

**Химия вокруг нас**  
**7 класс**  
**Проверочная работа за 1 полугодие**  
**СПЕЦИФИКАЦИЯ**

**1. Назначение контрольной работы** - определить степень сформированности основных компетенций, оценить качество подготовки обучающихся по всем основным темам 1 полугодия, изучаемым в 7 классе по курсу «Химия вокруг нас».

**2. Структура работы**

На выполнение тестовой работы отводится 40 минут. Работа состоит из 10 тестовых заданий с выбором одного правильного ответа. В заданиях 1-10 из предложенных вариантов необходимо выбрать один правильный ответ из четырех предложенных. Задание 11 - решение задачи на определение массовой доли элемента в веществе с использованием расчета молекулярной массы. Максимальный балл за выполнение работы составляет – 14. На основе баллов, выставленных за выполнение всех заданий работы, подсчитывается первичный балл, который производится по принципу: освоено, не освоено.

При решении разрешается использование таблицы Менделеева и непрограммируемого калькулятора.

**Критерии оценивания работы**

№ вопроса	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
Ответ	б	г	б	г	б	б	г	в	г	г	$M_r(Al_2(SO_4)_3)=342$ $w(Al)=16\%$ $w(S)=28\%$ $w(O)=56\%$

№ задания	Количество баллов
1-10	1 балл за задание 1-10
11	4 балла
ИТОГО	14 баллов
Шкала перевода	
«не освоено»	0- 6 балла
«освоено»	7-14 баллов

**Проверочная работа за 1 полугодие**  
**Демонстрационный вариант**

1. Выберите химическое явление:

- а) покраснение плодов осенью;
- б) растворение сахара в воде;
- в) плавление свинца;
- г) испарение сухого льда.

2. Является веществом:

- а) капля воды;
- б) медный провод;
- в) кусочек сахара;
- г) железо.

3. Выберите формулу простого вещества:

- а)  $K_2O$ ;
- б)  $N_2$ ;
- в)  $CuSO_4$ ;
- г)  $H_2S$ .

4. Запись  $5H_2$  обозначает

- а) 5 атомов водорода;
- б) 10 атомов водорода;
- в) 5 молекул;
- г) 5 молекул водорода.

5. Относительная масса молекулы  $SO_3$  равна:

- а) 32;
- б) 80;
- в) 64;
- г) 48.

6. Выберите формулу вещества, состоящего из двух атомов калия, атома кремния и трех атомов кислорода:

- а)  $CaSiO_3$ ; б)  $K_2SiO_3$ ; в)  $K_2CO_3$ ; г)  $CaCO_3$ .

7. Выберите физическое явление:

- а) горение магния;
- б) «гашение» соды уксусом;
- в) растворение краски в воде;
- г) подгорание пищи.

8. Является телом:

- а) железо;
- б) медь;
- в) кристалл аметиста;
- г) кварц.

9. Выберите формулу сложного вещества:

- а)  $K$ ;
- б)  $N_2$ ;
- в)  $Cu$ ;
- г)  $H_2SO_4$

10. Вещество  $Al_2(SO_4)_3$  состоит из ... атомов алюминия, ... атомов серы, ... атомов кислорода.

- а) 2, 1, 4;
- б) 2, 3, 3;
- в) 2, 4, 12;
- г) 2, 3, 12.

11. Рассчитайте массовую долю элементов в веществе  $Al_2(SO_4)_3$ . Ответ запишите в целых числах (в процентах %).

