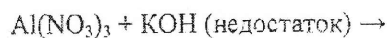
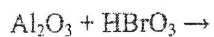


ЗАДАНИЯ ДЛЯ КОНТРОЛЬНЫХ РАБОТ ПО ХИМИИ

КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА №1

1. Завершите уравнения реакций и уравняйте их:



Дайте структурную формулу и название HBrO_4

2. Раствор, содержащий 4,3 г BaCl_2 , смешали с раствором, содержащим 2,7 г Na_2SO_4 . Сколько граммов BaSO_4 получилось?
3. Напишите электронную конфигурацию атома и иона алюминия (Al^{3+}).
4. Рассчитайте тепловой эффект реакции $\text{CaCO}_3(\text{т}) = \text{CaO}(\text{т}) + \text{CO}_2(\text{г})$, если известны теплоты образования веществ, участвующих в реакции (кДж/моль): $\Delta H_f^\circ (\text{CaO}(\text{т})) = -635,0$; $\Delta H_f^\circ (\text{CO}_2(\text{г})) = -393,0$; $\Delta H_f^\circ (\text{CaCO}_3(\text{т})) = -1207,1$.