

ВАРИАНТ1 1. Какое количество вещества (моль) соответствует 320г оксида меди (II) CuO? 2. Вычислить массовую долю (%) каждого элемента в оксиде серы (IV). 3. Переписать приведённые ниже схемы уравнений реакций, расставить в них коэффициенты и указать к какому типу реакций относится каждая из них: а) $\text{HgO} \rightarrow \text{Hg} + \text{O}_2$ б) $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$ в) $\text{Al} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{Cu}$ 4. Переписать ниже приведённые формулы веществ и обозначить римскими цифрами валентность элементов: CaO, H_2S, Fe_2O_3, Na_2O, NH_3	ВАРИАНТ3 1. Какое количество вещества (моль) соответствует 54г воды? 2. Вычислить массовую долю (%) каждого элемента в оксиде железа (III). 3. Переписать приведённые ниже схемы уравнений реакций, расставить в них коэффициенты и указать к какому типу реакций относится каждая из них: а) $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{O}_2$ б) $\text{Zn} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO}$ в) $\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$ 4. Переписать ниже приведённые формулы веществ и обозначить римскими цифрами валентность элементов: Ag_2O, NH_3, FeCl_3, P_2O_5, CH_4
ВАРИАНТ 2 1. Какое количество вещества (моль) соответствует 490г серной кислоты H_2SO_4 ? 2. Вычислить массовую долю (%) каждого элемента в оксиде углерода (IV). 3. Переписать приведённые ниже схемы уравнений реакций, расставить в них коэффициенты и указать к какому типу реакций относится каждая из них: а) $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$ б) $\text{Li} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Li}_2\text{O}$ в) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Fe}$ 4. Составьте химические формулы следующих соединений: Al_xO_y, Si_xH_y, Mg_xSi_y, Cl_xO_y, P_xH_y по валентности.	ВАРИАНТ 4 1. Какова масса 2 моль оксида углерода (IV) CO_2? 2. Вычислить массовую долю (%) каждого элемента в оксиде алюминия (III). 3. Переписать приведённые ниже схемы уравнений реакций, расставить в них коэффициенты и указать к какому типу реакций относится каждая из них: а) $\text{Al} + \text{S} \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$ б) $\text{HI} \rightarrow \text{H}_2 + \text{I}_2$ в) $\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Cr}$ 4. Составьте химические формулы сложных веществ, образованных элементом кислородом и следующими элементами : Hg (I), C(IV), Al (III), Ba(II), Pb(IV).

