**ХИМИЯ 9 класс**

**1 полугодие**

1. **ВАРИАНТ**

**1.Сравнение**

Сравните данные реакции по различным признакам:

2SO2 + O2 2SO3 + Q

СаСОз CaO + CО2 – Q

0 уровень - задание не выполнено

1 уровень - представлено 1 различие

2 уровень - представлены 2-3 различия

3 уровень - представлены 4 и более различия

**2. Анализ**

Восстановите левые части уравнений реакций, расставьте коэффициенты.

AgNО3 + ... —► AgCl + ...

А1 + ... —► AICI3 + ...

Cl2  + ... —► НС1O + ...

0 уровень - задание не выполнено

1 уровень - написано 1 уравнение реакции

2 уровень - написаны 2-3 уравнения реакции с ошибками

3 уровень - задание выполнено верно

**3. Абстрагирование**

Составьте цепочку из четырех уравнений реакций и решите ее. Все вещества из цепочки

должны в своем составе содержать атомы углерода.

0 уровень - задание не выполнено

1 уровень - цепочка составлена, написано одно уравнение реакции

2 уровень - цепочка составлена, написано два уравнения реакции

3 уровень - задание выполнено верно

**4. Обобщение**

В трех пробирках без этикеток находятся растворы следующих веществ: карбонат натрия, сульфат натрия, хлорид натрия. Определите, в какой пробирке находится какой раствор. Запишите все уравнения реакций.

0уровень – задание не выполнено

1 уровень – указан один качественный реактив, записано одно уравнение реакции с признаками

2 уровень – указаны два качественных реактива, записаны два уравнения реакции с признаками, либо задание выполнено полностью, но с ошибками в уравнениях реакций

3 уровень – задание выполнено полностью и правильно

**5. Аналогия**

Составьте и решите задачу, аналогичную данной:

Какой объем кислорода необходим для сжигания 2,3г натрия.

0уровень – задание не выполнено

1 уровень – составлена только задача

2 уровень – составлена задача, но в решении есть ошибки

3 уровень – задание выполнено полностью и правильно

1. **Вариант**

**1.Сравнение**

Сравните данные реакции по различным признакам:

 к

N2 + 3H2 2 NH3 + Q

MgC03 MgO + CО2 - Q

0 уровень - задание не выполнено

1 уровень - представлена 1 различие

2 уровень - представлены 2-3 различия

3 уровень - представлены 4 и более различия

**2. Анализ**

Восстановите левые части уравнений реакций, расставьте коэффициенты.

СаС12 + ... —►СаСО3 + ...

Na + ... —► Na2SО4 + ...

Cl2 + ... —► NaCl + ... +H2О

уровень - задание не выполнено

уровень - написано 1 уравнение реакции

уровень - написаны 2-3 уравнения реакции с ошибками

уровень - задание выполнено верно

**3. Абстрагирование**

Составьте цепочку из четырех уравнений реакций и решите ее. Все вещества из цепочки

должны в своем составе содержать атомы серы.

0 уровень - задание не выполнено

1 уровень - цепочка составлена, написано одно уравнение реакции

2 уровень - цепочка составлена, написано два уравнения реакции

3 уровень - задание выполнено верно

**4. Обобщение**

В трех пробирках без этикеток находятся растворы следующих веществ: карбонат калия, сульфат калия, хлорид калия. Определите, в какой пробирке находится какой раствор. Запишите все уравнения реакций.

0уровень – задание не выполнено

1 уровень – указан один качественный реактив, записано одно уравнение реакции с признаками

2 уровень – указаны два качественных реактива, записаны два уравнения реакции с признаками, либо задание выполнено полностью, но с ошибками в уравнениях реакций

3 уровень – задание выполнено полностью и правильно

**5. Аналогия**

Составьте и решите задачу, аналогичную данной:

Найдите массу кремния, полученного при действии избытка алюминия на диоксид кремния массой 30г

0уровень – задание не выполнено

1 уровень – составлена только задача

2 уровень – составлена задача, но в решении есть ошибки

3 уровень – задание выполнено полностью и правильно