; SO_2 ; $FeCl_3$; H_2SO_4 ; $ZnCl_2$.

2. а) Определите валентность элементов по формулам: HgO ;
 K_2S ; B_2O_3 ; ZnO ; MnO_2 ; NiO ; Cu_2O ; SnO_2 ; Ni_2O_3 ;
 SO_3 ; As_2O_5 ; Cl_2O_7 .

б) Даны символы элементов и указана их валентность.

Составьте соответствующие химические формулы: $LiO(I)$;
 $BaO(II)$; $PO(V)$; $SnO(IV)$; $KO(I)$; $PH(III)$; $MnO(VII)$; $FeO(III)$;
 $VO(III)$; $HS(II)$; $NO(IV)$; $CrCl(III)$; $CO(II)$; $CH(IV)$.

в) Перепишите приведенные ниже схемы уравнений реакций, вместо знаков вопроса напишите формулы соответствующих веществ, расставьте коэффициенты и поясните, к какому типу относится каждая из указанных реакций:



3. Пользуясь указаниями, которые даны на стр. 35 (учебника) составьте уравнения реакций горения следующих веществ: а) бария; б) алюминия; в) лития; г) фосфора; д) водорода.

4. а) Дайте общую характеристику элемента водорода. Составьте известные вам формулы химических соединений, содержащих водород.

б) Напишите названия солей, формулы которых $NaCl$; $NaNO_3$; CaC_2 ; $KHSO_4$; $Al(NO_3)_3$; K_3PO_4 ; Na_2SO_4 ; Na_2S ; Na_2SO_3 ;
 $Ca(HS)_2$; $FeSO_4$; $AgNO_3$; $Fe_2(SO_4)_3$; Na_2CO_3 ; $Cr_2(SO_4)_3$;
 $NaHCO_3$; $Ca(HCO_3)_2$.

в) Какие вещества называются кислотами? Приведите примеры кислот

- кислородсодержащих
- бескислородных
- одноосновных
- двухосновных
- трехосновных

5. Задача

При взаимодействии углерода и кислорода образовалось 88 гр. оксида углерода (IV). Найдите массу кислорода вступившего в реакцию?



Учебник Г.Е.Рудзитис Ф.Г.Фельдман «Химия» 7-11 I часть.