



Анализ ГИА по химии -2025

Богородский муниципальный округ

Анализ ЕГЭ по химии - 2025



В 2025 году в ЕГЭ по химии принял участие 21 выпускник из 7 ОУ муниципального округа.

Минимальный порог ЕГЭ по химии в 2025 году составил 36 баллов.

Преодолели порог – 18 (85,7%) выпускников района.

Лучший результат - 99 баллов

Самый низкий результат - 14 баллов

Общие итоги (в сравнении с НО, РФ) по среднему баллу

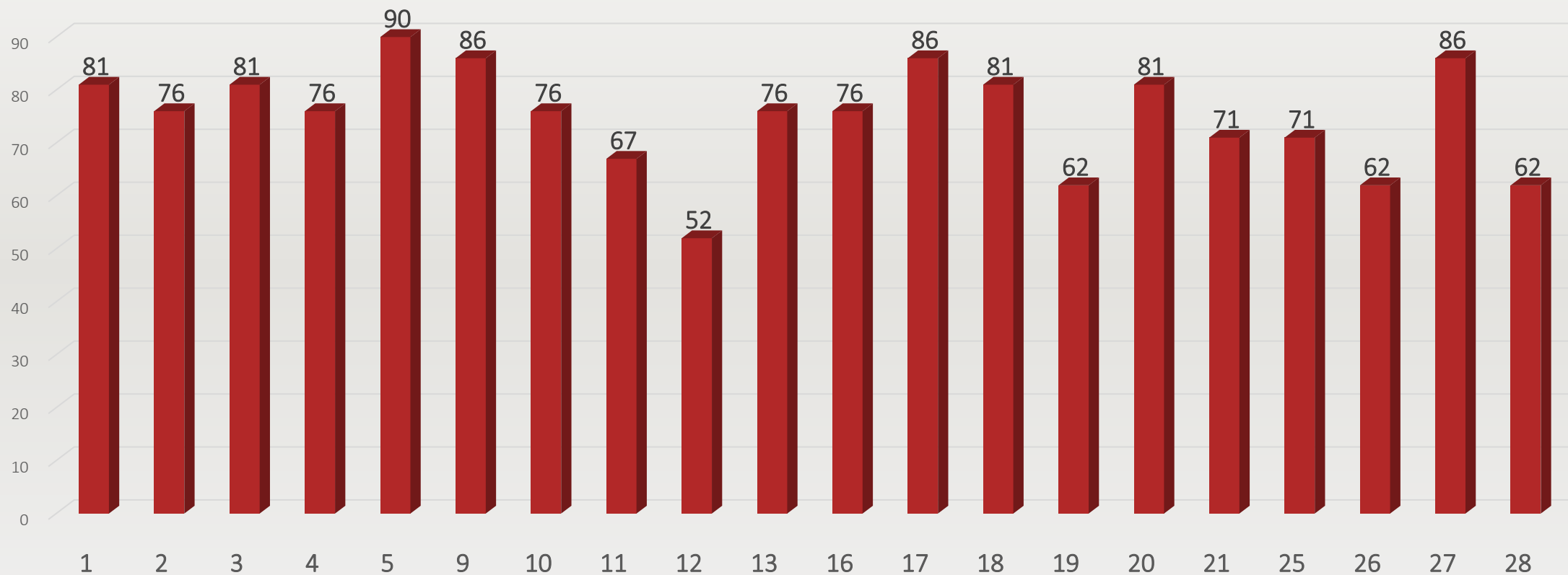


Год	Богородский муниципальный округ	Нижегородская область	РФ
2025	68	63	58

Количество участников, человек	Доля участников, получивших тестовый балл			
	Ниже минимального	От минимального до 60 баллов	От 61 до 80 баллов	От 81 до 100 баллов
21	3 14,3%	3 14,3%	9 42,9%	6 28,5%

Выполнение заданий части 1 по элементам содержания

(базовый уровень сложности)



12

Из предложенного перечня веществ выберите все вещества, с которыми вступают в реакцию как этан, так и этиленгликоль.

- 1) перманганат калия
- 2) бромоводород
- 3) кислород
- 4) бром (водн.)
- 5) азотная кислота

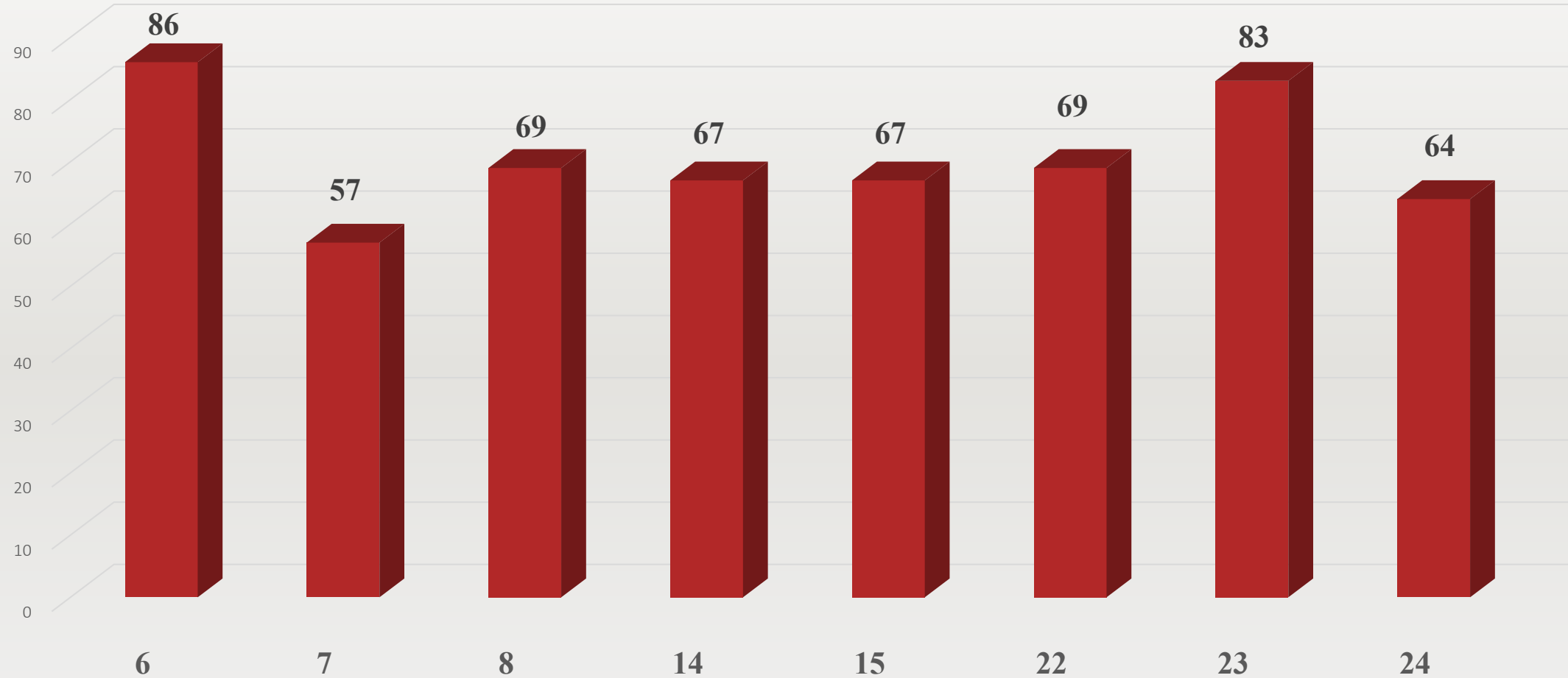
Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____.

52%

№12 - Химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, алкадиенов, алкинов, аренов. **Химические свойства кислородсодержащих соединений:** спиртов, фенола, альдегидов, кетонов, карбоновых кислот, сложных эфиров, жиров, углеводов.

Выполнение заданий части 1 по элементам содержания (повышенный уровень сложности)



7

Установите соответствие между веществом и реагентами, с каждым из которых это вещество может взаимодействовать: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО

- А) С
- Б) H_2S
- В) Na_2CO_3
- Г) P_2O_5

РЕАГЕНТЫ

- 1) FeSO_4 , CuSO_4 , KNO_3
- 2) HNO_3 (конц.), H_2SO_4 (конц.), O_2
- 3) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, BaCl_2 , HCl
- 4) CaO , H_2O , NH_3 (р-р)
- 5) HNO_3 (р-р), HBr , NaOH

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

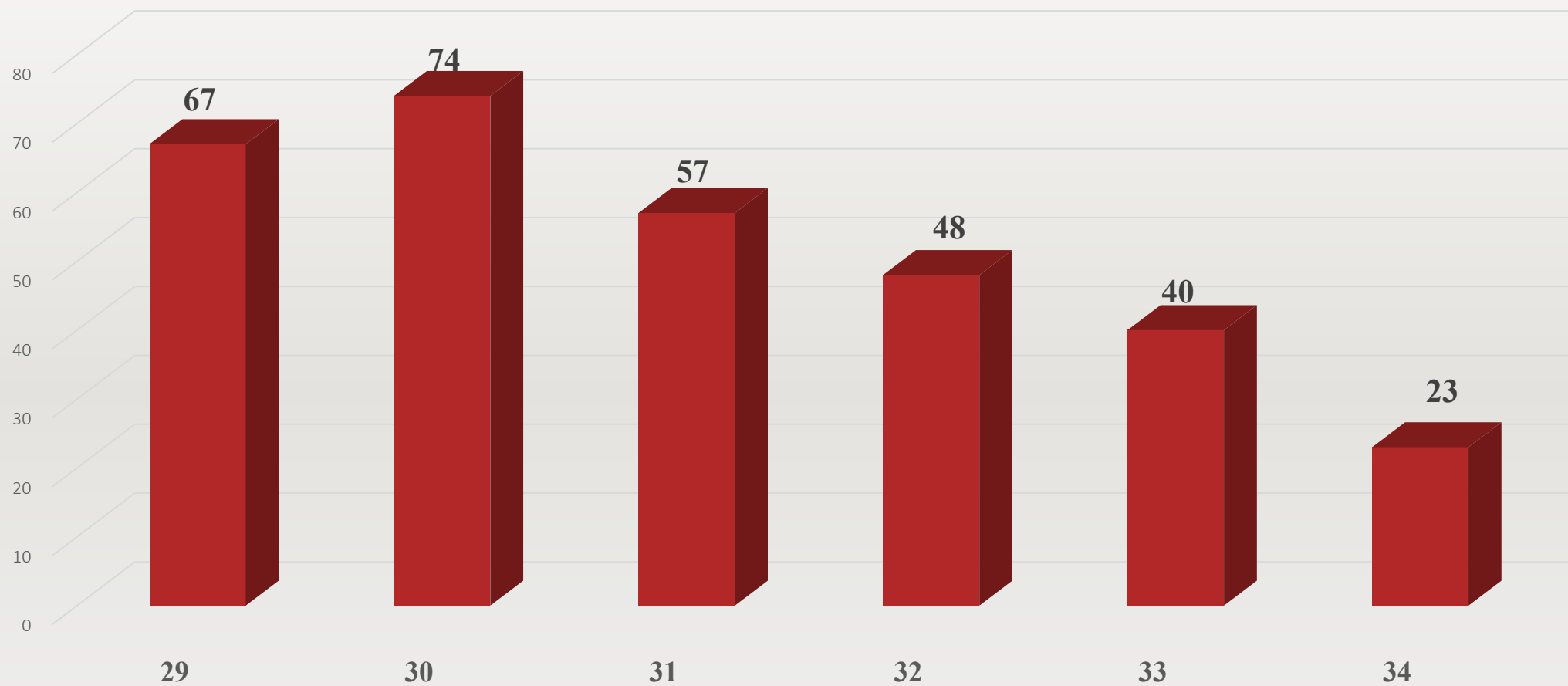
Ответ:

А	Б	В	Г

57%

№7 – Химические свойства важнейших металлов (натрий, калий, кальций, магний, алюминий, цинк, хром, железо, медь) и их соединений. Общие способы получения металлов. Химические свойства важнейших неметаллов (галогенов, серы, азота, фосфора, углерода и кремния) и их соединений (оксидов, кислородсодержащих кислот).

Результаты выполнения заданий части 2



Задание 34 – «Расчёты с использованием понятий растворимость», «массовая доля вещества в растворе». Расчёты массы (объёма, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке (имеет примеси). Расчёты массы (объёма, количества вещества) продукта реакции, если одно из веществ дано в виде раствора с определённой массовой долей растворённого вещества. Расчёты массовой или объёмной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного. Расчёты массовой доли (массы) химического соединения в смеси» **(23% выполнения)**

Задание 33 – «Установление молекулярной и структурной формул веществ» (**40 % выполнения**).



Выводы

1. В 2025 году в ЕГЭ по химии принял участие 21 выпускник из 7 ОУ муниципального округа.
2. Средний процент достижения базового уровня обученности – 85,7%. Средний процент достижения высокого уровня обученности (выше 80 баллов) – 28,6%.
3. Средний общий балл за выполнение экзаменационной работы выпускников в Богородском муниципальном округе, сдававших химию, составил **68** баллов.
4. Максимальный балл выполнения работы - **99** баллов. Минимальный балл выполнения работы - **14** баллов.

Анализ ОГЭ по химии - 2025



В 2025 году в ОГЭ по химии приняли участие 37 выпускников из 11 ОУ муниципального округа.

Максимальный балл, который возможно получить на ОГЭ за правильное выполнение всей работы — 38 баллов. Минимальная сумма тестовых баллов (соответствующая оценке «3») — 10 баллов. Лучший результат — 38 баллов. Самый низкий результат - 11 баллов.

Средний балл выполнения работы — 28,8. Средняя отметка — 4,4.

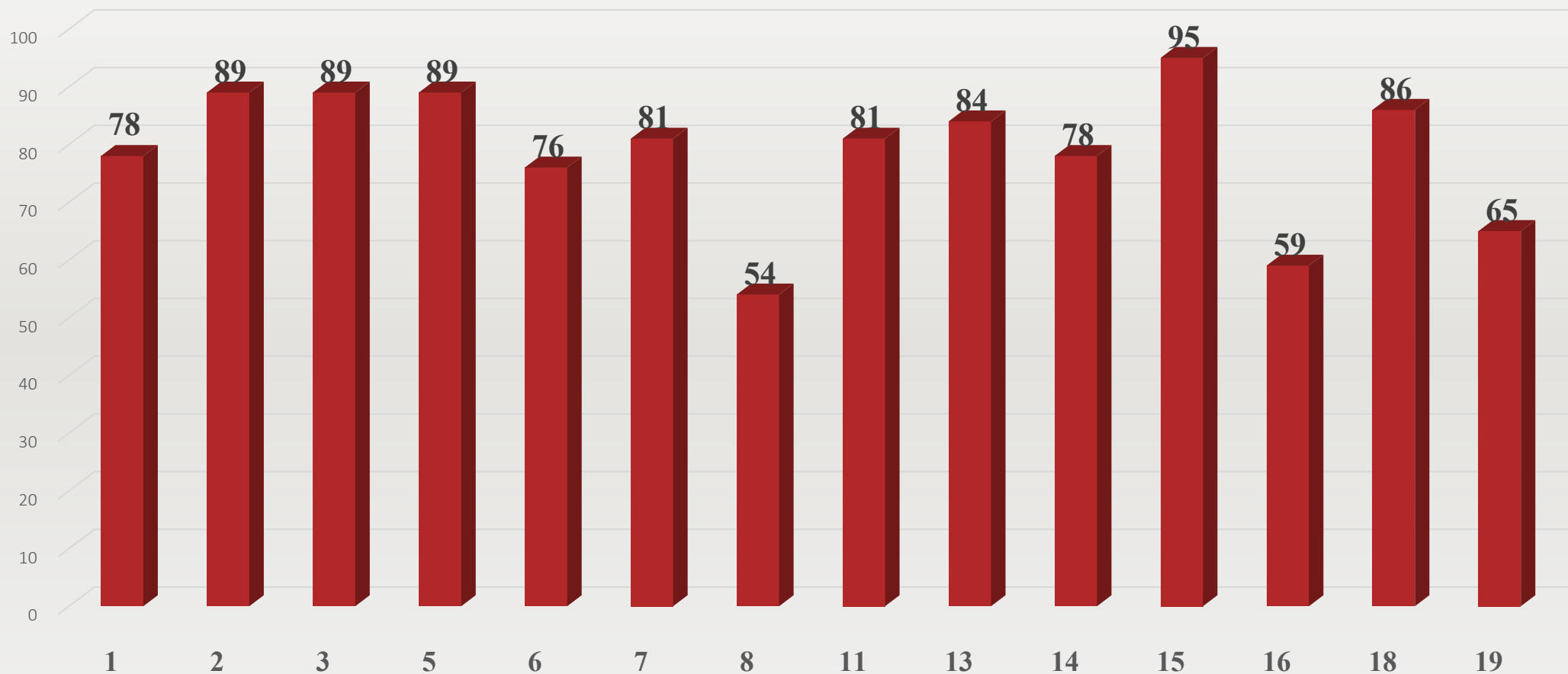
Результаты ОГЭ по Богородскому муниципальному округу



Всего участник ов	«2»		«3»		«4»		«5»	
	чел.	%	чел.	%	чел.	%	чел.	%
37	0	0,00	7	18,92	10	27,03	20	54,05

Результаты выполнения заданий части 1 по элементам содержания

(базовый уровень сложности).



8 Какие два вещества из предложенного перечня вступают в реакцию с оксидом алюминия?

- 1) $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 2) HNO_3
- 3) O_2
- 4) $\text{Be}(\text{OH})_2$
- 5) Na_2O

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ:

--	--

54%

«Химические свойства простых веществ. Химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных»

16

Из перечисленных суждений о правилах работы с веществами в лаборатории и быту выберите верное(-ые) суждение(-я).

- 1) Хлор можно получать только в вытяжном шкафу.
- 2) При приготовлении раствора кислоты концентрированную серную кислоту приливают к воде.
- 3) При нагревании раствора пробирку с жидкостью держат строго вертикально.
- 4) Работу с едкими веществами следует проводить в резиновых перчатках.

Запишите в поле ответа номер(а) верного(-ых) суждения(-й).

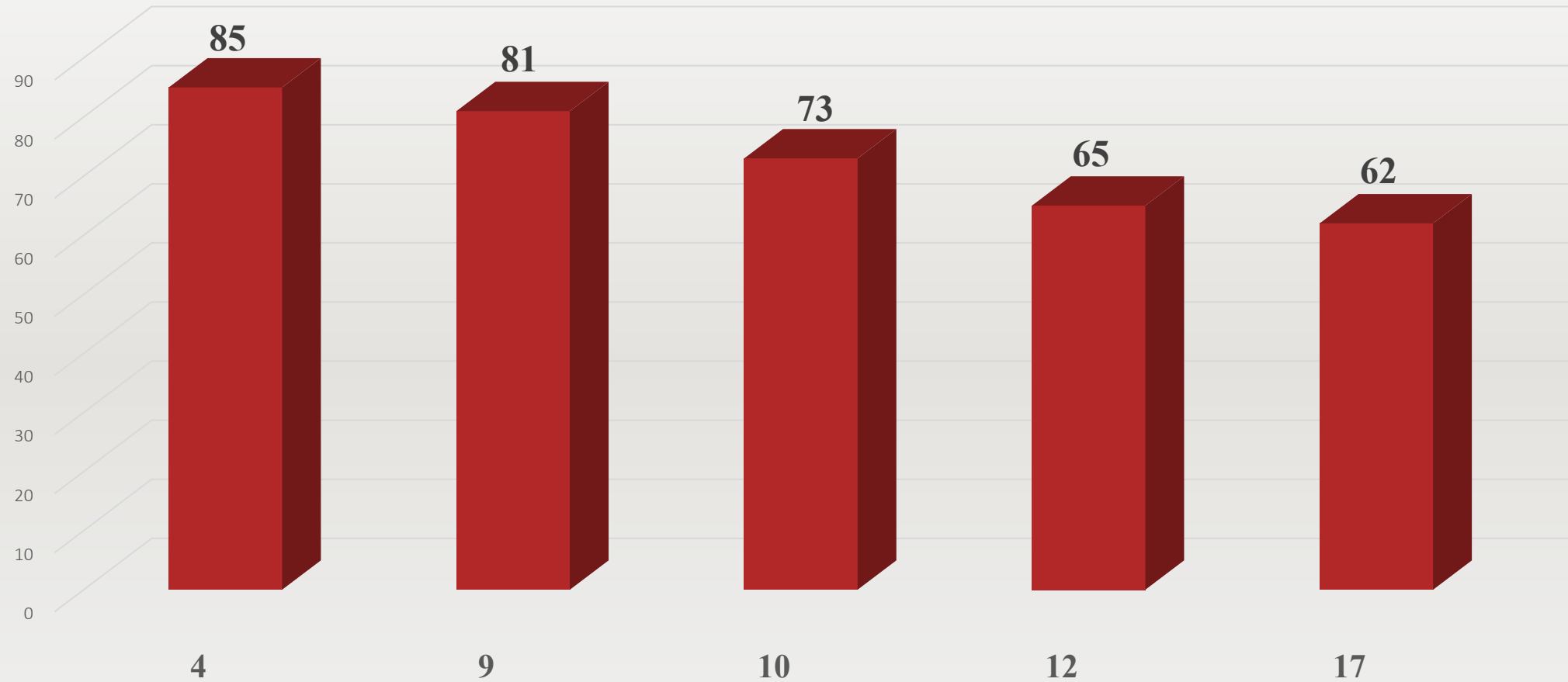
Ответ: _____.

59%

«Правила безопасной работы в школьной лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование. Разделение смесей и очистка веществ. Приготовление растворов Проблемы безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Человек в мире веществ, материалов и химических реакций»

Результаты выполнения заданий части 1 по элементам содержания

(повышенный уровень сложности)



12

Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА

А) HCl и Na_2SiO_3 Б) H_2S и CuCl_2 В) HCl и Na_2CO_3

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

1) выпадение чёрного осадка

2) выделение газа

3) выпадение бесцветного
желеобразного осадка

4) выпадение голубого осадка

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

Ответ:

А	Б	В

65%

«Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения. Сохранение массы веществ при химических реакциях».

17

Установите соответствие между двумя веществами и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВА

- А) KCl и K_2SiO_3
Б) K_2CO_3 и Li_2CO_3
В) Na_2SO_4 и NaOH

РЕАКТИВ

- 1) NH_4NO_3
2) HCl
3) MgO
4) K_3PO_4

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

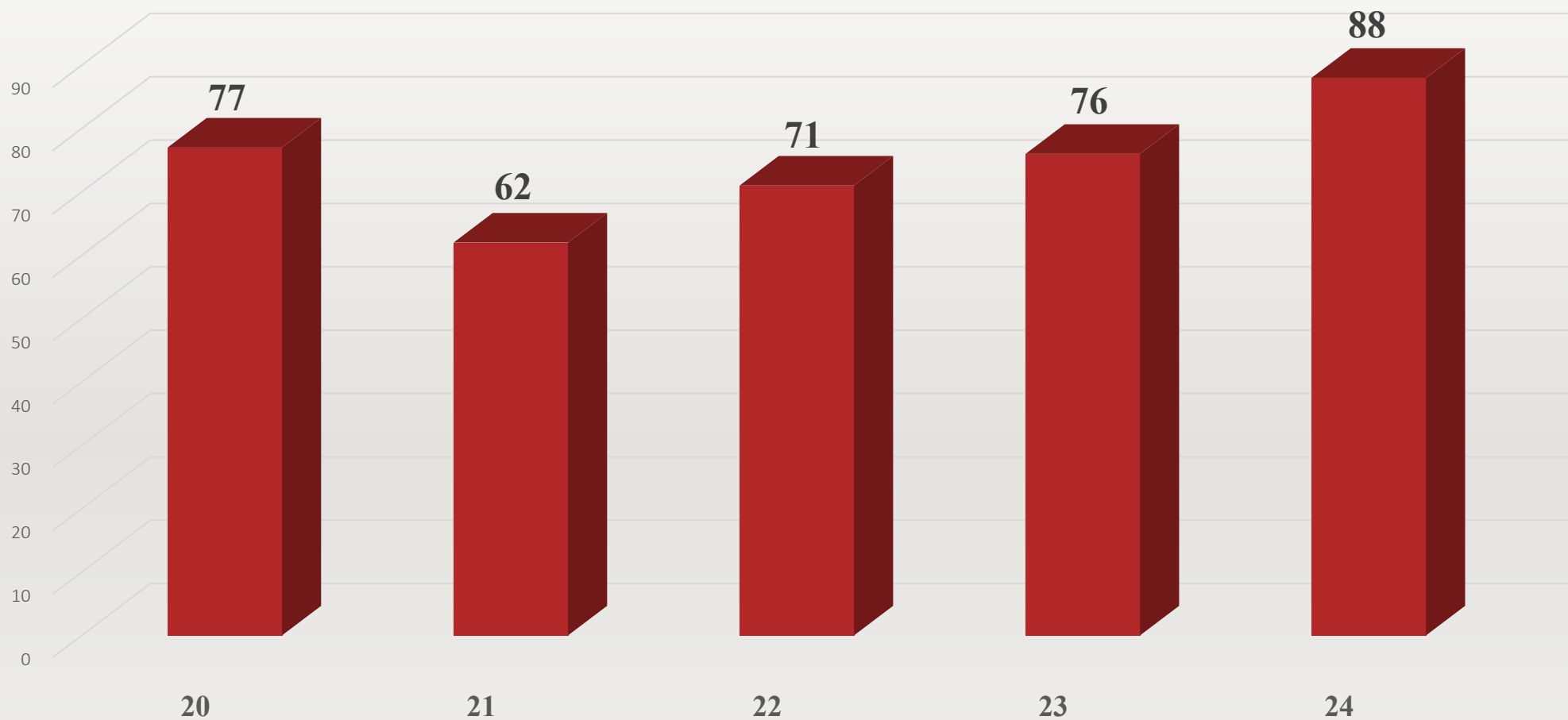
Ответ:

А	Б	В

62%

«Определение характера среды раствора кислот и щёлочей с помощью индикаторов. Качественные реакции на ионы в растворе (хлорид-, сульфат-, карбонат-, фосфат-, гидроксид-ионы; ионы аммония, бария, серебра, кальция, меди и железа). Получение газообразных веществ. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород, углекислый газ, аммиак)».

Результаты выполнения заданий части 2



Выводы:

1. В ОГЭ по химии в 2025 г приняли участие 37 выпускников из 11 ОУ района.
2. Средний процент достижения базового уровня обученности (порог+1-2 балла)—100%. Средний процент достижения высокого уровня обученности (Оценка «5»+ 1б.)—48,6%
3. Лучший результат — 38 баллов. Самый низкий результат - 11 баллов.
4. Средний балл выполнения работы — 28,8. Средняя отметка — 4,4.

Рекомендации:

- Учесть материалы анализа результатов ГИА при планировании работы по организации подготовки учащихся к ГИА по химии в 2026 г.
- Обеспечить освоение учащимися основного содержания химического образования и овладения ими разнообразными видами учебной деятельности, предусмотренными Федеральным компонентом государственного образовательного стандарта по химии.



Рекомендации:

- Особое внимание уделять разделам программы, вызывающим наибольшие затруднения учащихся.
- Совершенствовать методики подготовки учащихся к государственной итоговой аттестации, повышать эффективность проведения всех видов учебных занятий. Шире использовать в своей педагогической деятельности опыт работы других педагогов, дающий положительные результаты.