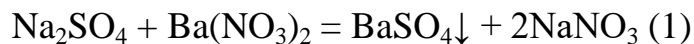
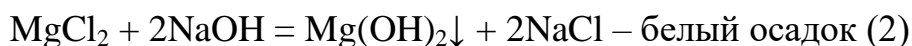


Задание 9 класса

1. На первом этапе определим сульфат натрия, только он взаимодействует с раствором нитрата бария с образованием белого мелкокристаллического осадка



2. Хлорид алюминия и хлорид магния можно различить действием гидроксида натрия. Алюминий является амфотерным металлом, поэтому осадок его гидроксида растворяется в избытке щелочи, в отличие от гидроксида магния:



* допускается вариант написания $\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$

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.