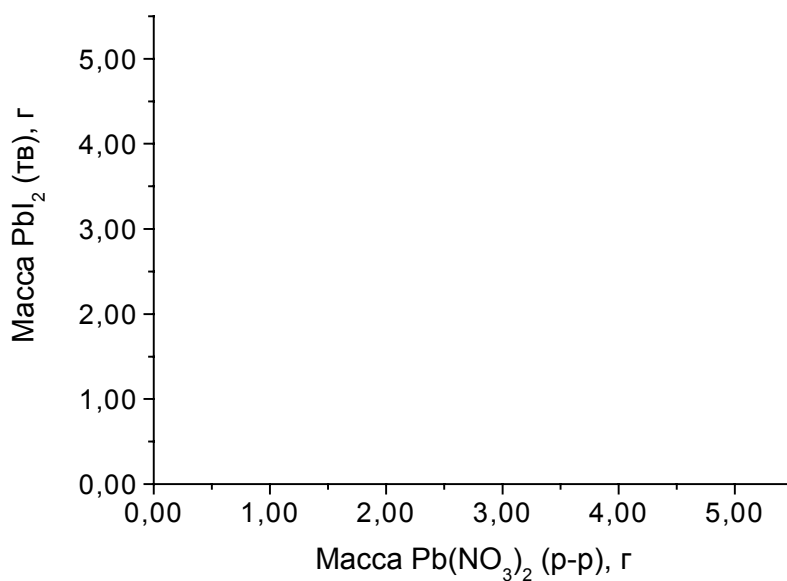


### Задача 14. Иодид свинца

Нитрат свинца ( $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ ) и иодид калия ( $\text{KI}$ ) реагируют в водном растворе с образованием желтого осадка иодида свинца ( $\text{PbI}_2$ ). В серии экспериментов изменяли массы каждого из двух реагентов, сохраняя постоянной их сумму: 5.000 г. Иодид свинца отфильтровывали, промывали и высушивали. Результаты экспериментов приведены в таблице:

№ опыта	Масса нитрата свинца, г	Масса иодида свинца, г
1	0.500	0.692
2	1.000	1.388
3	1.500	2.093
4	3.000	2.778
5	4.000	1.391



- 14-1.** Заполните график: изобразите на нем экспериментальные точки и соедините их линиями. По графику определите максимальную массу осадка.
- 14-2.** Напишите суммарное уравнение реакции и по нему рассчитайте максимальную массу  $\text{PbI}_2$  и соответствующее количество  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ .