ВЫПОЛНИТЕ ЗАДАНИЕ

1. **Выберите из приведенных формул только формулы оксидов HNO_3, CaO, NaOH, ZnO, Cr_2O_3, $HClO_4$, P_2O_5, SiO_2. Проставьте валентность над атомами химических элементов в оксидах. Назовите по выбору три оксида.**

2. **Составьте уравнения соответствующих химических реакций.**

а) кальций + кислород,

б) оксид алюминия + водород

в) водород + кислород,

г) пентан (C_5H_{12}) + кислород

д) фосфорная кислота + калий

1. **Выберите из приведенных формул только формулы оксидов SO_3, $Ca(OH)_2$, ZnO, ZnS, Al_2O_3, Cl_2O_7, H_2SO_4, PbO_2. Проставьте валентность над атомами химических элементов в оксидах. Назовите по выбору три оксида.**

2. **Составьте уравнения соответствующих химических реакций.**

а) литий + кислород,

б) оксид железа (III) + водород

в) водород + хлор,

г) бутен (C_4H_8) + кислород

д) серная кислота + алюминий

ПРОВЕРЬТЕ ЗАДАНИЕ И ПОСТАВЬТЕ ОЦЕНКУ

1. **Выберите из приведенных формул только формулы оксидов CaO, ZnO, Cr_2O_3, P_2O_5, SiO_2.**

2. **Составьте уравнения соответствующих химических реакций.**

а) $2Ca + O_2 = 2CaO$

б) $Al_2O_3 + 3H_2 = 2Al + 3H_2O$

в) $2H_2 + O_2 = 2H_2O$

г) $C_5H_{12} + 8O_2 = 5CO_2 + 6H_2O$

д) $2H_3PO_4 + 6K = 2K_3PO_4 + 3H_2$

1. **Выберите из приведенных формул только формулы оксидов SO_3, ZnO, Al_2O_3, Cl_2O_7, PbO_2.**

2. **Составьте уравнения соответствующих химических реакций.**

а) $4\,Li + O_2, = 2Li_2O$

б) $Cr_2O_3 + 3H_2 = 2Cr + 3H_2O$

в) $H_2 + Cl_2 = 2HCl$

г) $C_4H_8 + 6O_2 = 4CO_2 + 4H_2O$

д) $3H_2SO_4 + 2Al = Al_2(SO_4)_3 + 3H_2$

1. Написать определения, привести примеры:
 а) аллотропия
 б) термохимические уравнения
 в) экзо- и эндотермические реакции
 г) катализатор

 2. Осуществить превращения:

а) $Cu \rightarrow CuO \rightarrow Cu$

b) $KClO_3 \rightarrow O_2 \rightarrow \mathbf{Al_2O_3}$