

Задания 91-ой Санкт-Петербургской олимпиады школьников по химии

Заключительный этап. Практический тур

9 класс

Практическое задание:

В 6 пронумерованных пробирках даны сухие вещества из следующего набора (вещества могут повторяться): хлорид свинца, сульфат бария, карбонат магния, хлорид аммония, хлорид калия, карбонат бария и фосфат кальция. В качестве дополнительных реактивов выданы подписанные растворы серной кислоты, гидроксида натрия, концентрацией 2 моль/л и фенолфталеиновая бумага.

Теоретические вопросы:

1. Заполните приведенную ниже таблицу, указав наблюдаемые при действии реагентов на определяемые вещества явления

	PbCl_2	MgCO_3	NH_4Cl	KCl	BaCO_3	BaSO_4	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
H_2SO_4							
NaOH							

2. Напишите все уравнения протекающих реакций в молекулярной и сокращенно-ионной форме.