Выполните задания для подготовки к Контрольной работе.

1. Вычислите **относительную молекулярную массу**:

I Ca3(PO4) 2, KOH

2. Допишите уравнения и укажите типы реакций:

I BaCl2 + Na2SO4 →

CaO + HNO3 →

3. По формулам определите, какое вещество богаче кислородом:

I H2O2 или H2O

4. Вычислите**массовую долю растворимого вещества** в растворе массой 150 г, если в нем:

I 5 грамм соли

5. Напишите формулы веществ по их названиям:

I Сульфат натрия, хлорид меди (II), оксид железа (III), гидроксид цинка

6. Вычислите количество вещества, если известно:

*I а) масса водорода равна 180 грамм.*

8. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения:

I P→P2O5→H3PO4→Na3PO4