

**РОССИЙСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ
ИМ. А.Н. КОСЫГИНА (ТЕХНОЛОГИИ. ДИЗАЙН. ИСКУССТВО)**

**МЕЖРЕГИОНАЛЬНАЯ ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ
«ТЕХНОЛОГИИ. ДИЗАЙН. ИСКУССТВО»**

Профиль: Химия

ПРЕДМЕТ: ХИМИЯ

**Критерии оценивания заданий по химии
отборочного этапа**

Олимпиадный билет содержит **35 заданий** (вопросов).

Оценка подсчитывается по **100 – бальной** шкале путем суммирования баллов, полученных за все выполненные задания олимпиадного билета.

Таблица распределения баллов по заданиям

| Задание | №1 | с №2 по №13 | №14 | с №15 по №24 | №25 | с № 26 по №35 |
|---------|----------|-------------|----------|--------------|----------|---------------|
| Баллы | 1 | 3 | 2 | 3 | 1 | 3 |

Структура и содержание вопросов предполагают получение объективной информации как об уровне владения участником олимпиады определенным набором базовых знаний по химии, так и его творческом потенциале для продолжения образования в РГУ им. А.Н. Косыгина по избранному направлению.

Уровень сложности заданий соответствует школьной программе по Химии.

Задание считается выполненным верно, если указан номер правильного ответа и приведены комментарии к нему:

- правильно написаны все формулы веществ;
- правильно написаны все уравнения реакций;
- все уравнения должны быть уравнены;
- правильно записаны и использованы формулы для решения задач;
- даны необходимые объяснения процессов и условий протекания реакций;
- нет арифметических ошибок.

За выполнение задания ставится **0 баллов**, если:

- а) указан номер неправильного ответа;
- б) указаны номера двух и более ответов, среди которых может быть и правильный;
- в) ответ отсутствует.

При решении заданий допускается использование непрограммируемых калькуляторов и справочных материалов: периодической системой

Д.И. Менделеева; таблицей растворимости солей, кислот, оснований в воде; электрохимического ряда напряжений металлов.

**Критерии оценивания заданий по химии
заключительного этапа**

Олимпиадный билет содержит 10 заданий

Оценка подсчитывается по **100 – бальной** шкале путем суммирования баллов, полученных за все выполненные задания олимпиадного билета.

| Вопрос | Критерий ответа | Балл | Максимальное количество баллов |
|--------|--|--------------------------|--------------------------------|
| 1 | - правильно составлены уравнения электродных процессов; - написано молекулярное уравнение электролиза; - рассчитана масса газа. | 4 3 3 | 10 |
| 2 | - составлен электронный баланс; - указан окислитель и восстановитель; - уравнение реакции составлено правильно и расставлены коэффициенты. | 3 3 4 | 10 |
| 3 | Представлен правильный и полный ответ на вопрос. | 10 | 10 |
| 4 | - представлены расчетные формулы; - рассчитан объём растворителя. | 5 5 | 10 |
| 5 | - написано кинетическое уравнение; - рассчитана скорость реакции. | 3 7 | 10 |
| 6 | - представлены формулы; - проведен правильный расчет. | 5 5 | 10 |
| 7 | - составлены уравнения реакции; - правильно выполнена расчетная часть. | 3 7 | 10 |
| 8 | - определена молекулярная формула соединения; - составлены уравнения реакций. | 5 5 | 10 |
| 9 | - правильно определен металл; - рассчитана масса солей. | 5 5 | 10 |
| 10 | Написаны уравнения реакций правильно и расставлены коэффициенты: Уравнение 1 Уравнение 2 Уравнение 3 Уравнение 4 | 2,5 2,5 2,5 2,5 | 10 |

При решении заданий допускается использование непрограммируемых калькуляторов и справочных материалов: периодической системой Д.И. Менделеева; таблицей растворимости солей, кислот, оснований в воде; электрохимического ряда напряжений металлов.

Не допускается использование мобильных телефонов, программируемых и инженерных калькуляторов