

Тема: ГИДРОКСИДЫ (КИСЛОТЫ, ОСНОВАНИЯ, АМФОТЕРНЫЕ)

1. Определить степень окисления кислотообразующего элемента в кислоте.
2. Определить степень окисления кислотообразующего элемента в кислотном остатке (анионе).
3. Составить формулу кислоты по ее названию.
4. Назвать кислоту по ее формуле.
5. Составить графическую формулу кислоты по молекулярной формуле.
6. Составить формулу оксида, соответствующего данному основанию (амфотерному гидроксиду).
7. Составить формулу оксида, соответствующего данной кислоте.
8. Составить формулу основания (амфотерного гидроксида), соответствующего приведенному оксиду.
9. Составить формулу кислоты, соответствующей приведенному оксиду.
10. Составить формулу средней соли, образующейся при взаимодействии основания и кислоты.
11. Составить формулу средней соли, образующейся при взаимодействии основного оксида и кислоты.
12. Составить формулу средней соли, образующейся при взаимодействии кислотного оксида и основания.
13. Составить формулу средней соли, образующейся при сплавлении амфотерного гидроксида и щелочи.
14. Составить формулу комплексной соли, образующейся при растворении амфотерного гидроксида в щелочи.
15. Составить формулу средней соли, образующейся при взаимодействии металла (до H) и кислоты.

№ п/п	Вариант 1	Вариант 2	Вариант 3	Вариант 4	Вариант 5	Вариант 6
1						
2						
3						
4						
5						
6						
7						
8						
9						
10						
11						
12						
13						
14						
15						

Тема: ГИДРОКСИДЫ

Вариант 1

1. Степень окисления фосфора в $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ равна ...
2. Степень окисления селена в ионе HSeO_3^- равна ...
3. Составьте молекулярную формулу ортомышьяковой кислоты.
4. Кислота, формула которой HClO_2 , называется ...
5. Составьте структурную формулу H_2SO_4 .
6. Составьте формулу оксида, соответствующего гидроксиду CuOH .
7. Составьте формулу оксида, соответствующего гидроксиду NiOH_3 .
8. Составьте формулу гидроксида, соответствующего оксиду Fe_2O_3 .
9. Составьте формулу гидроксида, соответствующего оксиду N_2O_3 .
10. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии Ca(OH)_2 и H_3PO_4 .
11. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии Al_2O_3 и H_2SO_4 .
12. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии Cl_2O и Ba(OH)_2 .
13. Составьте формулу средней соли, образующейся при сплавлении Sn(OH)_2 и KOH .
14. Составьте формулу комплексной соли, образующейся при растворении Zn(OH)_2 в NaOH .
15. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии Fe и HBr .

Тема: ГИДРОКСИДЫ

Вариант 2

1. Степень окисления бора в $\text{H}_2\text{B}_4\text{O}_7$ равна ...
2. Степень окисления азота в ионе NO_3^- равна ...
3. Составьте молекулярную формулу хлорноватистой кислоты.
4. Кислота, формула которой HMnO_4 , называется ...
5. Составьте структурную формулу H_2SeO_3 .
6. Составьте формулу оксида, соответствующего гидроксиду Fe(OH)_2 .
7. Составьте формулу оксида, соответствующего гидроксиду HNO_2 .
8. Составьте формулу гидроксида, соответствующего оксиду Tl_2O .
9. Составьте формулу гидроксида, соответствующего оксиду I_2O_5 .
10. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии CsOH и H_2TeO_4 .
11. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии CuO и HNO_3 .
12. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии WO_3 и Ba(OH)_2 .
13. Составьте формулу средней соли, образующейся при сплавлении Fe(OH)_3 и RbOH .
14. Составьте формулу комплексной соли, образующейся при растворении Sn(OH)_4 в KOH .
15. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии Mg и H_3PO_4 .

Тема: ГИДРОКСИДЫ

Вариант 3

1. Степень окисления хрома в $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ равна ...
2. Степень окисления иода в ионе $\text{H}_2\text{IO}_6^{3-}$ равна ...
3. Составьте молекулярную формулу хлорной кислоты.
4. Кислота, формула которой $\text{H}_2\text{V}_4\text{O}_7$, называется ...
5. Составьте структурную формулу H_3BO_3 .
6. Составьте формулу оксида, соответствующего гидроксиду $\text{Cr}(\text{OH})_3$.
7. Составьте формулу оксида, соответствующего гидроксиду HNO_3 .
8. Составьте формулу гидроксида, соответствующего оксиду FeO .
9. Составьте формулу гидроксида, соответствующего оксиду SiO_2 .
10. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии $\text{Sr}(\text{OH})_2$ и H_2SeO_4 .
11. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии MnO и H_2SO_4 .
12. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии I_2O_5 и $\text{Ca}(\text{OH})_2$.
13. Составьте формулу средней соли, образующейся при сплавлении $\text{Mn}(\text{OH})_4$ и KOH .
14. Составьте формулу комплексной соли, образующейся при растворении $\text{Al}(\text{OH})_3$ в NaOH .
15. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии Mg и HI .

Тема: ГИДРОКСИДЫ

Вариант 4

1. Степень окисления серы в $\text{H}_2\text{S}_3\text{O}_{10}$ равна ...
2. Степень окисления фосфора в ионе HPO_3^{2-} равна ...
3. Составьте молекулярную формулу хлорноватой кислоты.
4. Кислота, формула которой H_2CrO_4 , называется ...
5. Составьте структурную формулу H_3PO_4 .
6. Составьте формулу оксида, соответствующего гидроксиду $\text{Ti}(\text{OH})_3$.
7. Составьте формулу оксида, соответствующего гидроксиду HMnO_4 .
8. Составьте формулу гидроксида, соответствующего оксиду NiO .
9. Составьте формулу гидроксида, соответствующего оксиду As_2O_5 .
10. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии $\text{Ca}(\text{OH})_2$ и H_5IO_6 .
11. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии Cu_2O и HCl .
12. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии Cl_2O_7 и $\text{Ba}(\text{OH})_2$.
13. Составьте формулу средней соли, образующейся при сплавлении $\text{Zn}(\text{OH})_2$ и KOH .
14. Составьте формулу комплексной соли, образующейся при растворении $\text{Pb}(\text{OH})_2$ в KOH .
15. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии Al и H_2SO_4 .

Тема: ГИДРОКСИДЫ**Вариант 5**

1. Степень окисления вольфрама в $H_2W_2O_7$ равна ...
2. Степень окисления теллура в ионе $HTeO_4^-$ равна ...
3. Составьте молекулярную формулу марганцевой кислоты.
4. Кислота, формула которой $HClO_3$, называется ...
5. Составьте структурную формулу H_2CO_3 .
6. Составьте формулу оксида, соответствующего гидроксиду $Cu(OH)_2$.
7. Составьте формулу оксида, соответствующего гидроксиду H_2MoO_4 .
8. Составьте формулу гидроксида, соответствующего оксиду Li_2O .
9. Составьте формулу гидроксида, соответствующего оксиду I_2O .
10. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии $Al(OH)_3$ и H_3PO_4 .
11. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии Tl_2O и H_2SO_3 .
12. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии CO_2 и $Ba(OH)_2$.
13. Составьте формулу средней соли, образующейся при сплавлении $Pb(OH)_4$ и KOH .
14. Составьте формулу комплексной соли, образующейся при растворении $Sn(OH)_2$ в $NaOH$.
15. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии Mg и HNO_2 .

Тема: ГИДРОКСИДЫ**Вариант 6**

1. Степень окисления фосфора в H_3PO_2 равна ...
2. Степень окисления мышьяка в ионе $H_2AsO_3^-$ равна ...
3. Составьте молекулярную формулу хлористой кислоты.
4. Кислота, формула которой H_2MnO_4 , называется ...
5. Составьте структурную формулу H_2SO_3 .
6. Составьте формулу оксида, соответствующего гидроксиду $Co(OH)_3$.
7. Составьте формулу оксида, соответствующего гидроксиду $HAsO_2$.
8. Составьте формулу гидроксида, соответствующего оксиду GeO .
9. Составьте формулу гидроксида, соответствующего оксиду V_2O_5 .
10. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии $CsOH$ и H_6TeO_6 .
11. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии HgO и HNO_3 .
12. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии Mn_2O_7 и $Ba(OH)_2$.
13. Составьте формулу средней соли, образующейся при сплавлении $Cr(OH)_3$ и $NaOH$.
14. Составьте формулу комплексной соли, образующейся при растворении $Mn(OH)_4$ в KOH .
15. Составьте формулу средней соли, образующейся при взаимодействии Mn и HCl .