

Спецификация
индивидуального тестирования по химии при поступлении
в 10 профильный класс (естественно-научный) МБОУ «Гимназия №34
при УлГУ» г. Ульяновска.

Материал составлен в соответствии с заданиями формата ОГЭ части 2 с развернутым ответом, на основании диагностических работ СТАТГРАД, кодификатора ОГЭ, а также курса общей и неорганической химии 9 класса по химии.

Максимальное количество баллов за работу 19,5 баллов

1	<i>Общая химия</i> Окислительно-восстановительные реакции. Окислители и восстановители. Процессы окисления и восстановления. Метод электронного баланса
2	<i>Общая и неорганическая химия</i> Химические свойства и способы получения оксидов, оснований, амфотерных гидроксидов, средних и кислых солей. Химические свойства и способы получения металлов и неметаллов. Генетическая связь между классами неорганических соединений Химические свойства оснований и амфотерных гидроксидов (на примере гидроксидов алюминия, железа, цинка). Получение оснований и амфотерных гидроксидов Общие химические свойства кислот: хлороводородной, сероводородной, сернистой, серной, азотной, фосфорной, кремниевой, угольной. Особые химические свойства концентрированной серной и азотной кислот. Получение кислот
3	<i>Общая и неорганическая химия</i> Расчетная задача по уравнению химической реакции (массы, объема/массовой доли растворённого вещества в растворе). Количество вещества. Моль. Молярная масса. Молярный объём газов. Взаимосвязь количества, массы и числа структурных единиц вещества.
4	<i>Общая и неорганическая химия</i> Теория электролитической диссоциации. Катионы, анионы. Электролиты и неэлектролиты. Сильные и слабые электролиты. Степень диссоциации. Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена, полные и сокращённые ионные уравнения реакций. Качественные реакции на ионы.

Желаем успеха!