

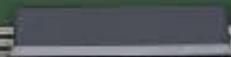
# РЕАКЦИЯ ГОРЕНИЯ

Подготовила Шашлова Т.А.



# Цель урока

- Познакомиться с реакцией горения;
- Определить значение горения для человека.



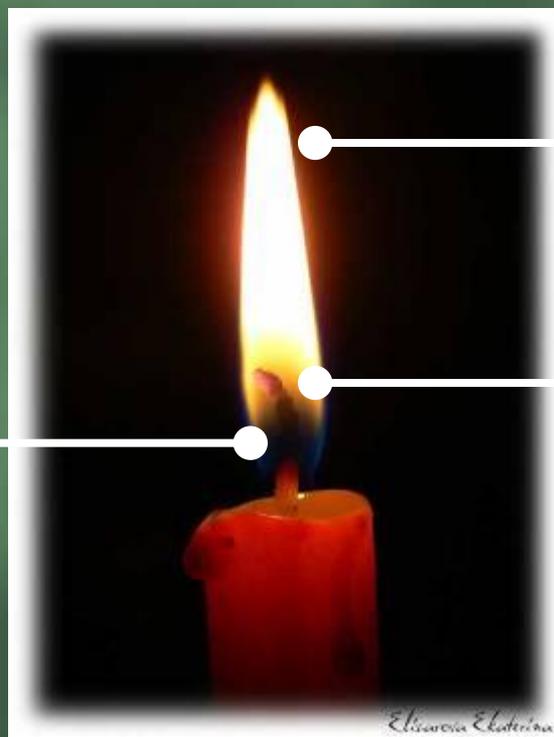


# Реакция горения

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



## Строение пламени свечи



Менее яркое  
пламя

Яркое пламя

Темное пламя

*Елизавета Елизавета*



# Как погасить пламя?

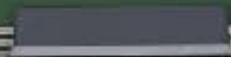
- прекратить доступ воздуха

## Можно гасить водой:

- древесину;
- уголь.

## Нельзя гасить водой:

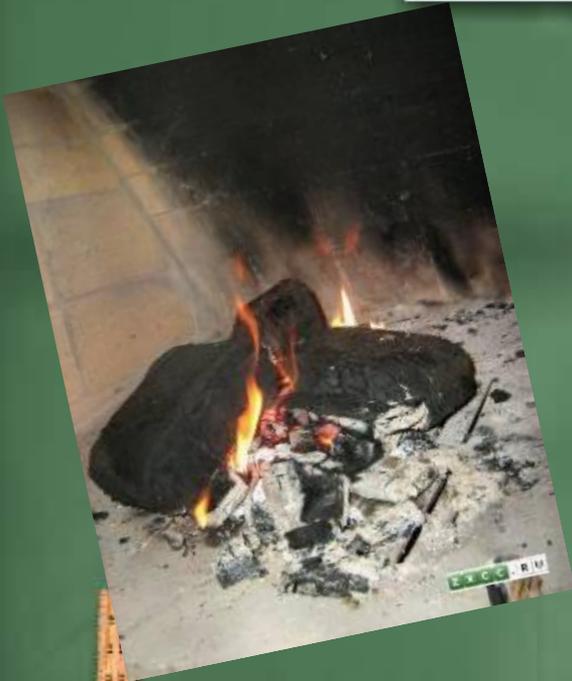
- бензин;
- нефть;
- керосин.





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











## Значение горения:

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





## Закрепление

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

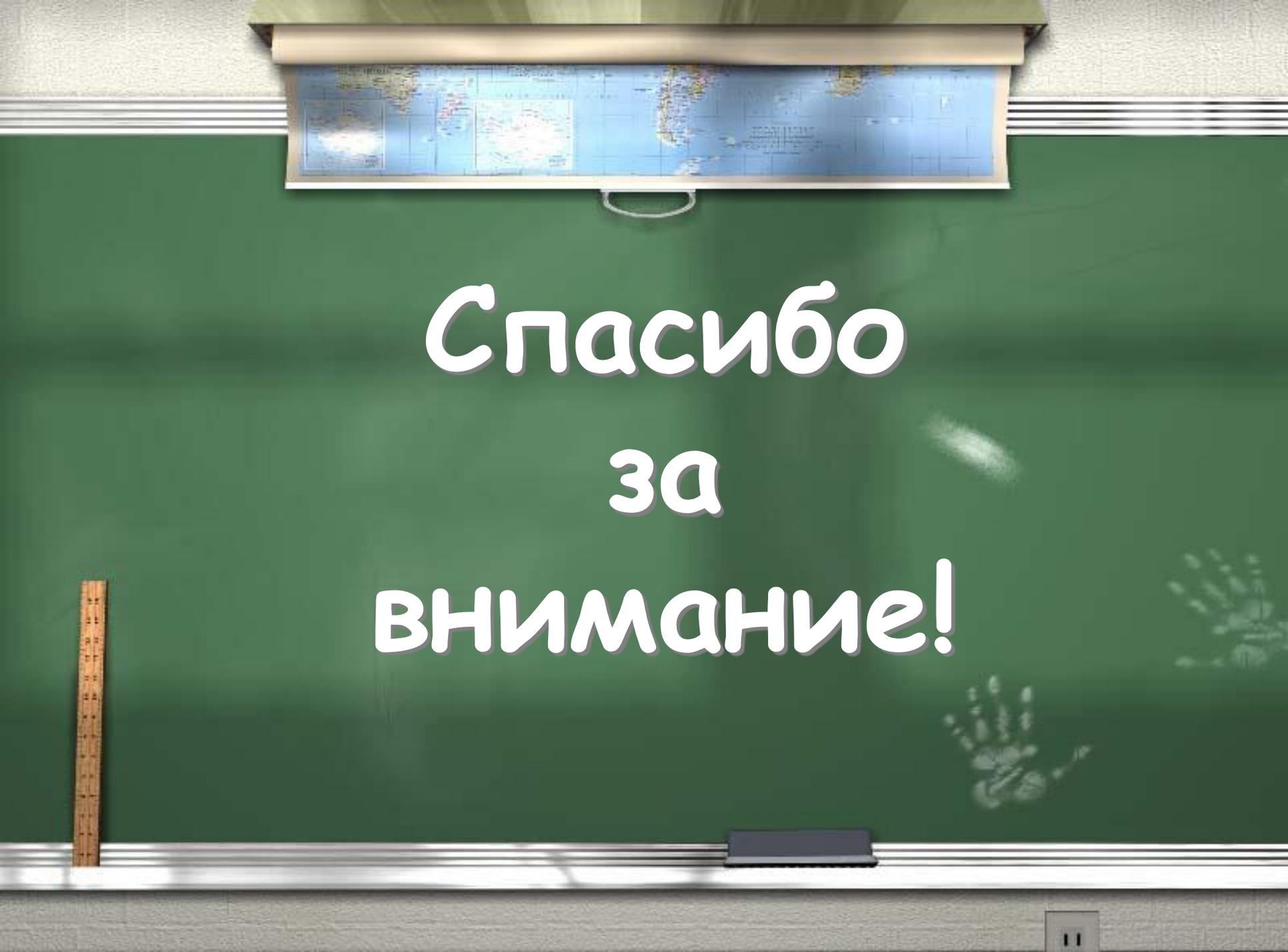




## Домашнее задание

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





Спасибо  
за  
внимание!