

# Признаки химических реакции



# Таблица 1

<b>Примеры физических явлений</b>	<b>Примеры химических явлений</b>
<ol style="list-style-type: none"><li>1. <i>Замерзание воды</i></li><li>2. <i>Испарение воды</i></li><li>3. <i>Плавление парафина</i></li><li>4. <i>Измельчение мела</i></li><li>5. <i>Вытягивание медной проволоки</i></li></ol>	<ol style="list-style-type: none"><li>1. <i>Ржавление железа</i></li><li>2. <i>Горение древесины</i></li><li>3. <i>Скисание молока</i></li><li>4. <i>Под действием электрического тока вода разлагается на водород и кислород</i></li><li>5. <i>Прогоркание масла</i></li></ol>
<b>Физические явления-явления, при которых...</b>	<b>К химическим явлениям относятся такие явления, при которых ...</b>

# Таблица 1

<b>Примеры физических явлений</b>	<b>Примеры химических явлений</b>
<ol style="list-style-type: none"><li><i>1. Замерзание воды</i></li><li><i>2. Испарение воды</i></li><li><i>3. Плавление парафина</i></li><li><i>4. Измельчение мела</i></li><li><i>5. Вытягивание медной проволоки</i></li></ol>	<ol style="list-style-type: none"><li><i>1. Ржавление железа</i></li><li><i>2. Горение древесины</i></li><li><i>3. Скисание молока</i></li><li><i>4. Под действием электрического тока вода разлагается на водород и кислород</i></li><li><i>5. Прогоркание масла</i></li></ol>
<p><b>Физические явления-явления, при которых могут изменяться размеры, форма тел или агрегатное состояние веществ, но состав их остается постоянным.</b></p>	<p><b>К химическим явлениям относятся такие явления, при которых из одних веществ образуются другие.</b></p>

## Таблица 2

Признаки химических реакций		Наличие признака и условий		
		Опыт 1	Опыт 2	Опыт 3
1.Выпадение осадка				
2.Выделение газа				
3.Изменение цвета				
4.Выделение теплоты (экзотермическая реакция)				
5.Поглощение теплоты (эндотермическая реакция)				
6.Выделение света				
Условия протекания реакций				
1.Соприкосновение реагирующих веществ				
2.Нагревание	первоначальное			
	постоянное			

## Таблица 2

Признаки химических реакций		Наличие признака и условий		
		Опыт 1	Опыт 2	Опыт 3
1.Выпадение осадка		+		
2.Выделение газа			+	+
3.Изменение цвета		+		+
4.Выделение теплоты (экзотермическая реакция)				+
5.Поглощение теплоты (эндотермическая реакция)			+	
6.Выделение света				+
Условия протекания реакций				
1.Соприкосновение реагирующих веществ		+		
2.Нагревание	первоначальное			+
	постоянное		+	