***Всероссийская олимпиада школьников по химии***

***Муниципальный этап***

***2025-2026 учебный год***

***Экспериментальный тур***

**Реактивы и оборудование.**

**8 класс.**

**На каждого участника:** смесь веществ (карбонат кальция, хлорид калия, парафин)

**Оборудование.**

На каждого участника: спиртовка, шпатель, воронка, фильтровальная бумага -2 шт, фарфоровая чаша, стакан с водой, стеклянная палочка, пустой стакан или колба небольшая, лабораторный штатив с кольцом.

**9 класс**

**Реактивы к заданию на каждого участника**:

1M H2SO4, 1M NaOH, дистиллированная вода, сухие соли: MgCl2, BaCl2, Na2CO3 , ZnCl2, MnCl2 и KCl.

**Оборудование к заданию на каждого участника:** шесть пробирок с солями MgCl2, BaCl2, Na2CO3 , ZnCl2, MnCl2 и KCl. Каждой соли не более 1 г, так как растворять соли они будут сразу в выданных им пробирках; стеклянная палочка, стакан с водой для промывания пипеток и палочки, пипетки – 2 штуки, штатив с чистыми пробирками для идентификации солей.

**10 класс.**

**Реактивы и оборудование на каждого участника**

**Реактивы:** 1M раствор H2SO4, 1M раствор KOH, H2O(дист.).

**Оборудование:** семь пронумерованных пробирок с кристаллическими солями:

MnCl2, MgCl2, (NH4)2CO3, NaHCO3, AlCl3, FeSO4 и СuSO4; штатив с пробирками, спиртовка, зажим для пробирок, спички. Каждой соли не более 1 г, так как растворять соли они будут сразу в выданных им пробирках; стакан на 50 – 100 мл с дистиллированной водой (для промывания пипеток), стакан на 50 – 100 мл с дистиллированной водой для растворения солей.

**11 класс.**

**Реактивы и оборудование на каждого участника**

**Реактивы:** CaCO3 (тв.), Cu2(OH)2CO3 (тв.) по 3-4 г, H2SO4 (5 %), HCl (5 %), NaHCO3 (тв.), по 20 мл

**Оборудование:** штативы с пробирками (7 пробирок с растворами по 5 мл: KI, NaOH, NaHCO3, Na2S2O3, BaCl2, Ca(NO3)2, NH3 и 7 чистых пробирок), 2 пипетки, стакан на 50 – 100 мл с дистиллированной водой (для промывания пипеток), пустой стакан на 50 – 100 мл для синтеза реактива и стеклянная палочка.