

Памятка для учащихся и родителей 11-х классов по химии



Общая структура ЕГЭ по химии

Параметр	Значение
Длительность экзамена	3,5 часа (210 минут)
Всего заданий	34
Часть 1 (краткий ответ)	Задания 1–28
Часть 2 (развёрнутый ответ)	Задания 29–34
Максимальный первичный балл	56
Минимальный балл для вуза (2026)	40 тестовых баллов

Баллы за задания: на чём не терять

Тип заданий	Номера	Баллы	Особенности оценивания
Задания с кратким ответом (базовый уровень)	1–5, 9–13, 16–21, 25–28	1 балл	Верный ответ → 1 балл. Неверный → 0
Задания с кратким ответом (повышенный уровень)	6–8, 14, 15, 22–24	2 балла	Полностью верно → 2 балла. 1 ошибка → 1 балл. ≥2 ошибок → 0
Часть 2 (развёрнутый ответ)	29, 30	2 балла	Каждый верный элемент → 1 балл
	31	3 балла	Поэлементное оценивание
	32	5 баллов	Самое «дорогое» задание! 5 уравнений → 5 баллов
	33, 34	4 балла	Расчётные задачи

Разрешается пользоваться:

- Непрограммируемый калькулятор (инженерный допускается)
 - Периодическая система Д.И. Менделеева
 - Таблица растворимости солей, кислот и оснований
 - Электрохимический ряд напряжений металлов
- △ □ **Важно:** Таблицы на ЕГЭ отличаются от школьных — они черно-белые, без цветовых выделений. Привыкайте к ним заранее!

ТОП-10 типичных ошибок на ЕГЭ по химии

№	Ошибка	Как избежать
1	Неверное определение продуктов ОВР в зависимости от среды	Выучить схемы восстановления KMnO_4 и $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ в кислой, щелочной и нейтральной среде
2	Путается скорость реакции и смещение равновесия	Катализатор влияет на скорость, но не на равновесие! Температура: $\uparrow T \rightarrow$ скорость всегда \uparrow , равновесие смещается в сторону эндотермической реакции
3	Не учитываются условия протекания реакций	Например, $\text{Cu} + \text{HCl}$ не идёт, а $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4$ (конц.) идёт при нагревании
4	Ошибки в номенклатуре (путают сульфит и сульфид)	Учить названия солей и кислот по систематической номенклатуре
5	В заданиях с несколькими ответами выбирают не все	Перепроверять каждый вариант методом исключения
6	Забывается амфотерность	Zn , Al , Cr , Be , амфотерные гидроксиды реагируют и с кислотами, и со щелочами
7	Ошибки в органике: путаются свойства аминов и аминокислот	Амины — основные свойства (за счёт неподелённой пары на N), аминокислоты — амфотерны

8	Не сокращаются коэффициенты в ионных уравнениях	После записи сокращённого уравнения проверить, можно ли поделить все коэффициенты
9	Арифметические ошибки	Использовать калькулятор аккуратно, перепроверять вычисления
10	Неверно определяется гибридизация	Повторить: sp^3 (одинарные связи), sp^2 (двойная), sp (тройная)

Чек-лист «Как не потерять баллы»

Перед экзаменом:

- Изучить **кодификатор** и **спецификацию** на сайте ФИПИ — там все темы и критерии
- Решать варианты только с пометкой «**Допущено ФИПИ**» (в сборниках прошлых лет много ошибок)
- Пользуйтесь черно-белыми таблицами на тренировках — привыкайте к реальному формату

Во время экзамена:

- Начинайте с **заданий 1–28** (они быстрее и дают хорошую базу)
 - В заданиях с несколькими ответами проверяйте **все варианты**, даже если уже нашли верный
 - В части 2 записывайте **полное решение** — за голый ответ баллов не дадут
 - Проверьте, что в сокращённом ионном уравнении **коэффициенты сокращены**
 - В ОВР проверяйте баланс: число отданных = числу принятых
- После решения:**
- Сверяйтесь с условием: все ли вещества использованы? все ли признаки реакции учтены?
 - Оставляйте 20–30 минут на **проверку всей работы**

Удачи на экзамене!

И помните: химия — это не магия, а строгая наука, где у каждой ошибки есть причина, а у каждой причины — решение.

