**Казанский национальный исследовательский технологический университет**

**Поволжская межрегиональная олимпиада**

**«Будущее большой химии» по химии**

**I тур**

**9 класс**

Вариант №2

***Вопрос №1***

**Cумма всех коэффициентов уравнения реакции**

NaHCO3 + H2SO4 → CO2 + ? + ?

**равна:**

1)5 2) 6

3)8 4) 11

***Вопрос №2***

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

1) 100*)* 2) 142

3) 162 4) 180

***Вопрос №3***

**Степень окисления +4 атом серы имеет в соединении:**

1) Na2SO3 3) H2S

2) NaHSO4 4) FeS2

***Вопрос №4***

**В перечне веществ к средним солям относятся:**

1) KH2PO4 3) K2HPO4

2) (NH4)2HPO4 4) (NH4)3PO4

***Вопрос №5***

**Масса (г), гидроксида натрия содержащегося в 875 мл 22%-ного его раствора (плотность *ρ* = 1,04 г/мл) равна:**