

Обобщение по теме:  
«Первоначальные химические  
понятия»  
(Подготовка к К/Р)

8 класс

Программа: Г.Е.Рудзитис

# 1. Запишите формулы веществ:

- оксид фосфора ( V)
- нитрид калия
- бромид магния
- оксид алюминия
- сульфид кальция
- оксид натрия
- нитрид калия
- хлорид алюминия
- фосфид кальция
- оксид серы ( VI)

2. Рассчитайте относительную молекулярную массу вещества  $\text{NaNO}_3$ , определите массовые доли элементов.

### 3. Задача

Определите массу оксида кальция ( $\text{CaO}$ ), если его количество вещества составляет 0,4 моль.

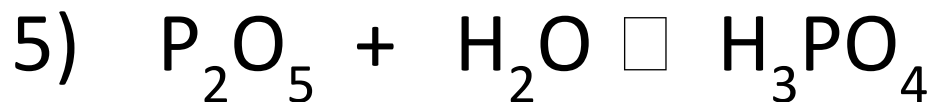
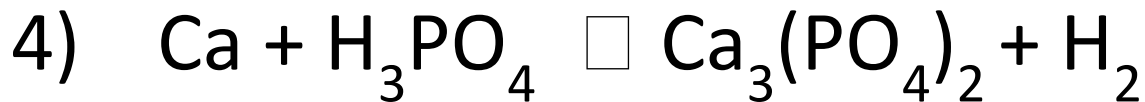
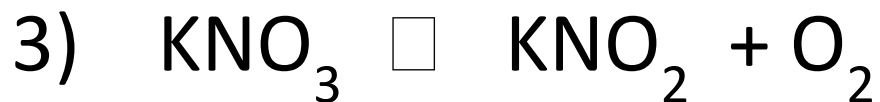
## 4. Задача

Определите число молекул воды, содержащихся в порции воды массой 36 г.

## 5. Задача

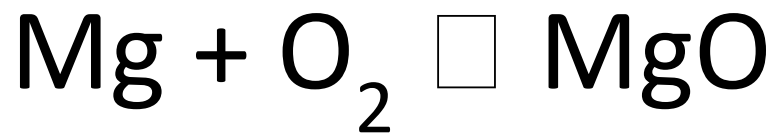
Какое количество вещества  
составляют  $48 \cdot 10^{23}$   
молекул углекислого газа  
( $\text{CO}_2$ ). Какова их масса?

## 6. Расставьте коэффициенты, определите тип реакции:



## 7. Задача .

Рассчитайте массу оксида магния (MgO), полученного при сжигании 6 г магния в кислороде.





## 8. Задача .

По уравнению найдите массу и количество сульфида алюминия, если в реакцию вступает 9 г алюминия.

