Анализ по итогам проведения пробного ЕГЭ по химии.

Пробный ЕГЭ по химии был проведен в 23 декабря 2014г. Участвовал 1 ученик – М. Диана. Получила 28 баллов

Пробный ЕГЭ состоял из 40 заданий.

|  |  |
| --- | --- |
| № задания | Баллы |
| 1 | 1 |
| 2 | 1 |
| 3 | - |
| 4 | - |
| 5 | 1 |
| 6 | - |
| 7 | 1 |
| 8 | 1 |
| 9 | - |
| 10 | - |
| 11 | - |
| 12 | 1 |
| 13 | 1 |
| 14 | 1 |
| 15 | - |
| 16 | 1 |
| 17 | - |
| 18 | - |
| 19 | - |
| 20 | 1 |
| 21 | 1 |
| 22 | 1 |
| 23 | - |
| 24 | 1 |
| 25 | 1 |
| 26 | 1 |
| 27 | 1 |
| 28 | 1 |
| 29 | 1 |
| 30 | 1 |
| 31 | 1 |
| 32 | 2 |
| 33 | 1 |
| 34 | 1 |
| 35 | 1 |
| 36 | 1 |
| 37 | 1 |
| 38 | 1 |
| 39 | - |
| 40 | - |

Ошибки, допущенные при выполнении заданий:

- при выборе 3х ответов в заданиях с 27 по 35. Ученик выбрал правильно 1 или 2 задания.

- при решении задачи № 39, 40 ученик неправильно написал уравнении реакции.

- при выполнении заданий № 36,37,38 ученик допускает ошибки при написании уравнений реакций, неправильно расставляет коэффициенты.

-ученик неправильно определил степень окисления

Ученик допускает ошибки по следующим темам:

№3- типы химической связи

№4, 28-степень окисления

№6-спирты

№9-свойства оснований

№10, 27-свойства солей

№11, 31-свойства неорганических веществ

№29-электролиз

№30-среда раствора

№32-качественные реакции органических веществ

№33-изомерия

№34-свойства органических веществ

№35-свойства белков

№36-окислительно-восстановительные реакции

№37-свойства неорганических веществ

№38-свойства органических веществ

№39-вычисление массовой доли

№40-определение структурной формулы органического вещества.

В дальнейшем, следует обобщить знания и умения по следующим темам:

1. Химические свойства неорганических и органических веществ. Генетическая связь между этими веществами. Написание уравнение реакций.
2. Качественные реакции органических веществ.
3. Степень окисления
4. Периодический закон и периодическая система х.э. Д. И. Менделеева
5. Окислительно-восстановительные реакции. Определение степени окисления. Составление электронного баланса.
6. Теория органических веществ.
7. Изомерия органических веществ.
8. При решении задач по темам: «Растворы», «Определение структурной формулы», «Вычисление объема газа».
9. При определении степени окисления, валентности
10. При написании уравнении реакций свойств органических и неорганических веществ.