ВПР химия 11 класс 18.03.2024. Успеваемость-100%, качество-100%

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **ФИ ученика** | **Вариант** | **1 (2б)** | **2 (2б)** | **3 (1б)** | **4 (2б)** | **5 (2б)** | **6 (2б)** | **7 (2б)** | **8 (2б)** | **9 (3б)** | **10 (3б)** | **11 (2б)** | **12 (2б)** | **13 (3б)** | **14 (3б)** | **15 (2б)** | **Класс №** | **Отметка за ВПР** | **Отметка за 1полугодие** | **Итого баллов** |
| Зульфугаров Намиг | 1 | 1 | 2 | 1 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 3 | 3 | 2 | 2 | 1 | 3 | 2 | 11 | 5 | 5 | 30 |
| Кокова Ангелина | 2 | 2 | 2 | 1 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 0 | 11 | 4 | 4 | 27 |
| Коконова Диана | 1 | 1 | 2 | 1 | 2 | 2 | 2 | 0 | 2 | 3 | 3 | 2 | 1 | 1 | 3 | 2 | 11 | 4 | 4 | 27 |
| Сургутская Виктория | 1 | 2 | 2 | 1 | 2 | 2 | 1 | 2 | X | 3 | 2 | 2 | 2 | X | X | 2 | 11 | 4 | 4 | 23 |
| Шандр Иван | 2 | 2 | 2 | 1 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 3 | 3 | 2 | 2 | 2 | 3 | 2 | 11 | 5 | 5 | 32 |
| % выполнения |  | 80 | 100 | 100 | 100 | 100 | 90 | 80 | 80 | 93 | 87 | 100 | 90 | 40 | 73 | 80 |  |  |  |  |

Анализ ВПР по химии 11 класс

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| № | Проверяемые элементы содержания | Уровень сложности задания | % выполнения |
|  | Чистые вещества и смеси. Научные методы познания веществ и химических явлений: наблюдение, измерение, эксперимент, анализ и синтез | Б | 80 |
|  | Состав атома: протоны, нейтроны, электроны. Строение электронных оболочек атомов | Б | 100 |
|  | Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева | Б | 100 |
|  | Виды химической связи. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решёток | Б | 100 |
|  | Классификация и номенклатура неорганических соединений | Б | 100 |
|  | Характерные химические свойства простых веществ – металлов и неметаллов. Характерные химические свойства оксидов (оснόвных, амфотерных, кислотных) | Б | 90 |
|  | Характерные химические свойства оснований, амфотерных гидроксидов, кислот, солей (средних) | Б | 80 |
|  | Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Реакции ионного обмена. Среда водных растворов: кислая, нейтральная, щелочная | Б | 80 |
|  | Реакции окислительновосстановительные в неорганической химии | П | 93 |
|  | Взаимосвязь между основными классами неорганических веществ | П | 87 |
|  | Классификация и номенклатура органических соединений. Теория строения органических соединений. Гомологический ряд, гомологи. Структурная изомерия. Виды химических связей в молекулах органических соединений | Б | 100 |
|  | Характерные химические свойства: – углеводородов: алканов, алкенов, алкадиенов, алкинов, аренов; – кислородсодержащих соединений: одно- и многоатомные спирты, фенол, альдегиды, однооснóвные карбоновые кислоты, сложные эфиры, жиры, углеводы; – азотсодержащие вещества: амины, аминокислоты и белки | Б | 90 |
|  | Взаимосвязь между основными классами органических веществ | П | 40 |
|  | Проведение расчётов количества вещества, массы или объёма по количеству вещества, массе или объёму одного из реагентов или продуктов реакции. Природные источники углеводородов: нефть и природный газ. Предельнодопустимая концентрация вещества | П | 73 |
|  | Проведение расчётов с использованием понятия «массовая доля вещества в растворе» | Б | 80 |

Учитель химии \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Стрелавина Н.А.

20 марта 2024