Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение

«Средняя общеобразовательная школа № 3 МО «Ахутбинский район»

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ТЕКУЩЕГО КОНТРОЛЯ УСПЕВАЕМОСТИ

И ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ ОБУЧАЮЩИХСЯ

ПО ХИМИИ

ДЛЯ 8 КЛАССА

Составитель: Малеваная Е.В.,

учитель химии

Контрольная работа №3 (8 класс)

Вариант 1

1. Вычислить массу (г) и количество вещества (моль) ртути, которая образуется при разложении 217 г оксида ртути(II).

2. Напишите уравнения реакций горения в кислороде: а) серы; б) алюминия; в) метана (углерод в образующемся оксиде четырехвалентен). Назовите продукты реакций.

3. Какому количеству вещества соответствует K2CO3 массой 512 гр.

4.Выписать формулы оксидов, кислот, оснований, солей. Датьимназвания.

Na2O; CuSO4; HNO3; SO3; Fe(OH)3; H2SO4; KOH; HNO.

Вариант 2

1. Найдите массу (г) и количествовещества (моль) образующегося оксида меди(II), если в реакцию вступило 64 г меди и кислород.

2. Напишите уравнения реакций горения в кислороде: а) угля; б) лития; в) сероводорода H2S(сера в образующемсяоксиде четырехвалентна).Назовите продукты реакций.

3. Найти массовую долю элементов в соединении CrCl3

4.Выписать формулы оксидов, кислот, оснований, солей. Датьимназвания.

BaO; Al2(SO4)3; H2SO3; Fe(OH)2; FeS; ZnO; LiOH; HNO3

Вариант 3

1. Рассчитайте количество вещества и массу серы, необходимой для получения 128 г оксида серы(IV).

2.Напишите уравнения реакций горения в кислороде: а) фосфора; б) магния; в) этилена C2H4 (углерод в образующемся оксиде четырехвалентен). Назовите продукты реакций.

3. Определить массовую долю элементов в соединении FeS

4.Выписать формулы оксидов, кислот, оснований, солей. Датьимназвания.

H3PO4; NO; MgCl2; N2O5; H2SO4; Cu(OH); NaNO3; Ca(OH)2

Вариант 4

1. Рассчитайте количество вещества и массу кислорода, необходимого для получения 54 г воды.

2. Напишите уравнения реакций горения в кислороде: а) железа; б) кремния;

в) сероуглерода CS2 (углерод и сера в образующихсяоксидах четырехвалентны).Назовите продукты реакций.

3. . Составьте химические формулы сложных веществ, образованных элементом кислородом и следующими элементами:

Hg(I), C(IV), Al(III), Ba(II), Pb(IV).

4.Выписать формулы оксидов, кислот, оснований, солей. Датьимназвания.

NO2; CaSO4; Ba(OH)2; SO2; Mn(OH)2; HNO3; NaCl; Fe2(SO4)3