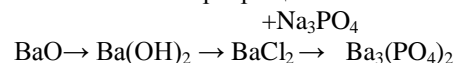


Вариант I

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, оснований, кислот, солей и дайте им названия:

H_2O_2 , Fe_2O_3 , NaOH , CaCO_3 , N_2O_5 , BaSO_3 , FeS , CH_4 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, K_3PO_4 , CuO , $\text{Al}(\text{OH})_3$,

2. Составьте формулы веществ по их названию: оксид калия, нитрат бария, оксид хлора (VII), кремниевая кислота, гидроксид железа (II), фосфат алюминия.
3. Определите степени окисления элементов в веществах: K_3PO_4 , BaCO_3 , K_2MnO_4 , $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$, $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, HClO_3 .
4. Определите тип химической связи, тип кристаллической решётки в следующих веществах: алмаз, бромид натрия, азот, лёд. Какими физическими свойствами обладают данные вещества.
5. Допишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты, найдите среди них реакции ОВР и составьте к ним электронный баланс:
а) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow$ б) $\text{Al} + \text{I}_2 \rightarrow$ в) $\text{Zn} + \text{HBr} \rightarrow$ г) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow$
6. Какая масса фосфата бария образуется из оксида бария массой 1,53 г в результате химических превращений:

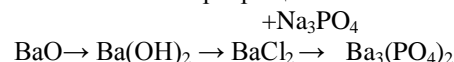


Вариант I

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, оснований, кислот, солей и дайте им названия:

H_2O_2 , Fe_2O_3 , NaOH , CaCO_3 , N_2O_5 , BaSO_3 , FeS , CH_4 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, K_3PO_4 , CuO , $\text{Al}(\text{OH})_3$,

2. Составьте формулы веществ по их названию: оксид калия, нитрат бария, оксид хлора (VII), кремниевая кислота, гидроксид железа (II), фосфат алюминия.
3. Определите степени окисления элементов в веществах: K_3PO_4 , BaCO_3 , K_2MnO_4 , $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$, $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, HClO_3 .
4. Определите тип химической связи, тип кристаллической решётки в следующих веществах: алмаз, бромид натрия, азот, лёд. Какими физическими свойствами обладают данные вещества.
5. Допишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты, найдите среди них реакции ОВР и составьте к ним электронный баланс:
а) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow$ б) $\text{Al} + \text{I}_2 \rightarrow$ в) $\text{Zn} + \text{HBr} \rightarrow$ г) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow$
6. Какая масса фосфата бария образуется из оксида бария массой 1,53 г в результате химических превращений:

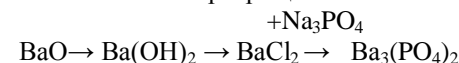


Вариант I

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, оснований, кислот, солей и дайте им названия:

H_2O_2 , Fe_2O_3 , NaOH , CaCO_3 , N_2O_5 , BaSO_3 , FeS , CH_4 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, K_3PO_4 , CuO , $\text{Al}(\text{OH})_3$,

2. Составьте формулы веществ по их названию: оксид калия, нитрат бария, оксид хлора (VII), кремниевая кислота, гидроксид железа (II), фосфат алюминия.
3. Определите степени окисления элементов в веществах: K_3PO_4 , BaCO_3 , K_2MnO_4 , $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$, $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, HClO_3 .
4. Определите тип химической связи, тип кристаллической решётки в следующих веществах: алмаз, бромид натрия, азот, лёд. Какими физическими свойствами обладают данные вещества.
5. Допишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты, найдите среди них реакции ОВР и составьте к ним электронный баланс:
а) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow$ б) $\text{Al} + \text{I}_2 \rightarrow$ в) $\text{Zn} + \text{HBr} \rightarrow$ г) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow$
6. Какая масса фосфата бария образуется из оксида бария массой 1,53 г в результате химических превращений:

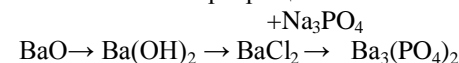


Вариант I

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, оснований, кислот, солей и дайте им названия:

H_2O_2 , Fe_2O_3 , NaOH , CaCO_3 , N_2O_5 , BaSO_3 , FeS , CH_4 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, K_3PO_4 , CuO , $\text{Al}(\text{OH})_3$,

2. Составьте формулы веществ по их названию: оксид калия, нитрат бария, оксид хлора (VII), кремниевая кислота, гидроксид железа (II), фосфат алюминия.
3. Определите степени окисления элементов в веществах: K_3PO_4 , BaCO_3 , K_2MnO_4 , $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$, $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, HClO_3 .
4. Определите тип химической связи, тип кристаллической решётки в следующих веществах: алмаз, бромид натрия, азот, лёд. Какими физическими свойствами обладают данные вещества.
5. Допишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты, найдите среди них реакции ОВР и составьте к ним электронный баланс:
а) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow$ б) $\text{Al} + \text{I}_2 \rightarrow$ в) $\text{Zn} + \text{HBr} \rightarrow$ г) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow$
6. Какая масса фосфата бария образуется из оксида бария массой 1,53 г в результате химических превращений:

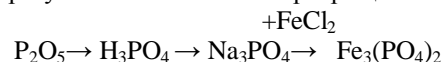


Вариант II

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, оснований, кислот, солей и дайте им названия:

H_2SO_4 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, NH_3 , SO_2 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, H_2S , CuSiO_3 , HNO_2 , OF_2 , Na_3PO_4 , MgO , P_2O_3

2. Составьте формулы веществ по их названию: карбонат алюминия, оксид марганца (VI), азотная кислота, оксид алюминия, гидроксид бария, сульфид лития.
3. Определите степени окисления элементов в веществах: $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, OF_2 , N_2H_4 , $\text{Cr}(\text{NO}_3)_2$, KClO_2 , COCl_2 , BaMnO_4 .
4. Определите тип химической связи, тип кристаллической решётки в следующих веществах: йод, графит, углекислый газ, хлорид калия. Какими физическими свойствами обладают данные вещества.
5. Допишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты, найдите среди них реакции ОВР и составьте к ним электронный баланс:
а) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ б) $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow$ в) $\text{Mg} + \text{HI} \rightarrow$ г) $\text{SiO}_2 + \text{Mg} \rightarrow$
6. Какая масса фосфата железа(II) образуется из оксида фосфора (V) массой 28,4 г в результате химических превращений:

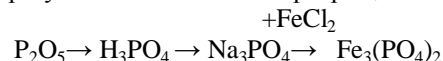


Вариант II

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, оснований, кислот, солей и дайте им названия:

H_2SO_4 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, NH_3 , SO_2 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, H_2S , CuSiO_3 , HNO_2 , OF_2 , Na_3PO_4 , MgO , P_2O_3

2. Составьте формулы веществ по их названию: карбонат алюминия, оксид марганца (VI), азотная кислота, оксид алюминия, гидроксид бария, сульфид лития.
3. Определите степени окисления элементов в веществах: $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, OF_2 , N_2H_4 , $\text{Cr}(\text{NO}_3)_2$, KClO_2 , COCl_2 , BaMnO_4 .
4. Определите тип химической связи, тип кристаллической решётки в следующих веществах: йод, графит, углекислый газ, хлорид калия. Какими физическими свойствами обладают данные вещества.
5. Допишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты, найдите среди них реакции ОВР и составьте к ним электронный баланс:
а) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ б) $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow$ в) $\text{Mg} + \text{HI} \rightarrow$ г) $\text{SiO}_2 + \text{Mg} \rightarrow$
6. Какая масса фосфата железа(II) образуется из оксида фосфора (V) массой 28,4 г в результате химических превращений:

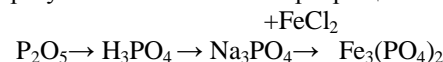


Вариант II

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, оснований, кислот, солей и дайте им названия:

H_2SO_4 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, NH_3 , SO_2 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, H_2S , CuSiO_3 , HNO_2 , OF_2 , Na_3PO_4 , MgO , P_2O_3

2. Составьте формулы веществ по их названию: карбонат алюминия, оксид марганца (VI), азотная кислота, оксид алюминия, гидроксид бария, сульфид лития.
3. Определите степени окисления элементов в веществах: $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, OF_2 , N_2H_4 , $\text{Cr}(\text{NO}_3)_2$, KClO_2 , COCl_2 , BaMnO_4 .
4. Определите тип химической связи, тип кристаллической решётки в следующих веществах: йод, графит, углекислый газ, хлорид калия. Какими физическими свойствами обладают данные вещества.
5. Допишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты, найдите среди них реакции ОВР и составьте к ним электронный баланс:
а) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ б) $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow$ в) $\text{Mg} + \text{HI} \rightarrow$ г) $\text{SiO}_2 + \text{Mg} \rightarrow$
6. Какая масса фосфата железа(II) образуется из оксида фосфора (V) массой 28,4 г в результате химических превращений:



Вариант II

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, оснований, кислот, солей и дайте им названия:

H_2SO_4 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, NH_3 , SO_2 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, H_2S , CuSiO_3 , HNO_2 , OF_2 , Na_3PO_4 , MgO , P_2O_3

2. Составьте формулы веществ по их названию: карбонат алюминия, оксид марганца (VI), азотная кислота, оксид алюминия, гидроксид бария, сульфид лития.
3. Определите степени окисления элементов в веществах: $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, OF_2 , N_2H_4 , $\text{Cr}(\text{NO}_3)_2$, KClO_2 , COCl_2 , BaMnO_4 .
4. Определите тип химической связи, тип кристаллической решётки в следующих веществах: йод, графит, углекислый газ, хлорид калия. Какими физическими свойствами обладают данные вещества.
5. Допишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты, найдите среди них реакции ОВР и составьте к ним электронный баланс:
а) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ б) $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow$ в) $\text{Mg} + \text{HI} \rightarrow$ г) $\text{SiO}_2 + \text{Mg} \rightarrow$
6. Какая масса фосфата железа(II) образуется из оксида фосфора (V) массой 28,4 г в результате химических превращений:

