

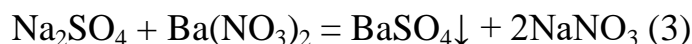
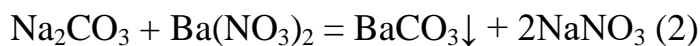
### Задание 9 класса

1. Рассмотрим растворимость имеющихся веществ в воде. Единственная соль нерастворимая в воде – это карбонат кальция, поэтому добавлением к исследуемым веществам дистиллированной воды можно определить карбонат кальция.

2. Растворы сульфата и карбоната натрия можно различить действием хлороводородной кислоты. При действии кислоты на карбонат натрия выделяется углекислый газ:



3. Другим способом различить карбонат и сульфат натрия является осаждение солей бария:



В хлороводородной кислоте при этом растворим только карбонат бария:



### Разбалловка

Определение соответствия веществ и номеров пробирок	3x1,5б. = 4,5 б.
Написание уравнений реакции (1) – (4)	4x1б. = 4 б.
Оформление работы и описание наблюдений	1,5 б.
ИТОГО	10 б.