Практическая работа
«Решение экспериментальных задач»

Цель: _____
Задачи: _____
_____
Оборудование и реактивы: _____
_____

Задача. Для проведения эксперимента выданы склянки №1 и №2 с *соляной кислотой и раствором хлорида аммония*, а также три реактива: *оксид магния*, *растворы нитрата серебра и гидроксида калия.*

1) Только для указанных в перечне трёх реактивов выберите два, которые необходимы для определения каждого вещества, находящегося в склянках №1 и №2;
2) Составьте молекулярное, полное и сокращённое ионное уравнения реакции, которую планируете провести для определения вещества из склянки №1;
3) Составьте молекулярное, полное и сокращённое ионное уравнения реакции, которую планируете провести для определения вещества из склянки №2;
4) Для оформления хода эксперимента используйте предложенную ниже таблицу;

Свойства веществ

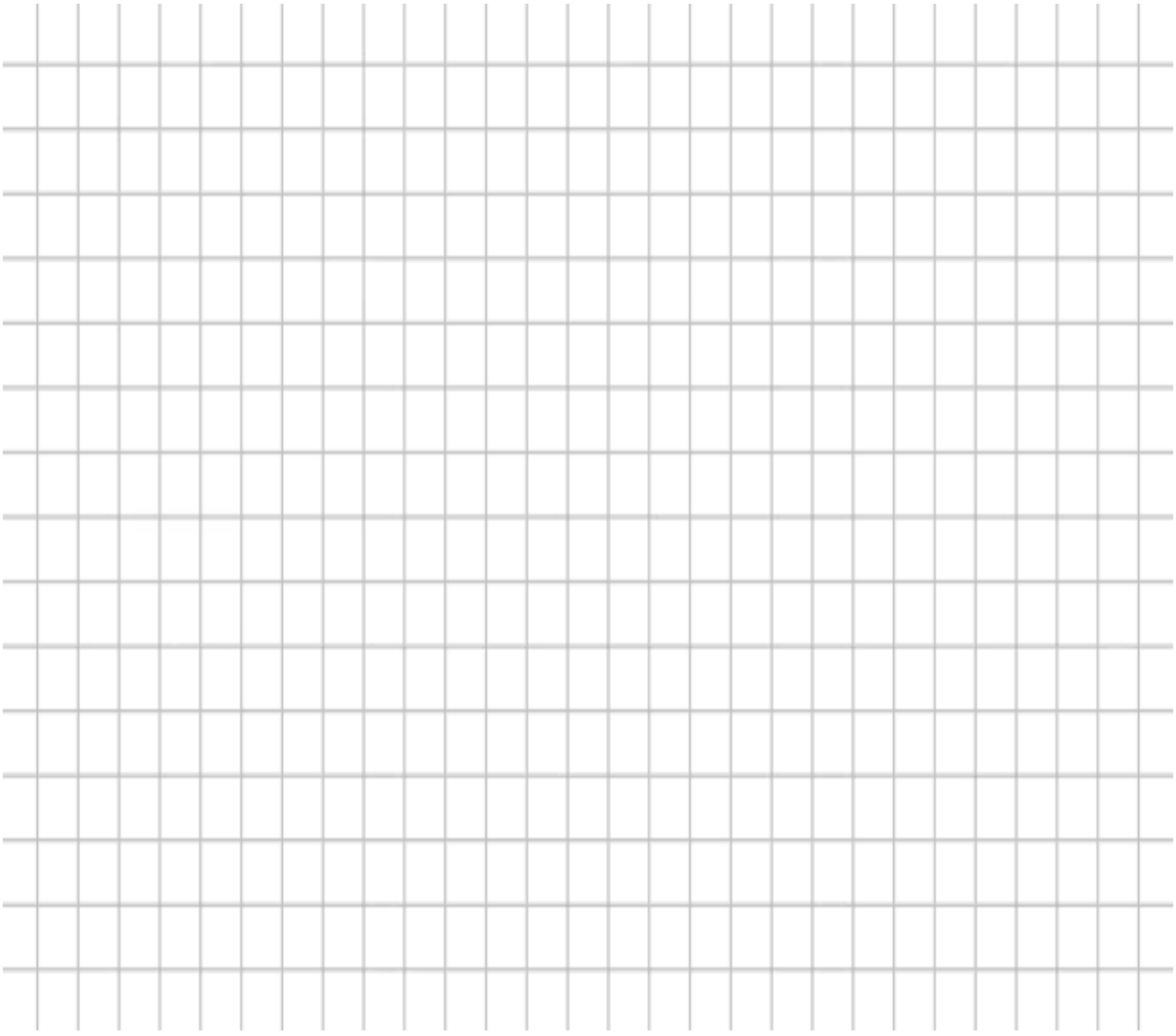
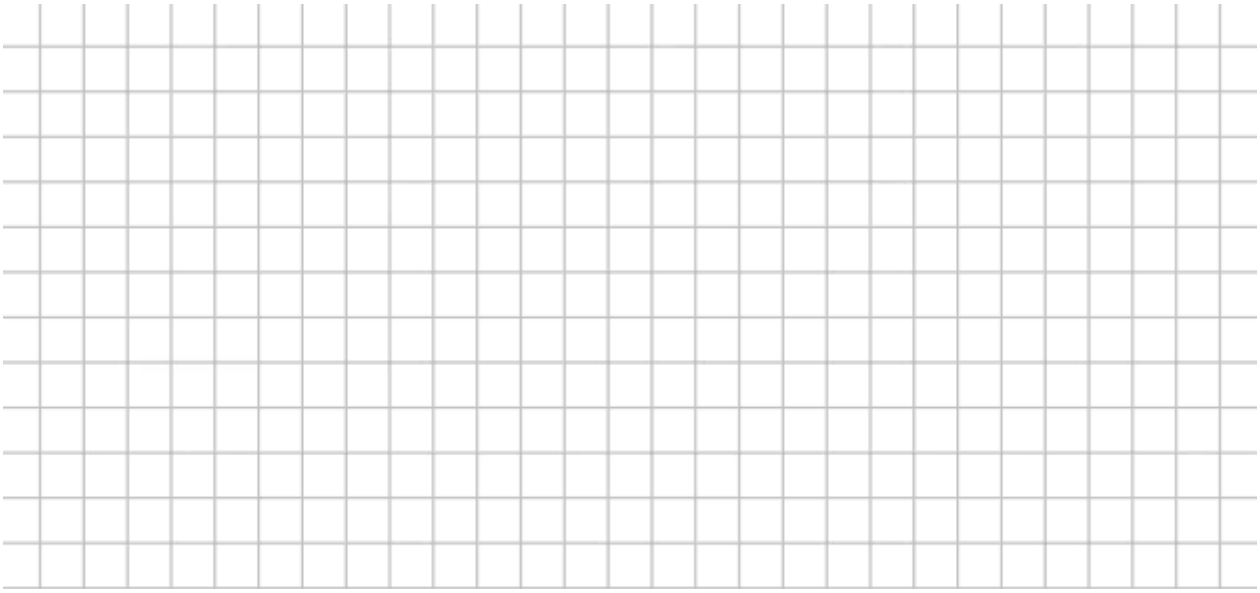


Таблица для оформления проведения эксперимента

№ опыта	Реактив (формула или название)	Наблюдаемые признаки реакции	
		Вещество из склянки №1	Вещество из склянки №2
1			
2			
ВЫВОД:			

Уравнение химической реакции для склянки №1 (молекулярная, ионная и сокращённая ионные формы)

Уравнение химической реакции для склянки №2 (молекулярная, ионная и сокращённая ионные формы)



Вывод: