|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 1 | **За­да­ние 1 № 3272.** Оди­на­ко­вое число элек­тро­нов со­дер­жат ча­сти­цы    1) http://reshuege.ru/formula/e9/e91b6d8fafdaabee59c0bdc87bdf2c30.png и http://reshuege.ru/formula/67/67c9e977acdd11a96f7162e662f05497.png  2) http://reshuege.ru/formula/d8/d8c4d3dbaf503eefa0e78001be45d002.png и http://reshuege.ru/formula/8d/8d3849d928f81a53b186043a04b92f0e.png  3) http://reshuege.ru/formula/68/68a6deb224ef521fd73ae2e9bfbe9458.png и http://reshuege.ru/formula/79/79201738ae25ac66841f69034f11bb73.png  4) http://reshuege.ru/formula/67/67c9e977acdd11a96f7162e662f05497.png и http://reshuege.ru/formula/e0/e031b35100e480c91b5a0625dd972c18.png  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 2 | **За­да­ние 2 № 3579.** Ва­лент­ность эле­мен­та в ле­ту­чем во­до­род­ном со­еди­не­нии уве­ли­чи­ва­ет­ся в ряду    1) http://reshuege.ru/formula/0c/0cb1a9eba6eb7b808de0b0cee6d32899.png  2) http://reshuege.ru/formula/40/40559c6d441fbe96acba0251c19755eb.png  3) http://reshuege.ru/formula/19/191401f9c9594ac4615516da5724d872.png  4) http://reshuege.ru/formula/36/363d380e0f11c7e9590e8b9fbc110283.png  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 3 | **За­да­ние 3 № 3275.** Хи­ми­че­ская связь в ме­та­не и хло­ри­де каль­ция со­от­вет­ствен­но    1) ко­ва­лент­ная по­ляр­ная и ме­тал­ли­че­ская  2) ион­ная и ко­ва­лент­ная по­ляр­ная  3) ко­ва­лент­ная не­по­ляр­ная и ион­ная  4) ко­ва­лент­ная по­ляр­ная и ион­ная  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 4 | **За­да­ние 4 № 3537.** В каком со­еди­не­нии азот имеет от­ри­ца­тель­ную сте­пень окис­ле­ния?    1) http://reshuege.ru/formula/03/03a881b249f21982a1037371af797918.png  2) http://reshuege.ru/formula/36/36451a48979024d21b52578b3d846485.png  3) http://reshuege.ru/formula/08/089150dd68a9b461dfba52b9c0b38a81.png  4) http://reshuege.ru/formula/17/1764651a5f2260118fd79d8f7903794e.png  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 5 | **За­да­ние 5 № 1010.** Кри­стал­ли­че­ская решётка хло­ри­да лития    1) ме­тал­ли­че­ская  2) мо­ле­ку­ляр­ная  3) ион­ная  4) атом­ная  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 6 | **За­да­ние 6 № 4605.** К кри­стал­ло­гид­ра­там от­но­сит­ся    1) пи­тье­вая сода  2) из­вест­няк  3) же­лез­ный ку­по­рос  4) по­ва­рен­ная соль  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 7 | **За­да­ние 7 № 1827.** Щёлочь об­ра­зу­ет­ся при вза­и­мо­дей­ствии воды с    1) алю­ми­ни­ем  2) маг­ни­ем  3) ба­ри­ем  4) цин­ком  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 8 | **За­да­ние 8 № 4527.** С водой вза­и­мо­дей­ству­ет    1) оксид серы (VI)  2) оксид же­ле­за (III)  3) оксид цинка  4) оксид крем­ния (IV)  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 9 | **За­да­ние 9 № 3818.** Раз­бав­лен­ная сер­ная кис­ло­та ре­а­ги­ру­ет с каж­дым из двух ве­ществ:    1) же­ле­зо и оксид серы(IV)  2) азот­ная кис­ло­та и оксид цинка  3) оксид уг­ле­ро­да(IV) и оксид меди(II)  4) хло­рид бария и цинк  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 10 | **За­да­ние 10 № 1187.** Ни­кель из рас­тво­ра его соли можно вы­тес­нить    1) пла­ти­ной  2) ка­ли­ем  3) же­ле­зом  4) медью  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 11 | **За­да­ние 11 № 2423.** В схеме пре­вра­ще­ний      http://reshuege.ru/formula/4d/4d6fc6dd991dae2cc2200ba0ef0fd3f8.png    ве­ще­ства­ми http://reshuege.ru/formula/0d/0d5fa3f335333b23d4aaf795d1336587.png и http://reshuege.ru/formula/1c/1c761d4d4e25b2ae1039a9d9e1bd70e9.png яв­ля­ют­ся со­от­вет­ствен­но    1) http://reshuege.ru/formula/a6/a63347916d75c566f5f7681b0567bbc1.png  2) http://reshuege.ru/formula/c8/c880c62a6f8a53d9baeaf473801add02.png  3) http://reshuege.ru/formula/c9/c9a9d957bf87cf6eb6d0cfc804de67a6.png  4) http://reshuege.ru/formula/79/79463767a8780924660a9bcb9475117a.png  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 12 | **За­да­ние 12 № 974.** Двой­ная связь между ато­ма­ми уг­ле­ро­да и кис­ло­ро­да при­сут­ству­ет в мо­ле­ку­лах    1) эта­но­ла  2) аце­то­на  3) эти­лен­гли­ко­ля  4) фе­но­ла  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 13 | **За­да­ние 13 № 1319.** При пол­ном гид­ри­ро­ва­нии аце­ти­ле­на об­ра­зу­ет­ся    1) эта­нол  2) эти­лен­гли­коль  3) этен  4) этан  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 14 | **За­да­ние 14 № 3908.** С рас­тво­ром http://reshuege.ru/formula/5c/5c987122a1b46e127b60af80d6dc96d8.png ре­а­ги­ру­ет    1) ме­та­нол  2) гли­це­рин  3) фенол  4) ди­эти­ло­вый эфир  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 15 | **За­да­ние 15 № 1995.** Ам­ми­ач­ным рас­тво­ром ок­си­да се­реб­ра окис­ля­ет­ся    1) про­пи­о­но­вая кис­ло­та  2) про­па­наль  3) аце­тон  4) про­па­нол-1  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 16 | **За­да­ние 16 № 2125.** Эти­лен в ла­бо­ра­то­рии по­лу­ча­ют    1) де­гид­ра­та­ци­ей эта­но­ла  2) гид­ри­ро­ва­ни­ем аце­ти­ле­на  3) де­гид­ри­ро­ва­ни­ем этана  4) гид­ро­ли­зом кар­би­да каль­ция  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 17 | **За­да­ние 17 № 1298.** Ала­нин вза­и­мо­дей­ству­ет с  1) http://reshuege.ru/formula/2f/2f4784a9a32ec8498202723bf96d5966.png  2) http://reshuege.ru/formula/6b/6b525c9cd692c2335f729bd69558ff94.png  3) http://reshuege.ru/formula/a9/a9677ce24cee23a5cfd3606fa2fab5ef.png  4) http://reshuege.ru/formula/ea/ea3833f03a3d1085e43eb01f504a8702.png  5) http://reshuege.ru/formula/13/13dd5366ed5f0098f6f581b7b8f24a1f.png  6) http://reshuege.ru/formula/29/29bf7a323f1088692c1ad29f08f4f573.png  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 18 | **За­да­ние 18 № 936.** В схеме пре­вра­ще­ний  http://reshuege.ru/formula/75/750a295a9d873921de697c5f63eb2b8d.png  ве­ще­ством «X» яв­ля­ет­ся    1) этил­бен­зол  2) бен­зой­ная кис­ло­та  3) бен­зи­ло­вый спирт  4) эти­ло­вый спирт  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 19 | **За­да­ние 19 № 1998.** Ука­жи­те эк­зо­тер­ми­че­скую ре­ак­цию раз­ло­же­ния    1) 2Н2O = 2Н2 + O2  2) СаСO3 = СаО + СO2  3) (NH4)2Cr2O7 = N2 + Cr2O3 + 4Н2O  4) 4NH3 + 3O2 = 2N2 + 6Н2O  Ответ: | |
| |  |  | | --- | --- | | **№** | **Условие** | | 20 | **За­да­ние 20 № 6430.** 10 %-рас­твор http://reshuege.ru/formula/5c/5c987122a1b46e127b60af80d6dc96d8.png быст­рее всего ре­а­ги­ру­ет с    1) со­ля­ной кис­ло­той  2) алю­ми­ни­ем  3) кис­ло­ро­дом  4) цин­ком | |