

2. УКАЗАНИЯ К РЕШЕНИЮ

2.3. Заключительный (городской) этап. Практический тур 8 класс

Проанализируйте растворимость выданных солей в воде, а также признаки возможных реакций (выделение газа, выпадение осадка). Такой анализ удобно проводить в виде таблицы:

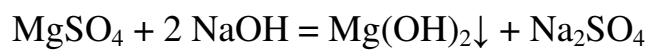
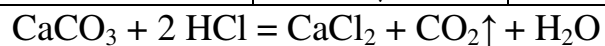
	CaCO_3	Na_2CO_3	NaCl	MgSO_4
H_2O				
HCl				
NaOH				

3. Решения задач

3.2. Заключительный (городской) этап. Практический тур. 8 класс

Растворимость солей в воде и признаки протекающих реакций представлены ниже в таблице:

	CaCO ₃	Na ₂ CO ₃	NaCl	MgSO ₄
H ₂ O	↓	p	p	p
HCl	↑	↑	P	p
NaOH	↓	p	p	↓



Реакции, которые можно провести между веществами:

