Проверочная работа по теме «Оксиды»

Вариант 1

1. Определите характер оксидов: MgO, SiO2, P2O3, ZnO, Li2O. Составьте для них формулы соответствующих оснований и кислот.
2. Напишите уравнения возможных реакций с участием оксидов:

CaO + H2O → NaOH + CO2 →

CuO + H2O → Al2O3 + NaOH →

N2O3 + H2O → Al2O3 + HNO3 →

Na2O + SO3 → P2O5 + Cl2O →

Проверочная работа по теме «Оксиды»

Вариант 2

1. Даны формулы кислот и оснований: H2CO3, Al(OH)3, HClO3, Fe(OH)2, KOH. Составьте формулы соответствующих им оксидов и укажите их характер.
2. Напишите уравнения возможных реакций с участием оксидов:

ZnO + LiOH → ZnO + HCl →

CaO + N2O5 → MgO+ H2O →

P2O3 + H2O → Ba(OH)2 + SO2 →

FeO + K2O → K2O + H2O →

Проверочная работа по теме «Оксиды»

Вариант 3

1. Определите характер оксидов: Al2O3, K2O, CO2, СaO, N2O5. Составьте для них формулы соответствующих оснований и кислот.
2. Напишите уравнения возможных реакций с участием оксидов:

BaO + H2O → Ca(OH)2 + SO3→

ZnO + H2O → Fe2O3 + NaOH →

SO2 + H2O → CuO + HNO3 →

K2O + P2O3 → SiO2 + N2O5 →

Проверочная работа по теме «Оксиды»

Вариант 4

1. Даны формулы кислот и оснований: HNO2, Mg(OH)2, H3PO4, Zn(OH)2, LiOH. Составьте формулы соответствующих им оксидов и укажите их характер.
2. Напишите уравнения возможных реакций с участием оксидов:

N2O5 + LiOH → BeO + HCl →

Na2O + SiO2 → Al2O3+ H2O →

CO2 + H2O → Ba(OH)2 + ZnO →

CuO + K2O → Li2O + H2O →