

Рекомендации организаторам экспериментального тура муниципальной олимпиады по химии

Перед выполнением эксперимента обязательно должен быть проведен **инструктаж по технике безопасности!**

Оценка за технику эксперимента выставляется в тетрадь по завершении выполнения эксперимента членом жюри, находящимся в лаборатории и наблюдающим за выполнением экспериментального тура!

11 класс

- мыло детское, мыло хозяйственное, любое дешевое мыло типа «DURU» и жидкое мыло, не имеющее окраски или белое; твердое мыло - не более 0,5 г - должно быть измельченное, жидкого мыла несколько капель;
- концентрированный раствор стиральной (кальцинированной) соды – 10 мл;
- растительное масло (подсолнечное) – не более 2 мл;
- твердый хлорид натрия – не более 1 г;
- раствор лакмуса или полоски универсального индикатора;
- дистиллированная вода – 50 мл;
- водопроводная вода – 10 мл;
- раствор хлорида кальция (продается в аптеке) – 5 мл;
- штатив с пробирками – 10 шт.;
- пробиркодержатель – 1 шт.;
- спиртовка или водяная баня;
- пипетка глазная или одноразовые шприцы - 4 шт.;
- шпатель или глазная лопатка – 1 шт.;
- стеклянная палочка – 1 шт.;
- фильтровальная бумага.

10 класс

- раствор соляной кислоты;
- концентрированный раствор гидроксида натрия;
- раствор хлорида бария;
- универсальный индикатор или красная лакмусовая бумага;
- концентрированный (30%) раствор серной кислоты;
- известковая вода;
- дистиллированная вода;

К каждому раствору прилагается пипетка или одноразовый шприц

- стакан на 100 или 150 мл;
- спиртовка;
- проволока для прокаливания солей;
- пробиркодержатель;
- глазная лопатка, шпатель или одноразовая чайная ложка;
- пипетка глазная или одноразовый шприц;
- штатив с пробирками;
- спички.

9 класс

- раствор соляной кислоты;
- раствор гидроксида натрия;
- раствор карбоната натрия;
- раствор сульфата меди

К каждому раствору прилагается пипетка или одноразовый шприц

- штатив с пробирками;
- спиртовка;
- спички;
- пробиркодержатель

7 - 8 класс

- раствор хлорида кальция (продается в аптеке) – 50 мл;
- раствор соляной кислоты – 20 мл;
- кальцинированная сода или карбонат натрия – 1,5 – 2 чайных ложки;
- цилиндр или химический стакан с делениями;
- стакан на 100 или 150 мл;
- стакан на 250 - 500 мл;
- одноразовая чайная ложка или шпатель;
- стакан с водой.