



# Проверка домашнего задания

- 1) Какие из химических уравнений являются уравнениями реакций разложения?

- 1.  $4\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{Na}_2\text{O}$
- 2.  $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
- 3.  $\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaO} + \text{H}_2\text{O}$
- 4.  $\text{Cu} + 2\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$
- 5.  $2\text{NaOH} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$



# № 2

- 2) Вставьте пропущенные слова в предложении
- Реакция разложения - это такие реакции, в результате которых из одного сложного вещества образуются два и более новых веществ.



# № 3

- 3) Запишите уравнения реакций разложения схемы которых:





Тема урока:

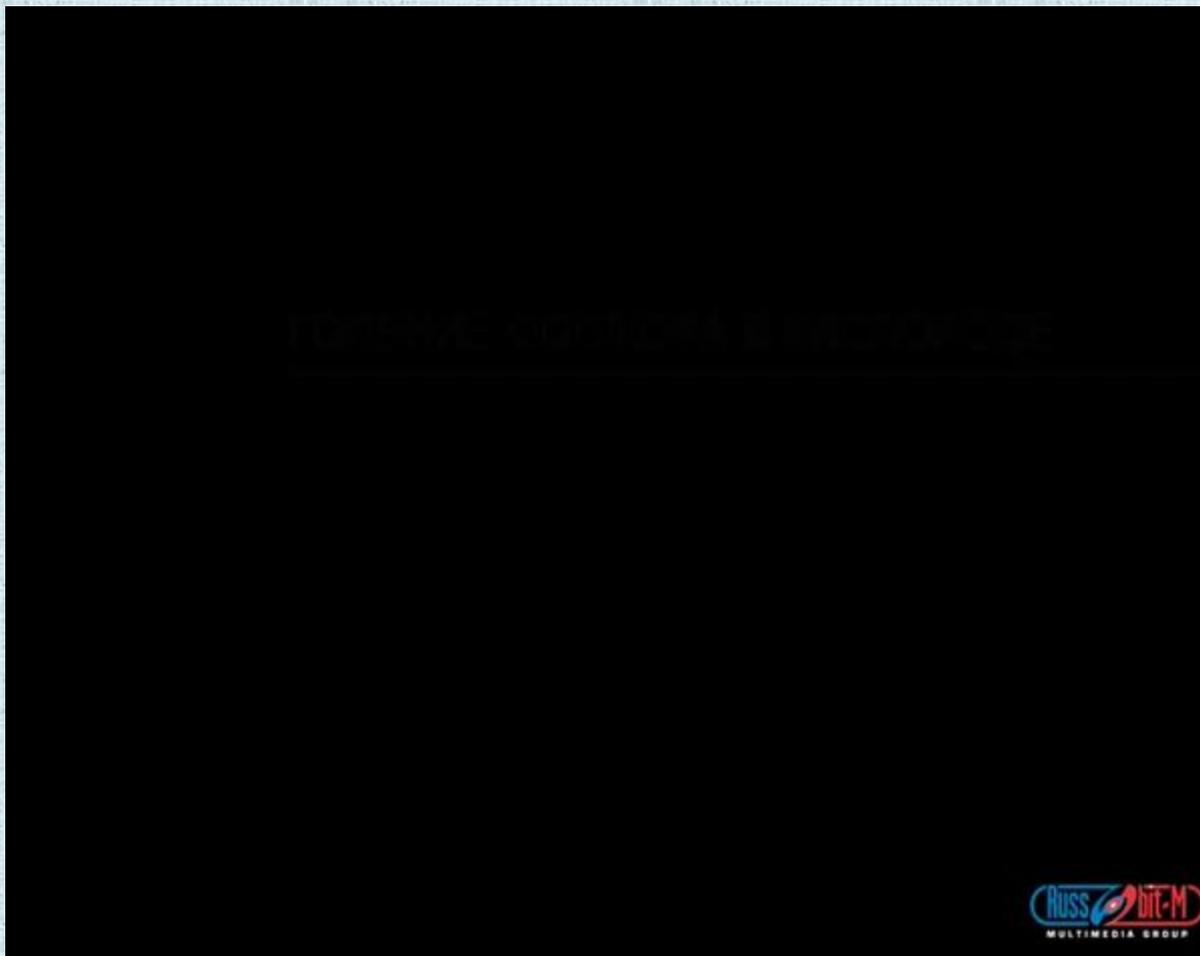
Реакции

соединени

я

# Демонстрационный опыт №

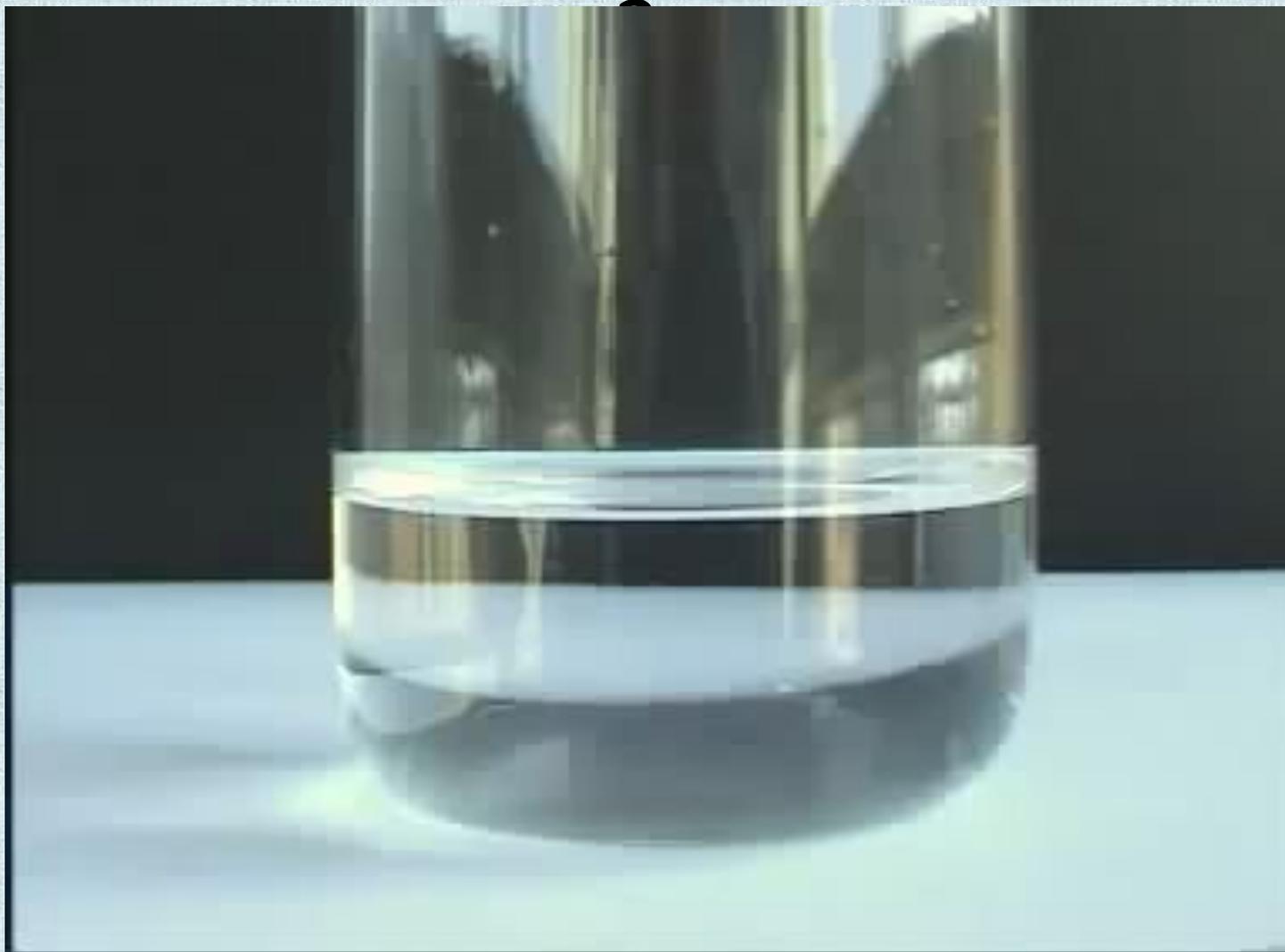
# 1



RUSSBIT-M  
MULTIMEDIA GROUP



# Демонстрационный опыт №



# Демонстрационный опыт №

## Горение серы в кислороде

© SFLTY 1999



# Определение

- Реакции соединения это такие реакции, в результате которых из одного или нескольких исходных веществ образуется одно сложное вещество



# Обратимые реакции

- Химические реакции, которые протекают одновременно в двух противоположенных направлениях – прямом и обратном называют **обратимыми**



# Каталитические и некаталитические реакции

- Реакции, протекающие с участием катализатора называют каталитическими, а с участием ферментов – ферментативными.
- Реакции, протекающие без участия катализатора, называют некаталитическими.





Запишите уравнения химических реакций, схемы которых даны:

- $\text{Li} + \text{O}_2 \rightarrow$
- $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{CuO} + \text{NO}_2 + \text{O}_2$
- $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow$
- $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow$
- $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- $\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow$

и укажите тип химической реакции





Запишите уравнения  
следующих реакций:

- Оксид фосфора + вода
- Магний + кислород
- Цинк + хлор
- Оксид бария + вода



# Решите задачу

- 30 грамм оксида фосфора растворили в 120 граммах воды. Какой массовой долей будет полученный раствор?
- Сколько грамм оксида бария и воды нужно взять, чтобы приготовить 420грамм 6% раствора?



# ИТОГ:

- С какими реакциями вы познакомились сегодня на уроке?
- Какие реакции называют реакциями соединения?
- Чем реакции соединения отличаются от реакций разложения?

