

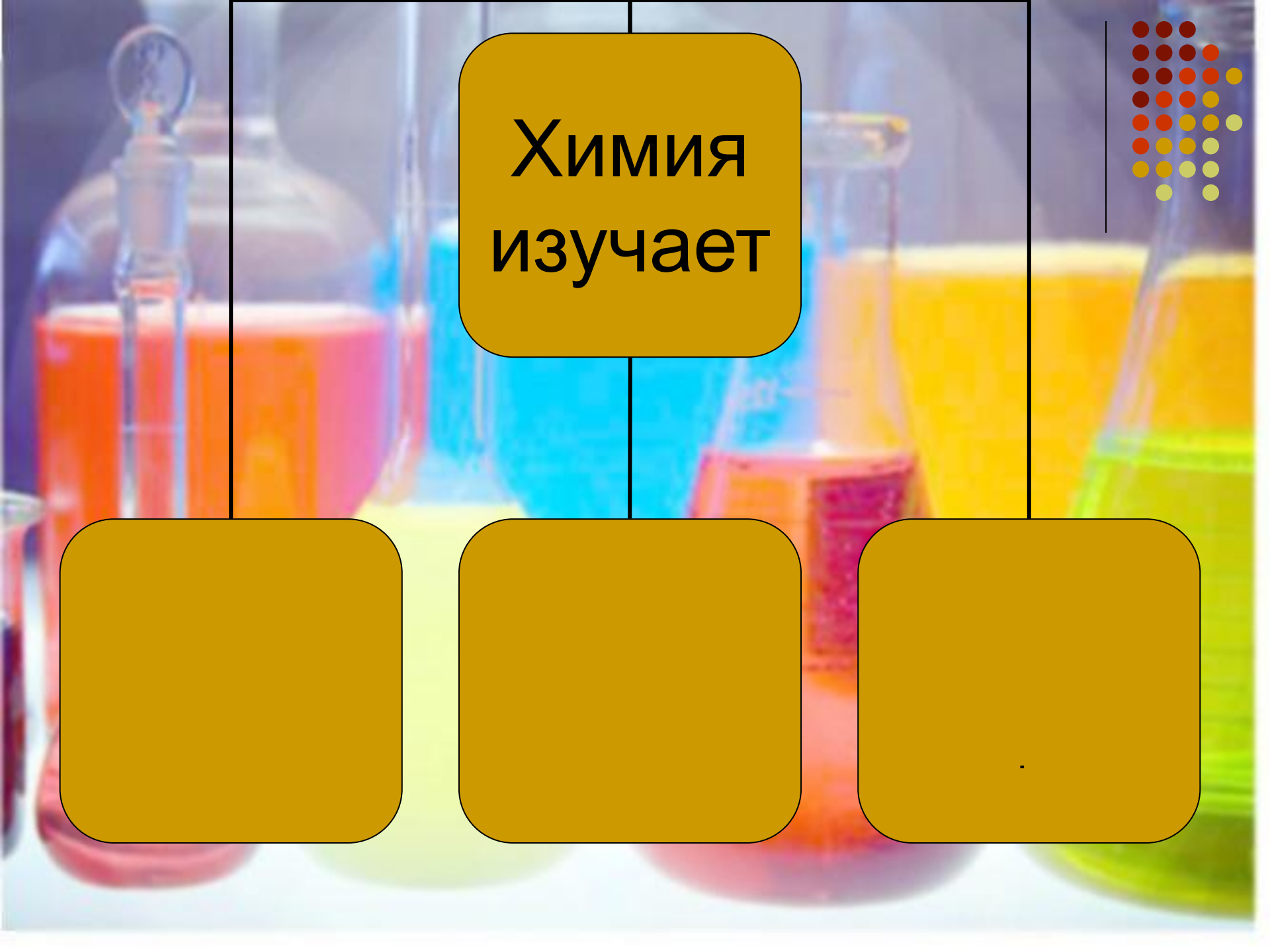
Явления, как изменения, происходящие с веществами

Урок химии в 8 классе

Анацко О. Э.

Учитель химии ГБОУ гимназии №399 Санкт-Петербурга





Химия
изучает

Свойства веществ



- Агрегатное состояние (при обычных условиях)
- Цвет
- Блеск
- Запах
- Растворимость в воде
- Другие свойства

Описать свойства веществ



Вода

- Жидкая
- Бесцветная
- Поверхность воды имеет блеск
- Без запаха
- Растворяет многие вещества



Описать свойства веществ



Соль поваренная

- Твердая
- Белая
- Блеска нет
- Запаха нет
- Растворяется в воде
- Имеет соленый вкус



Описать свойства веществ



Железо

- Твердое
- Серое
- Имеет блеск
- Запаха нет
- Не растворяется в воде
- Имеет магнитные свойства



Превращения веществ



Таяние льда



Превращения веществ



Кипение воды



Превращения веществ



Горение древесины



Превращения веществ



Ржавление железа



Явления



- изменения происходящие с веществами;
- все изменения, происходящие вокруг нас.

Явления

Физические

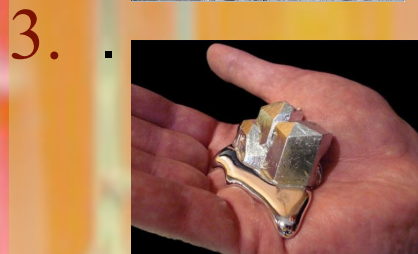
Химические

<i>Признаки сравнения</i>	<i>Физическое явление</i>	<i>Химическое явление</i>
Изменяется ли вещество		
Признаки		
Можно ли повторить опыт по проведению явления с этой же порцией вещества		

Определи какое явление



1. Скисание молока



4. Образование тумана

5. Фотосинтез

1. Химическое

2. Физическое

3. Физическое

4. Физическое

5. Химическое

A background image showing several pieces of laboratory glassware. In the foreground, there are four Erlenmeyer flasks containing liquids of different colors: pink, yellow, orange, and green. Behind them are larger bottles, one containing a bright blue liquid. The scene is set in a laboratory environment with a white surface.

Спасибо за работу!

