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 №1 (8 класс)

Вариант 1

1. Найти массовую долю элементов в (%) Cu2O

2. Перепишите приведенные ниже формулы веществ и обозначьте римскими цифрами валентность элементов:CaO, H2S, Fe2O3, Na2O, NH3.

3. Расставить коэффициенты и определить тип реакции

AgBr → Ag + Br2

NH4Cl → NH3 + HCl

Mg + O2 → MgO

CuO + C → Cu + CO2

H2O → H2 + O2

Вариант 2

1. Найти массовую долю элементов в (%) SO3?

VII2. Составьте химические формулы следующих соединений:AlxOy, SixHy, MgxSiy, ClxOy,,PxHy.(III)

3. Расставить коэффициенты, определить к какому типу относится реакция

Na + S = Na2S

Fe +H2O → F3O4 + H2

KNO3 → KNO2 + O2

MgO + CO2 → MgCO3

HCl + Mg → MgCl2 + H2

Вариант 3

1.долю элементов в (%)CH4

2. Перепишите приведенные ниже формулы веществ и обозначьте римскими цифрами валентность элементов:Ag2O, NH3, FeCl3, P2O5, CH4.

3. Расставить коэффициенты, определить к какому типу относится реакция

H2 + N2 → NH3

Na + Cl2 → NaCl

CaCO3 → CaO + CO2

Zn + CuCl → Cu + ZnCl2

KClO3 = KCl + O2

Вариант 4

1.Найти массовуюдолю каждого элемента в оксиде железа (III)

2. Перепишите приведенные ниже формулы веществ и обозначьте римскими цифрами валентность элементов: CaCl2, FeCl3,PCl5

3. Расставить коэффициенты, определить к какому типу относится реакция

Al + S → Al2S3 KClO3 → KClO4 + KCl

HI → H2 + I2 SiCl4 + Zn → Si + ZnCl2

Cr2O3 + Al → Al2O3 + Cr