

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 NaNO_3 , определите массовые доли элементов.

3. Задача

Определите массу оксида кальция (CaO), если его количество вещества составляет 0,4 моль.

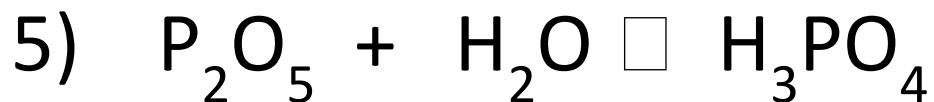
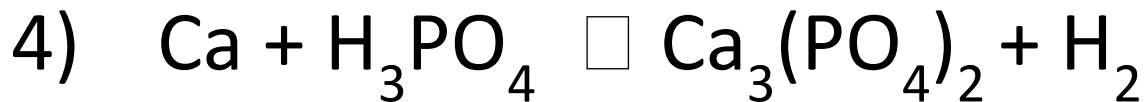
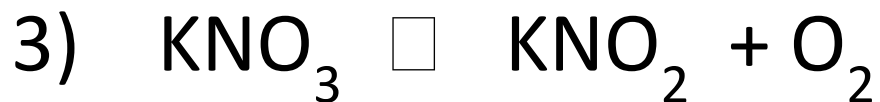
4. Задача

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

5. Задача

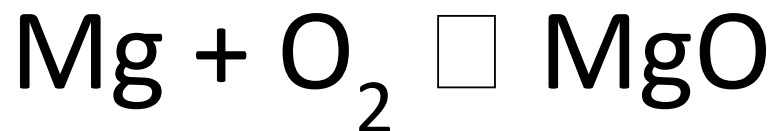
Какое количество вещества
составляют $48 \cdot 10^{23}$
молекул углекислого газа
(CO_2). Какова их масса?

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.

