

Демоверсия промежуточной аттестации по химии для учащихся 11-го класса
(профильный уровень)

Разделы: Химия

Класс: 11

Ключевые слова: Промежуточная аттестация по химии

Цель: оценка учебных достижений учащихся 11-х классов в процессе совершенствования знаний по основным разделам курса химии.

Содержание итоговой работы строится на основе программы курса химии для 10-11-х классов общеобразовательных учреждений (профильный уровень), *автор: Габриелян О. С.*, с учетом требований к уровню подготовки учащихся среднего общего образования. Итоговый контроль представлен в форме ЕГЭ.

Характеристика итоговой работы

Работа состоит из 2 частей и включает 25 заданий.

Часть 1 включает 15 заданий с кратким ответом базового уровня сложности и 6 заданий с кратким ответом повышенного уровня сложности. Часть 2 включает 4 задания высокого уровня сложности, на которые надо дать полный ответ. Особенность заданий состоит в том, что каждое из них проверяет усвоение нескольких элементов содержания из различных разделов курса химии.

При выполнении работы можно пользоваться периодической системой химических элементов Д.И. Менделеева, таблицей растворимости солей, кислот и оснований в воде, электрохимическим рядом напряжений металлов, а также калькулятором.

Особенности проведения итоговой работы: на выполнение итоговой работы отводится 80 минут; работа выполняется на отдельных листах; работа для учащихся представлена на бумажном носителе:

Содержание итоговой работы (Приложение № 1)

Критерии оценки ответов по пятибалльной системе (Приложение № 2)

Ключ к итоговой работе - ЧАСТЬ 1 (Приложение № 3)

Проверочная работа (контрольная работа, диагностическое тестирование, контрольное тестирование и др.) для проведения промежуточной аттестации по предмету химия

Классы 11 (естественнонаучный)

№ задания	Кодификатор (Какое содержание проверяется?)	Спецификация (Какое умение проверяется?)	Уровень задания		
			Б	П	В
1	Часть 1 Строение электронных оболочек атомов и ионов	Задания с кратким ответом базового уровня сложности (1-5, 9-14, 18-21). По своему формату это могут быть задания с единым контекстом, с выбором двух или нескольких верных ответов из 5 или более предложенных вариантов ответов, а также задания на установление соответствия между позициями двух множеств, расчетные задачи.	+		
2	Закономерности изменения свойств химических элементов	Задания с кратким ответом	+		
3	Степень окисления		+		
4	Виды химической связи		+		
5	Классификация неорганических веществ		+		

6-9	Химические свойства неорганических веществ	повышенного уровня сложности (6-8, 15-17). Предусматривают анализ большого объема сведений о химических элементах.	+	+++	
10	Классификация химических реакций		+		
11	Факторы, влияющие на скорость химической реакции		+		
12	ОВР		+		
13	Электролиз раствора соли		+		
14	Гидролиз соли		+		
15	Факторы, влияющие на смещение химического равновесия			+	
16	Расчет равновесных концентраций			+	
17	Качественные реакции			+	
18	Производство веществ		+		
19	Массовая доля вещества в растворе (действия с растворами) - расчетная задача		+		
20	Расчеты по термохимическим уравнениям		+		
21	Вычисления по уравнению химической реакции		+		
22	Часть 2 ОВР. Окислитель. Восстановитель. Расстановка коэффициентов методом электронного баланса	Задания с развернутым ответом, в которых необходимо отразить все основные этапы его решения, каждое из заданий проверяет усвоение нескольких элементов содержания из различных разделов курса химии. Задания 22-23 имеют единый контекст.			+
23	Реакции ионного обмена				+
24	Мысленный эксперимент				+
25	Расчетная задача				+