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 №4 (8 класс)

Вариант 1

1. Выполнить цепочку превращений

Свинец→оксидсвинца→нитрат свинца

2. Написать тип химических связей в соединениях

CO2; Al2O3; F2 ; H2O; O2

3. Определить степень окисления веществ

Br2; Na2CO3; TeCl4; H2SiO3; PCl3; CO2; KMnO4; PbSO4

4. Сколько граммов йодида алюминия можно получить в результате реакции соединения между йодом и 54 гр алюминия?

Вариант 2

1. Выполнить цепочку превращений

Водород→вода→гидроксид натрия

2. Написать тип химических связей в соединениях

CO2; SO2; Na2O;HCl; Br2

3.Определить степень окисления веществ

AlCl3; F2; KClO4; SeF6; NaPbO2; H4P2O7; H3MnO4

4. Сколько грамм сульфата меди надо взять, чтобы при взаимодействии с необходимым количеством железа, получилось 8гр меди?

Вариант 3

1. Выполнить цепочку превращений

Углерод→углекислыйгаз→карбонат натрия

2. Написать тип химических связей в соединениях

Cl2O7; N2O5; O2; NaCl; N2

3.Определить степень окисления веществ

NF3; NaCrO4; MgSO4; N2O3; SO3; Na2PbO2; NaMnO3

4. Вычислить массу осадка, который образуется при взаимодействии 35,5 гр сульфата натрия с нитратом бария.