

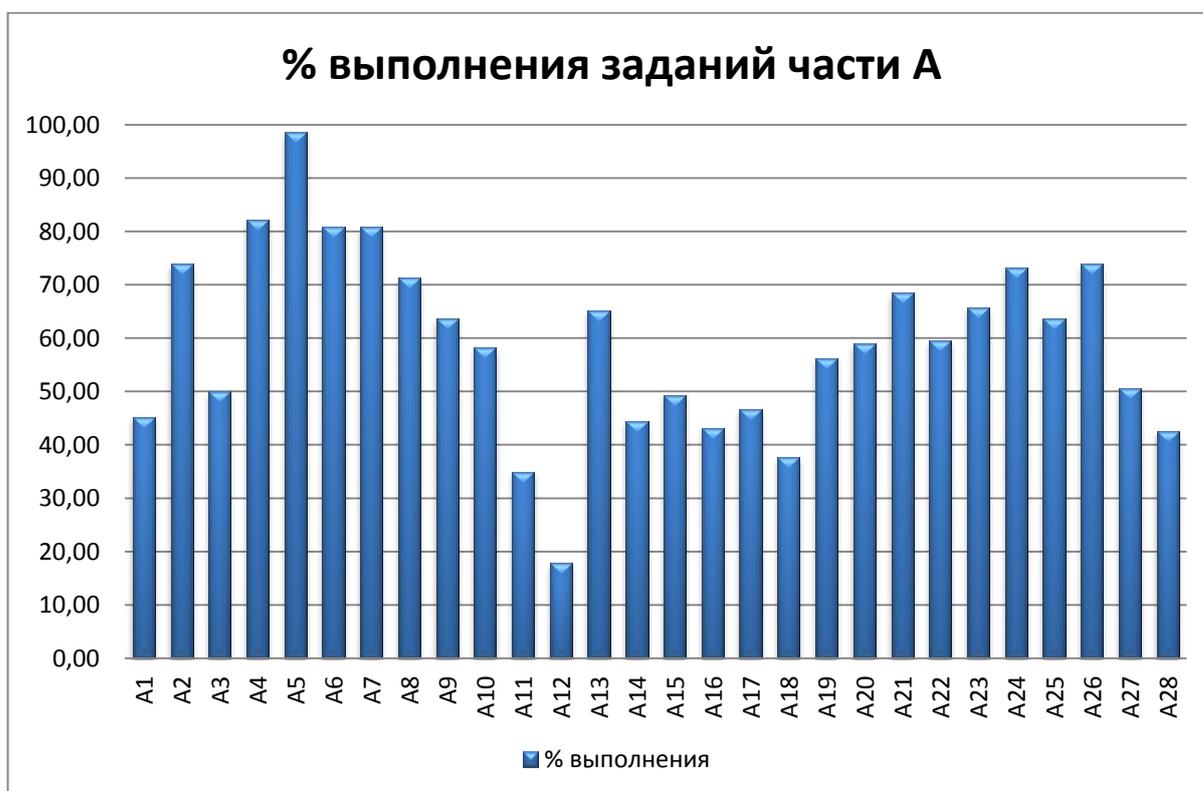
# Итоги пробного ЕГЭ по химии. Апрель, 2014 г. Выборгский район

Количество ОУ в районе - 56

Количество ГБОУ, приславших отчеты - 32

Количество обучающихся, выполнявших работу - 146

## Выполнение заданий части А



Самые трудными для обучающихся оказались следующие вопросы:<sup>1</sup>

**A11.** Характерные химические свойства солей: средних, кислых, основных; комплексных (на примере соединений алюминия и цинка)

**A12.** Взаимосвязь неорганических веществ

**A18.** Взаимосвязь углеводов и кислородсодержащих органических соединений

**A28.** Расчеты массы вещества или объема газов по известному количеству вещества, массе или объему одного из участвующих в реакции веществ

**A14.** Характерные химические свойства углеводов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводов (бензола и толуола)

**A16.** Характерные химические свойства альдегидов, предельных карбоновых кислот, сложных эфиров. Биологически важные вещества: жиры, белки, углеводы (моносахариды, дисахариды, полисахариды)

<sup>1</sup> В порядке уменьшения % выполнения

**A1.** Строение электронных оболочек атомов элементов первых четырех периодов: s-,p- и d-элементы. Электронная конфигурация атома. Основное и возбужденное состояние атомов

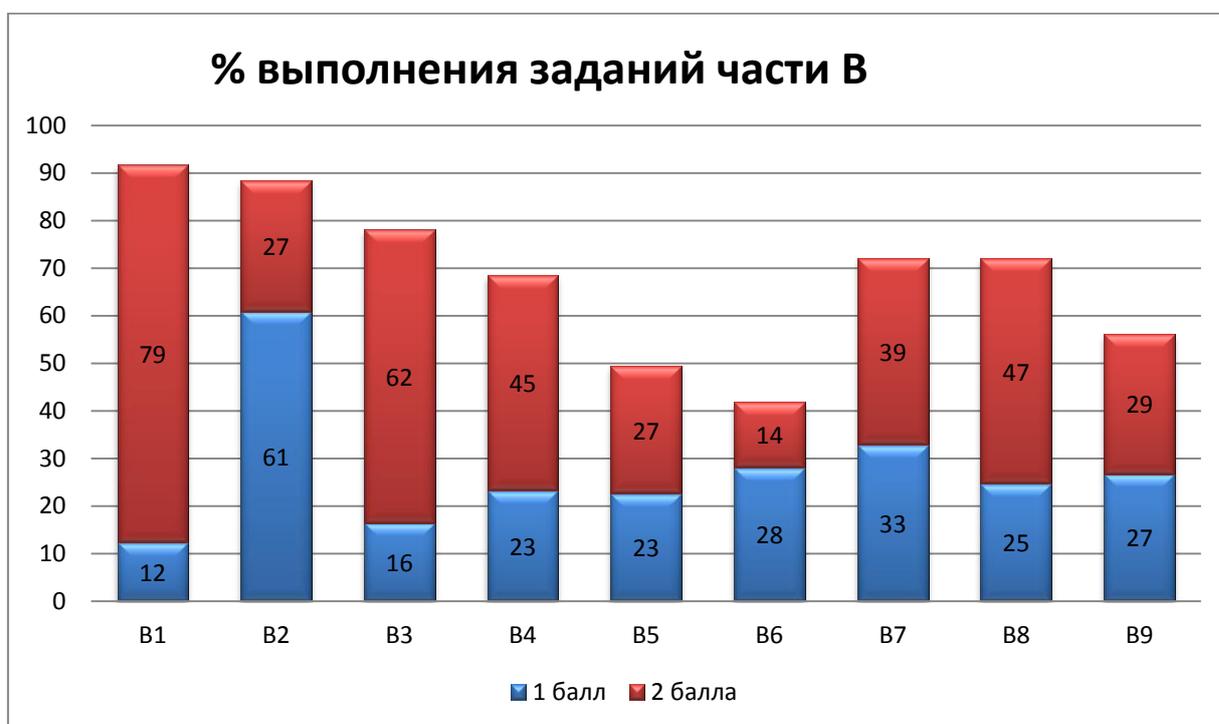
**A17.** Основные способы получения углеводородов (в лаборатории). Основные способы получения кислородсодержащих соединений (в лаборатории)

**A3.** Общая характеристика металлов IA–IIIA групп в связи с их положением в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенностями строения их атомов.

Характеристика переходных элементов – меди, цинка, хрома, железа – по их положению в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенностям строения их атомов. Общая характеристика неметаллов IVA–VIIA групп в связи с их положением в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенностями строения их атомов

**A15.** Характерные химические свойства предельных одноатомных и многоатомных спиртов, фенола

### **Выполнение заданий части В**



В части В самым трудным для участвующих в тестировании также оказались вопросы, требующие знания характерных химических свойств изученных веществ

**B5.** Характерные химические свойства неорганических веществ:– простых веществ – металлов: щелочных, щелочноземельных, алюминия, переходных металлов (меди, цинка, хрома, железа); простых веществ – неметаллов: водорода, галогенов, кислорода, серы, азота, фосфора, углерода, кремния; оксидов: основных, амфотерных, кислотных; оснований и амфотерных гидроксидов; кислот; солей: средних, кислых, основных; комплексных (на примере соединений алюминия и цинка)

**В6.** Качественные реакции на неорганические вещества и ионы. Качественные реакции органических соединений

**В9.** Характерные химические свойства азотсодержащих органических соединений: аминов и аминокислот. Биологически важные вещества: жиры, углеводы (моносахариды, дисахариды, полисахариды), белки

### Выполнение заданий части С

Задание	С1 (макс. 3 балла)	С2 (макс. 4 балла)	С3 (макс. 5 баллов)	С4 (макс. 4 балла)	С5 (макс. 3 балла)
1 балл	6,85	17,12	16,44	6,85	2,05
2 балла	13,70	19,18	10,27	2,05	4,11
3 балла	56,85	10,96	4,11	4,79	35,62
4 балла		6,16	6,16	6,16	
5 баллов			4,11		

### Рекомендации:

1. Провести поэлементный и сравнительный анализ выполнения работы, определить проблемные вопросы
2. Скорректировать план работы по подготовке к ЕГЭ с учетом выявленных проблем. Обратить особое внимание на необходимость повторения типичных химических свойств классов органических и неорганических соединений
3. При подготовке дидактических материалов для самостоятельной (индивидуальной), групповой и фронтальной работы обучающихся использовать задания открытого банка ЕГЭ (<http://www.fipi.ru/view/sections/141/docs/>) , а также рекомендовать обучающимся, при составлении индивидуального плана повторения учебного материала по химии, использовать ресурсы сайта <http://maratak.m.narod.ru/index2.htm>