Администрация городского округа Среднеуральск

**Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение –**

**средняя общеобразовательная школа № 6**

**с углубленным изучением отдельных предметов**

624071, г. Среднеуральск, ул. Лермонтова, 6

(34368) 7-54-17, 7-46-04

#

# Примерная контрольно – измерительная работа

# по ХИМИИ

# 9 класс (2 полугодие)

**Время выполнения 40 минут**

1. Дайте характеристику хлора или серы по положению элемента в периодической таблице химических элементов Д. И. Менделеева по плану:

а) положение элемента в периодической таблице;

б) заряд ядра, число протонов в ядре;

в) распределение электронов по энергетическим уровням;

г) характерные валентности и степени окисления;

д) формулы высшего оксида, гидроксида, летучего водородного соединения, их характер;

е) характер элемента, сравнение свойств хлора с его ближайшими соседями по периоду и подгруппе. Приведите уравнения реакций, характеризующие свойства оксида хлора.

2. Определите степени окисления элементов и тип химической связи в соединениях: MgCl2; P2O5; Cl2; Na. Назовите все вещества.

3. осуществите превращения: (ОВР и уравнения в ионном виде)

S → SO2 → SO3 → H2SO4 → CuSO4 → Cu(OH)2 → CuO

4. Закончите уравнения реакций:

А) Cu + HNO3 (конц) → …

Б) HNO3 + t → …

Расставьте коэффициенты с помощью электронного баланса. Укажите окислитель и восстановитель.

5. в 250 г 10%-го раствора хлорида натрия растворили 20 г этой же соли. Определите массовую долю соли в новом растворе.