|  |  |
| --- | --- |
|  | Задание № 10 (один правильный ответ) |
| 1 | Химическая реакция возможна между:1. Оксидом фосфора (V) и гидроксидом калия;
2. Оксидом алюминия и водой;
3. Оксидом кремния и соляной кислоты;
4. Оксидом железа (III) и кислородом.
 |
| 2 | При взаимодействии с водой образует кислоту:1. N2O;
2. CO;
3. CrO3;
4. SiO2.
 |
| 3 | Углекислый газ реагирует с каждым из двух веществ:1. NaCl и H2O;
2. NaOH и NaCl;
3. Ca(OH)2 и CaO;
4. HNO3 и SiO2.
 |
| 4 | Сернистый газ реагирует с каждым из двух веществ:1. KCl и O2;
2. NaOH и О2;
3. CaSiO3 и FeS;
4. H2SO4 и SO2.
 |
| 5 | С каким из указанных веществ вступает в реакцию оксид меди (II)?1. HNO3;
2. Na2SO4;
3. MgO;
4. H2O.
 |
| 6 | С каким из указанных веществ вступает в реакцию оксид цинка:1. K2SO4;
2. O2;
3. NaOH;
4. H2O.
 |
| 7 | С оксидом алюминия реагирует каждое из двух веществ:1. Соляная кислота и вода;
2. Гидроксид натрия и вода;
3. Азотная кислота и железо;
4. Серная кислота и гидроксид калия.
 |
| 8 | С оксидом магния реагирует каждое из двух веществ:1. Оксид меди (II) и водород;
2. Соляная кислота и вода;
3. Оксид углерода (IV) и медь;
4. Гидроксид цинка и хлорид натрия.
 |
| 9 | С гидроксидом натрия реагирует каждый из двух оксидов, формулы которых:1. CaO и SO3;
2. BeO и MgO;
3. Al2O3 и SO3;
4. MgO и SiO2.
 |
| 10 | С гидроксидом бария реагирует каждый из двух оксидов, формулы которых:1. PbS и CO2;
2. ZnO и P2O5;
3. Fe2O3 и CaO;
4. CaO и SO2.
 |
| 11 | В реакцию с водой вступает каждый из двух оксидов, формулы которых:1. Na2O и SiO2;
2. CaO и CuO;
3. Fe2O3 и Al2O3;
4. SO3 и BaO.
 |
| 12 | В реакцию с водой вступает каждый из двух оксидов, формулы которых:1. BeO и SO3;
2. FeO и Ag2O;
3. K2O и CO2;
4. SiO2 и PbO.
 |

Химические свойства оксидов

|  |  |
| --- | --- |
| 13 | Оксид хрома (VI) реагирует с каждым из двух веществ:1. KCl и O2;
2. NaOH и Н2O;
3. CaSiO3 и FeS;
4. HNO3 и SO2.
 |
| 14 | Химическая реакция возможна между:1. Оксидом железа (III) и гидроксидом калия;
2. Оксидом алюминия и водой;
3. Оксидом кремния и соляной кислотой;
4. Оксидом цинка и кислородом.
 |
| 15 | При взаимодействии оксида железа (III) с раствором серной кислоты образуются:1. FeSO4 и H2O;
2. Fe2(SO4)3 и H2O;
3. FeS и H2O;
4. Fe2(SO4)3 и H2.
 |
| 16 | При взаимодействии оксида алюминия с соляной кислотой образуются:1. AlCl3 и H2O;
2. Al, H2O и Cl2;
3. Al(OH)3 и Cl2;
4. Al(ClO3)3 и H2.
 |
| 17 | Какое из указанных веществ вступает в реакцию с оксидом хрома (III)?1. Гидроксид натрия;
2. Нитрат калия;
3. Гидроксид магния;
4. Оксид свинца.
 |
| 18 | Какое из указанных веществ вступает в реакцию с оксидом углерода (IV)?1. Железо;
2. Соляная кислота;
3. Оксид натрия;
4. Хлорид калия.
 |
| 19 | Оксид марганца (VII) реагирует с:1. Азотом;
2. Хлором;
3. Сероводородом;
4. Гидроксидом натрия.
 |
| 20 | Оксид меди (II) не реагирует с:1. Водородом;
2. Соляной кислотой;
3. Азотом;
4. Оксидом углерода (II).
 |
| 21 | Оксид серы (IV) реагирует с:1. Оксидом кремния;
2. Сульфатом бария;
3. Гидроксидом натрия;
4. Медью.
 |
| 22 | Оксид натрия реагирует с:1. Гидроксидом магния;
2. Оксидом кальция;
3. Водой;
4. Нитратом натрия.
 |
| 23 | Оксид алюминия реагирует с:1. Сульфатом бария;
2. Гидроксидом натрия;
3. Кислородом;
4. Фосфатом лития.
 |
| 24 | С оксидом кальция реагирует каждое из двух веществ:1. Вода и оксид серы (VI);
2. Соляная кислота и магний;
3. Вода и гидроксид натрия;
4. Хлорид магния и водород.
 |
| 25 | Оксид цинка реагирует с каждым веществом пары:1. Na2O и L3PO4;
2. HNO3 и O2;
3. SiO2 и Ag;
4. NaOH и HCl.
 |
| 26 | Химическая реакция возможна между:1. Оксидом углерода (IV) и серебром;
2. Оксидом алюминия и водой;
3. Оксидом кальция и гидроксидом натрия;
4. Оксидом кремния и гидроксидом натрия.
 |
| 27 | Химическая реакция возможна между:1. Оксидом фосфора (V) и оксидом калия;
2. Оксидом алюминия и водой;
3. Оксидом кремния и соляной кислотой;
4. Оксидом цинка и кислородом.
 |
| 28 | При взаимодействии оксида железа (II) с азотной кислотой образуется:1. Fe(NO3)3 и H2O;
2. Fe(NO3)2 и H2O;
3. Fe(NO3)3, NO2 и H2O;
4. Fe(NO3)3, N2 и H2O.
 |
| 29 | При взаимодействии оксида углерода (IV) с оксидом кальция образуется:1. Карбонат кальция;
2. Гидроксид кальция;
3. Угольная кислота;
4. Угарный газ.
 |
| 30 | Химическая реакция возможна между:1. Оксидом серы (IV) и соляной кислотой;
2. Оксидом цинка и гидроксидом натрия;
3. Оксидом бериллия и кислородом;
4. Оксидом железа (II) и оксидом калия.
 |
| 31 | Какое из указанных веществ вступает в реакцию с оксидом серы (IV)?1. Фосфор;
2. Вода;
3. Оксид углерода (IV);
4. Оксид углерода (II).
 |
| 32 | Оксид цинка реагирует с каждым из веществ в ряду:1. Соляная кислота, хлорид серебра;
2. Медь, гидроксид калия;
3. Соляная кислота, углерод;
4. Серная кислота, кислород.
 |
| 33 | Оксид магния реагирует с:1. KCl;
2. NaOH;
3. SO3;
4. BaSO4.
 |
| 34 | С водой не реагирует:1. Оксид кальция;
2. Оксид кремния;
3. Оксид фосфора (V);
4. Оксид углерода (IV).
 |
| 35 | С раствором гидроксида калия реагирует каждое из двух веществ:1. CaO и SiO2;
2. ZnO и SO2;
3. Al2O3 и CuO;
4. Na2O и SO3.
 |
| 36 | При взаимодействии оксида фосфора (V) с раствором гидроксида натрия образуется:1. Соль и водород;
2. Кислота и оксид металла;
3. Соль и вода;
4. Оксид металла, оксид неметалла и вода.
 |
| 37 | Сколько веществ из указанных в ряду: H2O, Вa(OH)2, SO3 и HCl – реагируют с оксидом кальция?1. 1;
2. 2;
3. 3;
4. 4.
 |
| 38 | С гидроксидом калия реагирует каждый из двух оксидов:1. CuO и N2O5;
2. Al2O3 и SO3;
3. K2O и NO2;
4. CaO и SO2.
 |
| 39 | Химическая реакция возможна между:1. Оксидом алюминия и водой;
2. Оксидом натрия и оксидом углерода (II);
3. Оксидом фосфора (V) и бромидом калия;
4. Оксидом серы (IV) и кислородом.
 |
| 40 | С оксидом хрома (III) реагирует каждое из двух веществ:1. Вода и оксид серы (VI);
2. Серная кислота и гидроксид натрия;
3. Вода и оксид кальция;
4. Сульфид меди и угарный газ.
 |
| 41 | При взаимодействии с водой образует щёлочь:1. K2O;
2. Al2O3;
3. CO2;
4. CuO.
 |
| 42 | При взаимодействии с водой образует кислоту:1. N2O;
2. NO2;
3. CO;
4. SiO2.
 |
| 43 | Углекислый газ реагирует с каждым из двух веществ:1. H2SO4 и H2O;
2. Ba(OH)2 и Na2O;
3. Ca(OH)2 и BaCl2;
4. HNO3 и SO2.
 |
| 44 | С оксидом бария реагирует каждое из двух веществ:1. Вода и оксид серы (IV);
2. Серная кислота и цинк;
3. Вода и гидроксид калия;
4. Хлорид калия и водород.
 |
| 45 | Химическая реакция возможна между:1. Оксидом углерода (IV) и серебром;
2. Оксидом алюминия и водой;
3. Оксидом кальция и гидроксидом натрия;
4. Оксидом кремния и гидроксидом натрия.
 |
| 46 | Оксид железа (II) не реагирует:1. Водородом;
2. Соляной кислотой;
3. Азотом;
4. Углеродом.
 |
| 47 | С оксидом железа (II) реагирует:1. CaCl2;
2. Na2O;
3. HCl;
4. H2O.
 |
| 48 | С гидроксидом натрия реагирует каждый из двух веществ:1. FeO и P2O5;
2. CO и SO3;
3. Fe2O3 и CO2;
4. MgO и NO2.
 |

Ответы

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **1.**  | 1 |  | **17.** | 1 | **33.** | 3 |
| **2.** | 3 |  | **18.** | 3 | **34.** | 2 |
| **3.** | 3 |  | **19.** | 4 | **35.** | 2 |
| **4.** | 2 |  | **20.** | 3 | **36.** | 3 |
| **5.** | 1 |  | **21.** | 3 | **37.** | 3 |
| **6.** | 3 |  | **22.** | 3 | **38.** | 2 |
| **7.** | 4 |  | **23.** | 2 | **39.** | 4 |
| **8.** | 2 |  | **24.** | 1 | **40.** | 2 |
| **9.** | 3 |  | **25.** | 4 | **41.** | 1 |
| **10.** | 2 |  | **26.** | 4 | **42.** | 2 |
| **11.** | 4 |  | **27.** | 1 | **43.** | 2 |
| **12.** | 3 |  | **28.** | 2 | **44.** | 1 |
| **13.** | 2 |  | **29.** | 1 | **45.** | 4 |
| **14.** | 1 |  | **30.** | 2 | **46.** | 3 |
| **15.** | 2 |  | **31.** | 2 | **47.** | 3 |
| **16.** | 1 |  | **32.** | 3 | **48.** | 3 |