

ДЕВЯТЫЙ КЛАСС

В восьми пробирках, пронумерованных арабскими цифрами, выданы растворы следующих индивидуальных веществ: Na_2CO_3 , NaCl , CaCl_2 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, KOH , K_2SO_4 , H_2SO_4 , HCl . Кроме того, в двух пробирках, пронумерованных римскими цифрами, находятся растворы смесей, состоящих каждая из четырех соединений, входящих в вышеуказанный набор.

Не используя никаких других реактивов, определите составы всех перечисленных растворов. Опишите последовательность Ваших действий и наблюдаемые явления. Напишите уравнения соответствующих реакций. Заполните следующую таблицу, где укажите, в каких случаях наблюдается образование осадка, а в каких – выделение газа:

	Na_2CO_3	NaCl	CaCl_2	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	KOH	K_2SO_4	H_2SO_4	HCl	Число случаев ↓	Число случаев ↑
Na_2CO_3	–									
NaCl		–								
CaCl_2			–							
$\text{Ca}(\text{OH})_2$				–						
KOH					–					
K_2SO_4						–				
H_2SO_4							–			
HCl								–		