

1.2 . Задания экспериментального тура

1.2.1. Задание 9 класса

Перед Вами находятся два набора пробирок.

В первом наборе из четырех пробирок обозначенных буквами **А, Б, В, Г**, содержатся растворы H_2SO_4 , $BaCl_2$, $NH_3 \cdot H_2O$, $MnSO_4$

1. *Используя имеющиеся чистые пробирки, определите, раствор какого вещества находятся в каждой из пробирок.*
2. *Опишите свои действия, напишите уравнения реакций.*

ВНИМАНИЕ! Прежде чем приступить к решению второй части задачи проверьте правильность определения соответствия пробирок у преподавателя.

Во втором наборе, состоящем из четырех пронумерованных пробирок, находятся растворы веществ из следующего перечня: $Pb(NO_3)_2$, Na_2CO_3 , Na_2SO_4 , HCl , $ZnSO_4$, $FeSO_4$

3. *Заполните таблицу, отражающую эффекты, проявляющиеся в результате взаимодействия веществ первого набора с веществами второго набора, подкрепив уравнениями реакций.*

	$Pb(NO_3)_2$	Na_2CO_3	Na_2SO_4	HCl	$ZnSO_4$	$FeSO_4$
H_2SO_4						
$BaCl_2$						
$NH_3 \cdot H_2O$						
$MnSO_4$						

4. *Используя растворы из первого набора, определите содержимое каждой из пробирок второго набора.*

НЕ ЗАБЫВАЙТЕ: перед каждым использованием пипетки ее необходимо промывать дистиллированной водой. Удачи!