

Девятый класс

Задание: Вам выданы два набора пробирок. 1-й набор содержит растворы $\text{Ba}(\text{OH})_2$, NaOH , H_2SO_4 , HCl , 2-й набор содержит растворы Na_2SO_4 , $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2$, BaCl_2 , NH_4Cl , MnSO_4 , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, Na_2CO_3 .

Заполните таблицу, отражающую эффекты, проявляющиеся в результате взаимодействия веществ первого набора с веществами второго набора:

	Na_2SO_4	$\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2$	BaCl_2	NH_4Cl	MnSO_4	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	Na_2CO_3
$\text{Ba}(\text{OH})_2$							
NaOH							
H_2SO_4							
HCl							

Определите, какие растворы содержатся в каждой из пробирок первого набора и затем, используя растворы, находящиеся в этих пробирках, определите, какие растворы солей находятся в каждой из пробирок второго набора.

Опишите последовательность Ваших действий. Опишите и объясните наблюдаемые явления. Напишите уравнения реакций, лежащих в основе этих явлений.

Реактивы: $\text{Ba}(\text{OH})_2$, NaOH , H_2SO_4 , HCl , фенолфталеиновая бумага.

Оборудование: штатив с пробирками (7шт), пипетка, водяная баня, предметное стекло, стакан с дистиллированной водой для промывания пипетки.