

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

**МЕЖРЕГИОНАЛЬНАЯ ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ  
ИМЕНИ А.Н. КОСЫГИНА**

---

**ПРЕДМЕТ: ХИМИЯ**  
**Профиль олимпиады: Химия**

**Критерии оценивания знаний по химии  
отборочного (заочного) 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
<b>Баллы</b>	<b>1</b>	<b>3</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>1</b>	<b>3</b>

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 знаний 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.

Во про с	Критерий ответа	Балл	Максималь ное 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