

Перечень
необходимого оборудования и реактивов для проведения МЭ олимпиады по химии
(Указано из расчета на одного участника)

№	Наименование	Кол-во, единица изм.
8 класс		
1	Разбавленный раствор соляной кислоты, HCl 5%	50 мл
2	Разбавленный раствор серной кислоты, H ₂ SO ₄ 5%	50 мл
3	Разбавленный раствор орто-фосфорной кислоты, H ₃ PO ₄ 5%	50 мл
4	Гидроксид калия KOH	8 г
5	Хлорида цинка ZnCl ₂	5 г
6	Хлорид хрома (III) CrCl ₃	5 г
7	Оксид кальция CaO	2 г
8	Медный купорос CuSO ₄ ·5H ₂ O	2 г
9	Дистиллированная вода H ₂ O	200 мл
10	Штатив для пробирок	3 шт
11	Пробирки	10 шт
12	Держатели для пробирок	4 шт
13	Пипетка Мора	5 шт
14	Стаканчик химический, 50 мл	2 шт
15	Спиртовка	1 шт
16	Спички	1 коробка
17	Шпатели	3 шт
9 класс		
1	Хлорид натрия NaCl	1 г
2	Соляная кислота HCl 5 %	10 мл
3	Карбонат натрия Na ₂ CO ₃	2 г
4	Силикат натрия Na ₂ SiO ₃	1 г
5	Гидроксид натрия (калия) KOH	1 г
6	Хлорид (сульфат) алюминия AlCl ₃ ·nH ₂ O или Al ₂ (SO ₄) ₃ ·nH ₂ O	1 г
7	Фенолфталеин	0,05 г
8	Спирт этиловый 60% (для приготовления р-ра фенолфталеина)	5 мл
9	Капельница (для р-ра фенолфталеина) или флакон стеклянный с пипеткой (на 10 мл)	1
10	Пробирки	15
11	Штатив для пробирок	2
12	Флаконы стеклянные (на 20-30 мл)	3

10 класс		
1	Роданид калия KSCN	1г
2	Хлорид железа (III) $\text{FeCl}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$	3г
3	Хлорид олова (II) SnCl_2	1г
4	Хлорид калия KCl	2г
5	Азотная кислота HNO_3 5%	20мл
6	Цинк или магний (металлический) Zn или Mg	1г
7	Гидроксид натрия NaOH	1г
8	Тиосульфата натрия $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$	1г
9	Серная кислота H_2SO_4 5%	20 мл
10	Дистиллированная вода H_2O	200 мл
11	Штатив для пробирок	2
12	Пробирки	25
13	Пипетка	2
14	Колба круглодонная на 100 мл	1
15	Секундомер	1
16	Воронка	1
17	Шпатель	1
18	Водяная баня	1
11 класс		
1	Медный купорос $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	3 г
2	Йодид калия KI	1 г
3	Аммиак NH_3 (3%-ный водный)	20 мл
4	Хлорид натрия NaCl	3 г
5	Сульфит натрия Na_2SO_3	3 г
6	Перманганат калия KMnO_4	1 г
7	Серная кислота H_2SO_4 5%	20 мл
8	Гидроксид калия KOH	1 г
9	Дихромат калия $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	1 г
10	Сульфид натрия $\text{Na}_2\text{S} \cdot n\text{H}_2\text{O}$	1 г
11	Кальцинированная сода Na_2CO_3	2 г
12	Пищевая сода NaHCO_3	1 г
13	Хлорид алюминия $\text{AlCl}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$	1 г
14	Нитрат серебра AgNO_3	0,5 г
15	Дистиллированная вода H_2O	200 мл
16	Штатив для пробирок	4
17	Пробирки	25
18	Пипетка Мора	3
19	Стаканчик химический (50 мл)	1