

Требования к оформлению индивидуального домашнего задания (ИДЗ)

1. ИДЗ сдается в **ОТДЕЛЬНОЙ** тетради (где указан номер группы, ФИО студента).
2. Вариант прикреплен к обложке тетради с внутренней стороны.
3. Каждая задача (задание) должна быть оформлена на отдельной странице и должна содержать:
 - 1) номер из задачника;
 - 2) полный текст условия задачи;
 - 3) краткая запись условия задачи;
 - 4) основные законы и формулы с пояснениями;
 - 5) промежуточные рассуждения;
 - 6) подстановка численных данных в формулу;
 - 7) все значения и ответ с обязательным указанием размерности;
 - 8) уравнения химических реакций (при необходимости).
4. По каждой задачи преподаватель может задать любой вопрос, связанный с решением задачи, на который вы должны ответить, в случае отсутствия ответа, задача оценивается в 0 баллов.
5. ИДЗ содержит 18 задач и оценивается максимально в 10 баллов. Балл проставляется в рейтинг в конце семестра.

СПИСКИ ГРУПП с вариантами ИДЗ

2Г81. Весна 2018/2019

№	Студент	ИДЗ Вариант
1	Беспалова Анастасия Игоревна	1
2	Жеребцова Юлия Олеговна	2
3	Камельдинов Дамир Канатович	3
4	Климов Дмитрий Алексеевич	4
5	Колбин Артём Тигранович	5
6	Лаптев Глеб Александрович	6
7	Литвинова Екатерина Сергеевна	7
8	Малютена Светлана Александровна	8
9	Миронович Валерия Викторовна	9
10	Мирошниченко Мария Сергеевна	10
11	Пилосян Анастасия Артуровна	11
12	Рулик Мария Алексеевна	1
13	Сапко Андрей Александрович	2
14	Устинова Полина Александровна	3
15	Чернышев Кирилл Николаевич	4
16	Шевчук Елена -	5

4Б81. Весна 2018/2019

№	Студент	ИДЗ Вариант
1	Брытин Владислав Юрьевич	1
2	Валюженич Лев Германович	2
3	Грушковская Алиса Николаевна	3
4	Давлатзода Ходжадавлат Хисори	4
5	Дульчаев Антон Батуевич	5
6	Иванюк Валерия Андреевна	6
7	Истомин Николай Дмитриевич	7
8	Кобьльский Максим Олегович	8
9	Лу Вэйлун -	9
10	Ноек Никита Юрьевич	10
11	Петрухин Михаил Вячеславович	11
12	Пронькина Полина Валерьевна	1
13	Просолов Андрей Александрович	2
14	Рудаков Андрей Дмитриевич	3
15	Сапогова Мария Михайловна	4
16	Семейкина Дарья Дмитриевна	5
17	Сухова Марина Романовна	6
18	Ткачева Софья Валерьевна	7
19	Толеген Даурен -	8
20	Фигель Дмитрий Евгеньевич	9
21	Ху Синь -	10

2У81. Весна 2018/2019

№	Студент	ИДЗ Вариант
1	Башкина Татьяна Юрьевна	1
2	Власова Анастасия Евгеньевна	2
3	Григорьева Анна Сергеевна	3
4	Каменская Елизавета Андреевна	4
5	Кронвид Евгения Михайловна	5
6	Мигунец Ирина Дмитриевна	6
7	Пальцева Дарья Евгеньевна	7
8	Рахымжанова Анель Кудайбергенкызы	8
9	Романова Кристина Андреевна	9
10	Салморбекова Меиз Тимуровна	10
11	Соринкина Влада Сергеевна	11
12	Томилова Анастасия Валерьевна	5
13	Федько Никита Александрович	4
14	Хайдарова Анастасия Олеговна	8
15	Юшкевич Валерия Александровна	1

№	Студент	ИДЗ Вариант
1	Аверкова Ольга Александровна	1
2	Биданова Екатерина Олеговна	2
3	Буланова Карина Георгиевна	3
4	Галузина Людмила Юрьевна	4
5	Егорченко Максим Дмитриевич	5
6	Емельянов Константин Андреевич	6
7	Кан Дмитрий Владимирович	7
8	Квятковская Екатерина Александровна	8
9	Климова Ксения Николаевна	9
10	Кочконалиев Эрлан Аскарбекович	10
11	Логачев Герман Игоревич	11
12	Мукатай Нуржан Канатулы	1
13	Подойников Алексей Владимирович	2
14	Ромашева Анна Александровна	3
15	Сыдыгалиева Алтынай Медеткановна	4
16	Тарасова Милена Александровна	5
17	Трущенко Екатерина Евгеньевна	6
18	Фидельская Анжела Сергеевна	7
19	Чагин Денис Павлович	8
20	Штейнмарк Вероника Валерьевна	9

ВАРИАНТЫ ИДЗ

Вариант 1. (Н.Ф. Стась, А.В. Коршунов «Решение задач по общей химии» 2016 г.)

1. Основы химической термодинамики (№1);
2. Химическое равновесие (№1 (2 реакция); №2 (5 реакция); № 4);
3. Основы химической кинетики (№1, №18);
4. Электрохимические процессы (№3 (2 строчка); №4 (2 строчка); №6, №8);
5. Общая характеристика растворов и способы выражения их концентрации (№1, №11);
6. Растворы неэлектролитов (№5);
7. Растворы электролитов (№1 (ортоиодной кислоты и сульфата аммония), № 4);
8. Реакции в растворах электролитов (№1 (1 строчка); №2 (1 строчка); №3 (KCN, (NH₄)₂S));

Вариант 2. (Н.Ф. Стась, А.В. Коршунов «Решение задач по общей химии» 2016 г.)

1. Основы химической термодинамики (№2);
2. Химическое равновесие (№1 (1 реакции); №2 (1 реакция); № 6);
3. Основы химической кинетики (№2, №16);
4. Электрохимические процессы (№3 (1 строчка); №4 (1 строчка), №5, №9);
5. Общая характеристика растворов и способы выражения их концентрации (№2, №12);
6. Растворы неэлектролитов (№7);
7. Растворы электролитов (№1 (гидрофосфата аммония и ортомышьяковой кислоты); №5);
8. Реакции в растворах электролитов (№1 (2 строчка); №2 (2 строчка); №3 (AlCl₃, NaClO));

Вариант 3. (Н.Ф. Стась, А.В. Коршунов «Решение задач по общей химии» 2016 г.)

1. Основы химической термодинамики (№5);
2. Химическое равновесие (№1 (2 реакция), №2 (2 реакция), №8);
3. Основы химической кинетики (№3, №14);
4. Электрохимические процессы (№3 (3 строчка), №4 (3 строчка), №7, №10);
5. Общая характеристика растворов и способы выражения их концентрации (№3, №13);
6. Растворы неэлектролитов (№8);
7. Растворы электролитов (№1 (хромат калия и нитрат гидроксожелеза (III)), №6);
8. Реакции в растворах электролитов (№1 (3 строчка), №2 (3 строчка), №3 ($\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$, $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$));

Вариант 4. (Н.Ф. Стась, А.В. Коршунов «Решение задач по общей химии» 2016 г.)

1. Основы химической термодинамики (№6);
2. Химическое равновесие (№1 (3 реакция), №2 (3 реакция), №10);
3. Основы химической кинетики (№5, №13);
4. Электрохимические процессы (№3 (4 строчка), №4 (4 строчка), № 5, №11);
5. Общая характеристика растворов и способы выражения их концентрации (№4, №16);
6. Растворы неэлектролитов (№9);
7. Растворы электролитов (№1 (силикат натрия и гидрокарбонат железа (II)), №7);
8. Реакции в растворах электролитов ((№1 (4 строчка), №2 (4 строчка), №3 ($\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, K_2SO_3));

Вариант 5. (Н.Ф. Стась, А.В. Коршунов «Решение задач по общей химии» 2016 г.)

1. Основы химической термодинамики (№7);
2. Химическое равновесие (№1 (4 реакция), №2 (4 реакция), №11);
3. Основы химической кинетики (№6, №12);
4. Электрохимические процессы (№3 (5 строчка), №4 (5 строчка), №6, №12);
5. Общая характеристика растворов и способы выражения их концентрации (№5, №15);
6. Растворы неэлектролитов (№10);
7. Растворы электролитов (№1 (ортофосфорной кислоты и сульфата аммония), №8);
8. Реакции в растворах электролитов ((№1 (5 строчка), №2 (5 строчка), №3 ($\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, Na_2SiO_3));

Вариант 6. (Н.Ф. Стась, А.В. Коршунов «Решение задач по общей химии» 2016 г.)

1. Основы химической термодинамики (№10);
2. Химическое равновесие (№1 (5 реакция), №2 (5 реакция), №4);
3. Основы химической кинетики (№7, №11);
4. Электрохимические процессы (№3 (6 строчка), №4 (6 строчка), №6, №13);
5. Общая характеристика растворов и способы выражения их концентрации (№6, № 11);
6. Растворы неэлектролитов (№11);
7. Растворы электролитов (№1 (хлорид гидроксоцинка и сульфат хрома), №10);
8. Реакции в растворах электролитов ((№1 (6 строчка), №2 (6 строчка), №3 (NaClO_4 , AlBr_3));

Вариант 7. (Н.Ф. Стась, А.В. Коршунов «Решение задач по общей химии» 2016 г.)

1. Основы химической термодинамики (№14(1));
2. Химическое равновесие (№1 (6 реакция), №2 (1 реакция), № 6);
3. Основы химической кинетики (№9, №10);
4. Электрохимические процессы (№3 (7 строчка), №4 (7 строчка), №7, №14);
5. Общая характеристика растворов и способы выражения их концентрации (№7, №12);
6. Растворы неэлектролитов (№5);
7. Растворы электролитов (№1 (нитрат дигидроксоалюминия и перманганат калия), №13);
8. Реакции в растворах электролитов ((№1 (7 строчка), №2 (7 строчка), №3 (MgCl_2 , Al_2S_3));

Вариант 8. (Н.Ф. Стась, А.В. Коршунов «Решение задач по общей химии» 2016 г.)

1. Основы химической термодинамики (№14(2));
2. Химическое равновесие (№1 (7 реакция), №2 (2 реакция), №8);
3. Основы химической кинетики (№1, №10);
4. Электрохимические процессы (№3 (1 строчка), №4 (4 строчка), №5, №11);
5. Общая характеристика растворов и способы выражения их концентрации (№8, №13);
6. Растворы неэлектролитов (№7);
7. Растворы электролитов (№1 (сернистая кислота и гидрокарбонат кальция), № 15);
8. Реакции в растворах электролитов ((№1 (8 строчка), №2 (8 строчка), №3 ($Zn(NO_3)_2$, Cr_2S_3)));

Вариант 9. (Н.Ф. Стась, А.В. Коршунов «Решение задач по общей химии» 2016 г.)

1. Основы химической термодинамики (№12);
2. Химическое равновесие (№1 (8 реакция), №2 (3 реакция), №10);
3. Основы химической кинетики (№2, №11);
4. Электрохимические процессы (№3 (2 строчка), №4 (4 строчка), №6, №12);
5. Общая характеристика растворов и способы выражения их концентрации (№9, №15);
6. Растворы неэлектролитов (№8);
7. Растворы электролитов (№1 (нитрат алюминия и гидрокарбонат бария), №6);
8. Реакции в растворах электролитов ((№1 (9 строчка), №2 (9 строчка), №3 (KNO_2 , K_2SO_4)));

Вариант 10. (Н.Ф. Стась, А.В. Коршунов «Решение задач по общей химии» 2016 г.)

1. Основы химической термодинамики (№15);
2. Химическое равновесие (№1 (1 реакция), № 2 (4 реакция), №11);
3. Основы химической кинетики (№3, №18);
4. Электрохимические процессы (№3 (5 строчка), №4 (1 строчка), №7, №13);
5. Общая характеристика растворов и способы выражения их концентрации (№10, №16);
6. Растворы неэлектролитов (№9);
7. Растворы электролитов (№1 (хлорид гидроксомеди и сульфид натрия), №13);
8. Реакции в растворах электролитов ((№1 (10 строчка), №2 (4 строчка), №3 ($Cu(NO_2)_2$, $BaSO_3$)));

Вариант 11. (Н.Ф. Стась, А.В. Коршунов «Решение задач по общей химии» 2016 г.)

1. Основы химической термодинамики (№9);
2. Химическое равновесие (№1 (3 реакция), № 2 (2 реакция), №8);
3. Основы химической кинетики (№7, №18);
4. Электрохимические процессы (№3 (7 строчка), №4 (6 строчка), №5, № 14);
5. Общая характеристика растворов и способы выражения их концентрации (№7, №13);
6. Растворы неэлектролитов (№5);
7. Растворы электролитов (№1 (хлорид гидроксосуинца (II) и ацетат калия), №15);
8. Реакции в растворах электролитов ((№1 (1 строчка), №2 (4 строчка), №3 ($Ni(NO_3)_2$, $BeSO_3$)));