

## 2. УКАЗАНИЯ К РЕШЕНИЮ

### 2.3. Заключительный (городской) этап. Практический тур

#### 9 класс

Проанализируйте признаки возможных реакций (изменение цвета, выделение газа, выпадение осадка). Такой анализ удобно проводить в виде таблицы:

	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	$\text{FeCl}_3$	$\text{HCl}$	$\text{Na}_2\text{CO}_3$	$\text{NaI}$
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$					
$\text{FeCl}_3$					
$\text{HCl}$					
$\text{Na}_2\text{CO}_3$					
$\text{NaI}$					

### 3. Решения задач

#### 9 класс

Признаки протекающих реакций представлены ниже в таблице:

	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	$\text{FeCl}_3$	$\text{HCl}$	$\text{Na}_2\text{CO}_3$	$\text{NaI}$
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$				осадок и газ	
$\text{FeCl}_3$				осадок и газ	Бурый цвет
$\text{HCl}$				газ	
$\text{Na}_2\text{CO}_3$	осадок и газ	осадок и газ	газ		
$\text{NaI}$		Бурый цвет			

