



Химические явления. Горение.

Презентация по природоведению
для 5 класса

Подготовила Шашлова Т.А.

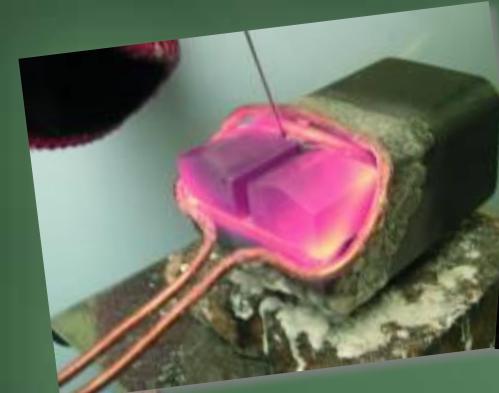


Цель урока

- Познакомиться с новыми понятиями: химические явления, химические реакции;
- Познакомиться с реакцией горения;
- Определить значение горения для человека.



**Химическое явление (реакция) –
явление, при котором образуются новые вещества.**



Литье металлов



Обжигание глины



Получение мыла



А по каким признакам можно определить, что произошла химическая реакция ?

- При некоторых химических реакциях происходит выпадение осадка;
- Другие реакции сопровождаются изменением цвета исходного вещества;
- В третьих происходит изменение его вкуса;
- В четвертых – выделение газа, выделение или поглощение тепла и света.

Признаки химических реакций

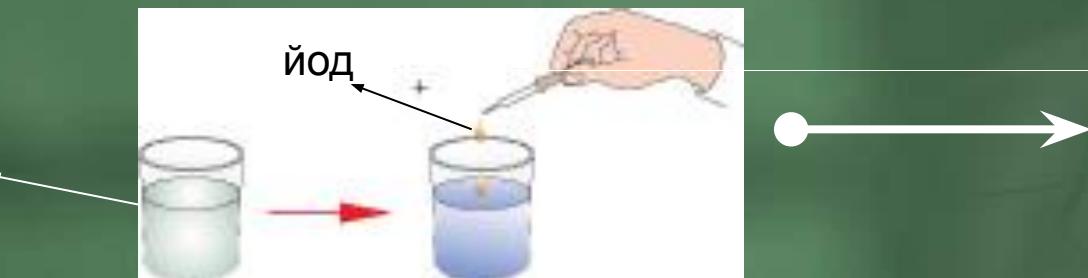
Изменение цвета исходного вещества

Изменение вкуса исходного вещества

Выпадение осадка

Выделение газа

Появление запаха



Изменение цвета



Изменение вкуса



Выделение газа

Реакция горения

- Реакцию, сопровождающуюся выделением тепла и света, называют горением.



Строение пламени свечи



Как погасить пламя?

- прекратить доступ воздуха

Можно гасить водой:

- древесину;
- уголь.

Нельзя гасить водой:

- бензин;
- нефть;
- керосин.

Горючие материалы, сжигаемые
для использования выделяющейся
теплоты, называют
топливом.



торф

**Твердое
топливо**

**Каменный
уголь**



**Жидкое
топливо**

Бензин

Керосин



**Газообразное
топливо**

**Природный
газ**



Значение горения:

- обеспечивает движение транспорта;
- обогревает жилища;
- применяется во всех отраслях промышленности;
- применяется в сельском хозяйстве;
- используется на тепловых электростанциях.

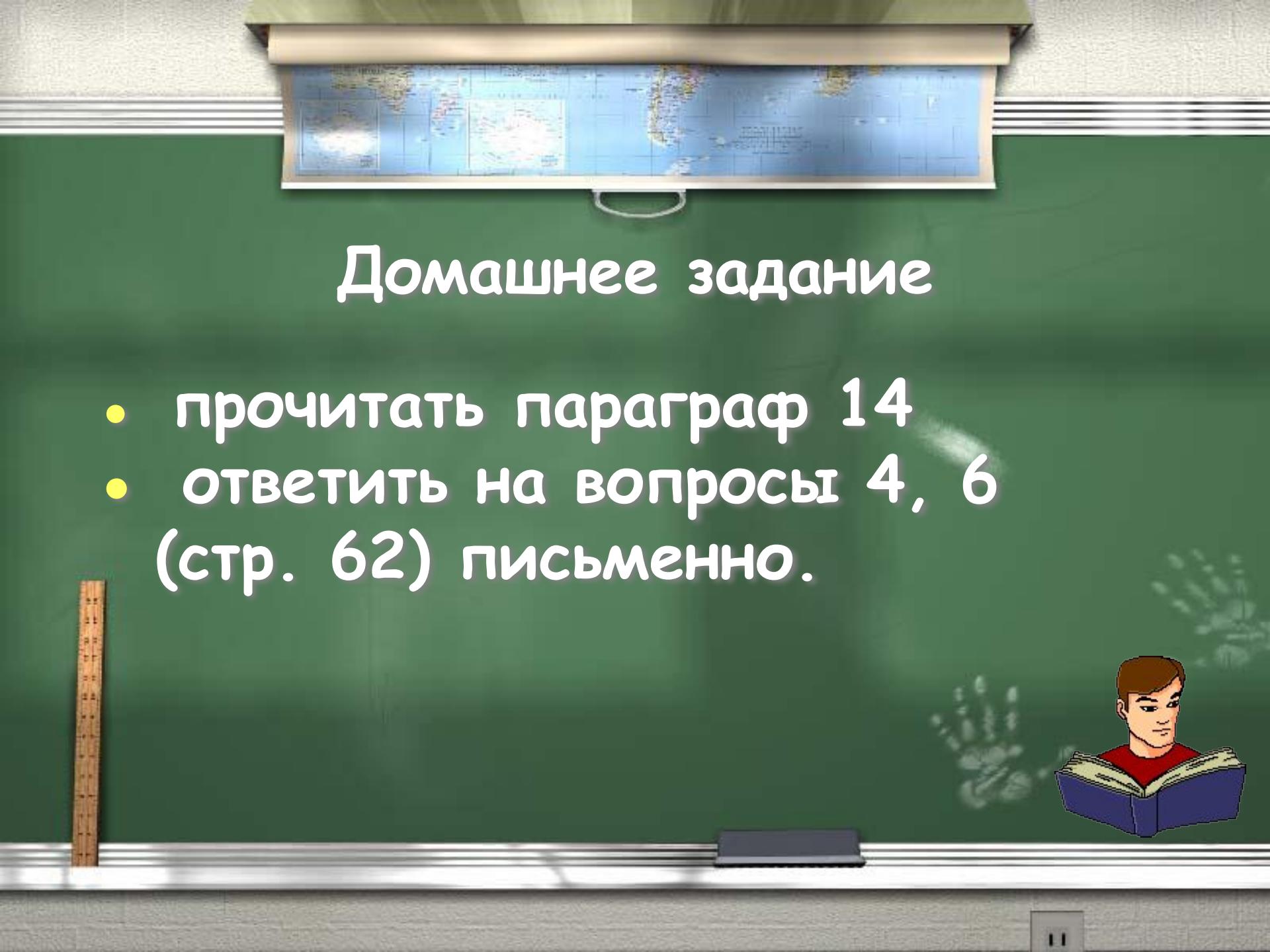


Явления физические и химические



Закрепление

- почему при протапливании печей открывают трубы?
- к какой группе явлений можно отнести: гниение листьев; скисание молока; таяние льда; журчание ручья; сгорание дров.



Домашнее задание

- прочитать параграф 14
- ответить на вопросы 4, 6
(стр. 62) письменно.



Спасибо
за
внимание!