**Казанский национальный исследовательский технологический университет**

**Поволжская межрегиональная олимпиада**

**«Будущее большой химии» по химии**

**I тур**

**9 класс**

**Вариант №1**

***Вопрос №1***

**Cумма всех коэффициентов уравнения реакции**

Ca(HSO3)2 + HCl → SO2 + ? + ?

**равна:**

1)5 2) 6

3)7 4) 8

***Вопрос №2***

**Молекулярная масса вещества, образующегося при взаимодействии оксида углерода IV и избытка гидроксида кальция равна:**

1) 100 2) 142

3) 162 4) 180

***Вопрос №3***

**Степень окисления +5 атом хлора имеет в соединении:**

1) Cl2O 3) ClF3

2) HClO3 4) NaClO

***Вопрос №4***

**При нагревании разложится вещество:**

1) СO 2) KMnO4

3) HCl 4) MgO

***Вопрос №5***

**Масса (г), гидроксида бария содержащегося в 80 мл 12%-ного его раствора (плотность *ρ* = 1,08 г/мл) равна:**