

**Демонстрационный вариант контрольной работы по химии в рамках
промежуточной аттестации за учебный год 7 класс (базовый
уровень)**

Пояснительная записка

Итоговая контрольная работа проводится с целью определения уровня усвоения учащимися 7 класса предметного содержания курса химии по программе основной школы и выявления элементов содержания, вызывающих наибольшие затруднения.

1. Структура итоговой контрольной работы:

Контрольная работа состоит из 2-х частей:

часть 1 (А) содержит 10 заданий базового уровня сложности с выбором ответа;

часть 2 (В) включает 2 задания повышенного уровня сложности на решение задач с использованием формул.

2. Время выполнения работы

На выполнение всей проверочной работы отводится 40 минут.

3. Дополнительные материалы и оборудование

Периодическая система Д.И. Менделеева, калькулятор

4. Система оценивания отдельных заданий и работы в целом

За верное выполнение каждого задания **1 части** работы обучающийся получает 1 балл. За неверный ответ или его отсутствие выставляется 0 баллов. Максимальное количество баллов, которое может набрать обучающийся, правильно выполнивший задания первой части работы, — **10 баллов**.

За верное выполнение каждого задания **2 части** работы обучающийся получает 4 балла. За неверный ответ или его отсутствие выставляется 0 баллов. За частичный ответ выставляется от 2 до 3 баллов, в зависимости от степени выполнения. Максимальное количество баллов, которое может набрать обучающийся, правильно выполнивший задания второй части работы, — **8 баллов**. Максимальное количество баллов, которое может получить ученик за выполнение всей работы, — **18 баллов**.

ШКАЛА ПЕРЕВОДА ОТМЕТОК

Отметка по пятибалльной шкале	«2»	«3»	«4»	«5»
Общий балл	0—8	9—12	13—15	16—18

Справочные сведения

I		II		III		IV		V		VI		VII		VIII				2	
1	1 H 1,00797 Водород																	4,0026	He Гелий
2	3 Li 6,939 Литий	4 Be 9,0122 Бериллий	5 B 10,811 Бор	6 C 12,01115 Углерод	7 N 14,0067 Азот	8 O 15,9994 Кислород	9 F 18,9984 Фтор					10 Ne 20,183 Неон							
3	11 Na 22,9898 Натрий	12 Mg 24,312 Магний	13 Al 26,9815 Алюминий	14 Si 28,086 Кремний	15 P 30,9738 Фосфор	16 S 32,064 Сера	17 Cl 35,453 Хлор					18 Ar 39,948 Аргон							
4	19 K 39,102 Калий	20 Ca 40,08 Кальций	21 Sc 44,956 Скандий	22 Ti 47,90 Титан	23 V 50,942 Ванадий	24 Cr 51,996 Хром	25 Mn 54,938 Марганец	26 Fe 55,847 Железо	27 Co 58,9332 Кобальт	28 Ni 58,71 Никель									
	29 Cu 63,546 Медь	30 Zn 65,37 Цинк	31 Ga 69,72 Галлий	32 Ge 72,59 Германий	33 As 74,9216 Мышьяк	34 Se 78,96 Селен	35 Br 79,904 Бром					36 Kr 83,80 Криптон							
5	37 Rb 85,47 Рубидий	38 Sr 87,62 Стронций	39 Y 88,905 Иттрий	40 Zr 91,22 Цирконий	41 Nb 92,906 Нйобий	42 Mo 95,94 Молибден	43 Tc [99] Технеций	44 Ru 101,07 Рутений	45 Rh 102,905 Родий	46 Pd 106,4 Палладий									
	47 Ag 107,868 Серебро	48 Cd 112,40 Кадмий	49 In 114,82 Индий	50 Sn 118,69 Олово	51 Sb 121,75 Сурьма	52 Te 127,60 Теллур	53 I 126,9044 Иод					54 Xe 131,30 Ксенон							
6	55 Cs 132,905 Цезий	56 Ba 137,34 Барий	57 La * 138,81 Лантан	58 Hf 178,49 Гафний	59 Ta 180,948 Тантал	60 W 183,85 Вольфрам	61 Re 186,2 Рений	62 Os 190,2 Осний	63 Ir 192,2 Иридий	64 Pt 195,09 Платина									
	79 Au 196,967 Золото	80 Hg 200,59 Ртуть	81 Tl 204,37 Таллий	82 Pb 207,19 Свинец	83 Bi 208,980 Висмут	84 Po [210] Полоний	85 At 210 Астат					86 Rn [222] Радон							
7	87 Fr [223] Франций	88 Ra [226] Радий	89 Ac ** [227] Актиний	90 Th [232] Торий	91 Pa [231] Протактиний	92 U 238,03 Уран	93 Np [237] Нептуний	94 Pu [242] Плутоний	95 Am [243] Америций	96 Cm [247] Кюрий	97 Bk [247] Берклий	98 Cf [249] Калифорний	99 Es [254] Эйнштейний	100 Fm [253] Фермий	101 Md [256] Менделеев	102 No [255] Нобелий	103 Lr [257] Лоуренсий		
* ЛАНТАНОИДЫ																			
58 Ce 140,12 Церий	59 Pr 140,907 Прозермий	60 Nd 144,24 Неодим	61 Pm [145] Прометий	62 Sm 150,35 Самарий	63 Eu 151,96 Европий	64 Gd 157,25 Гадолиний	65 Tb 158,924 Тербий	66 Dy 162,50 Диспрозий	67 Ho 164,930 Гольмий	68 Er 167,26 Эрбий	69 Tm 168,934 Тимий	70 Yb 173,04 Иттербий	71 Lu 174,97 Лютеций						
** АКТИНОИДЫ																			
90 Th 232,038 Торий	91 Pa [231] Протактиний	92 U 238,03 Уран	93 Np [237] Нептуний	94 Pu [242] Плутоний	95 Am [243] Америций	96 Cm [247] Кюрий	97 Bk [247] Берклий	98 Cf [249] Калифорний	99 Es [254] Эйнштейний	100 Fm [253] Фермий	101 Md [256] Менделеев	102 No [255] Нобелий	103 Lr [257] Лоуренсий						

**Итоговая контрольная работа по химии
в рамках промежуточной аттестации
Демоверсия**

**Часть А. Тестовые задания с выбором одного правильного ответа и на
соотнесение. (1 балл за каждый правильный ответ)**

1. Объектами химии не являются:
А. Вещества Б. Свойства веществ В. Превращение веществ
Г. Физические тела
2. К веществам относится:
А. стакан Б. Сахар В. Пробирка Г. Спиртовка
3. К химическим явлениям относится:
А. Таяние льда Б. Растворение соли В. Ржавление железа Г. Плавление
стекла
4. Признаком химической реакции не является
А. растворение соли в воде Б. Изменение цвета
В. Появление осадка Г. Появление запаха
5. Положительно или отрицательно заряженными частицами являются:
А. Атомы Б. Молекулы В. Ионы Г. Нейтроны
6. К сложным относят вещества, состоящие из:
А. Разных молекул Б. Разных электронов
В. Одинаковых атомов Г. Разных атомов
7. Названию вещества оксид азота (II) соответствует формула:
А. NO Б. N₂O В. NO₂ Г. N₂O₅
8. Порядковый номер элемента магния равен:
А. 7 Б. 24 В. 2 Г. 12
9. В какой группе ПСХЭ находится элемент хлор:
А. I. Б. IV. В. VII Г. VI
10. Кислотой является вещество:
А. Na₂O Б. KOH В. HNO₃. Г. Ba(OH)₂.

Часть Б. Задания со свободным ответом

1. (4 балла) Рассчитайте относительные молекулярные массы веществ -
Fe(OH)₃ и Ca₃(PO₄)₂.
2. (4 балла) Найдите массу воды и соли, необходимых для приготовления
250г 20%-ного раствора.

**Задания реального варианта могут НЕ СОВПАДАТЬ с приведенными в
демоверсии заданиями**