КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ «ВЕЩЕСТВА И ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ»

ВАРИАНТ 1

1. Составьте формулу оксида серы (VI), вычислите массовые доли элементов в данном оксиде.
2. Вычислите количество вещества и число молекул в оксиде серы (VI) массой 160 грамма.
3. При горении алюминия в кислороде (О2) образуется оксид алюминия (валентность алюминия равна III). Вычислите массу оксида алюминия, который образуется при сгорании 81 грамм алюминия.
4. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите тип реакции:

а) K2O + H2O → KOH

б) Mg + HCl → MgCl2 + H2 ↑

в) Cu + S → Cu2S

г) Na3PO4 + ZnCl2 → Zn3(PO4)2 + NaCl.

КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ «ВЕЩЕСТВА И ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ»

ВАРИАНТ 2

1. Составьте формулу оксида углерода (IV), вычислите массовые доли элементов в данном оксиде.
2. Вычислите количество вещества и число молекул в оксиде углерода (IV) массой 176 грамма.
3. При горении фосфора в кислороде (О2) образуется оксид фосфора (валентность фосфора равна III). Вычислите массу оксида фосфора (III), который образуется при сгорании 124 грамм фосфора.
4. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите тип реакции:

а) MnO2 + C → CO + Mn

б) Р + Br2 → PBr3

в) CuCl → CuCl2 + Cu

г) Na2O + Н3РО4 -> Na3PO4 + Н2О