**Казанский национальный исследовательский технологический университет**

**Поволжская межрегиональная олимпиада**

**«Будущее большой химии» по химии**

**I тур**

**9 класс**

**Вариант №3**

***Вопрос №1***

**Cумма всех коэффициентов уравнения реакции**

NH4Cl + Ba(OH)2 → NH3 + ? + ?

**равна:**

1)5 2) 6

3)7 4) 8

***Вопрос №2***

**Молекулярная масса вещества, образующегося при взаимодействии избытка оксида серы VI и гидроксида натрия равна:**

1) 120 2) 142

3) 10 4) 126

***Вопрос №3***

**Наибольшую степень окисления железо имеет всоединении:**

1) FeS 3) FeSO4

2) Fe(NO3)2 4) FeS2

***Вопрос №4***

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

1) NH4Cl 3) NH4HSO4

2) (NH4)2SO4 4) NH4NO3

***Вопрос №5***

**Масса (г), серной кислоты содержащейся в 236 мл её 8,4%-ного раствора (плотность *ρ* = 1,06 г/мл) равна:**

Ответ округлить до целого числа