

**МУНИЦИПАЛЬНОЕ АВТОНОМНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ  
СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА С УГЛУБЛЕННЫМ ИЗУЧЕНИЕМ ПРЕДМЕТОВ  
ХУДОЖЕСТВЕННО-ЭСТЕТИЧЕСКОГО ЦИКЛА № 58 г. ТОМСКА**

**Демонстрационный вариант  
контрольно-измерительных материалов  
для проведения промежуточной аттестации  
«Удивительное рядом»**

## Промежуточная аттестация 1 г.о. «Удивительное рядом»

### 1. Предмет изучения химии

- А. наименование новых элементов
- В. изменения вещества (агрегатное состояние)
- С. вещества и их взаимные превращения

### 2. Химия – это наука

- А. о веществах и законах, которым подчиняются их превращения
- В. о веществах и их изменениях
- С. все перечисленное

### 3. \*Задачи химии: ... *Напиши самостоятельно! 2 балла*

---

---

---

### 4. Основные направления химии

- А. минеральная, неорганическая, органическая химия, аналитическая, физическая химия
- В. алхимия, биохимия, физическая химия
- С. неорганическая, органическая, аналитическая, физическая

### 5. Неорганическая химия – это

- А. экспериментальное исследование и теоретическая интерпретация свойств и реакций всех элементов и всех их соединений, кроме большинства углеводородов и большинства их соединений
- В. экспериментальное исследование и теоретическая интерпретация свойств и реакций всех элементов и всех их соединений, кроме большинства кислородоводородов и большинства их соединений
- С. экспериментальное исследование и теоретическая интерпретация свойств и реакций всех элементов и всех их соединений

### 6. Теоретическую основу неорганической химии составляет?

- А. учение о законе сохранения масс
- В. учение о периодическом законе
- С. учение о неделимости атома

### 7. Кем создан этот закон? *Если знаете фамилию ученого, укажите.*

- А. русским ученым
- В. немецким ученым
- С. американский ученым

### 8. Почему периодический закон, как важнейший инструмент используют до сих пор?

- А. удобный порядок элементов
- В. объясняет химические свойства и реакции химических элементов и их соединений
- С. лучше пока не придумали

### 9. \*Основные задачи неорганической химии: 2 балла

*Выберите 1 неверное суждение*

- A. изучение строения, свойств и химических реакций простых веществ и соединений
- B. изучение взаимосвязи строения со свойствами и реакционной способностью веществ
- C. разработка методов синтеза и глубокой очистки веществ
- D. разработка общих методов разложения неорганических материалов

**10. Органическая химия – это ...**

- A. Наука, изучающая соединения углерода с другими элементами, как природные, так и синтетические
- B. Наука, изучающая соединения водорода с другими элементами, как природные, так и синтетические
- C. Наука о животных и растениях

**Критерии оценивания промежуточной аттестации:**

По результатам теста: за каждый правильный ответ учащийся получает 1 балл, за правильный ответ на вопросы повышенной сложности под «\*» учащийся получает 2 балла.

За неверный ответ или его отсутствие выставляется ноль баллов.

За наполовину правильный ответ на вопросы повышенной сложности выставляется 1 балл.

**Минимальное количество баллов для аттестации – 5 баллов.**

**Максимальный балл за промежуточную аттестацию – 12 баллов.**

## Промежуточная аттестация 2 г.о. «Удивительное рядом»

### 1. Родоначальники российской химии?

- a) Менделеев
- b) Ломоносов
- c) Бутлеров

### 2. \*Главное творение ученого. Соотнеси ученых с их творением. 2 баала.

1) Ломоносов М.В.	<i>а. составил первую таблицу их относительных атомных масс</i>
2) Роберт Бойль	<i>б. научный труд “О превращении твердого тела в жидкое, в зависимости от движения предсуществующей жидкости”</i>
3) Джон Дальтон	<i>с. «Опыты и размышления о цветах». «Новые физико-механические опыты, касающиеся упругости воздуха».</i>

### 3. Какие металлы не проводят электрический ток?

- a) Медь, железо, алюминий
- b) Ртуть, никель, олово
- c) Нет правильного ответа

### 4. \*Верно ли суждение: Чистая вода проводит ток, а с примесями ионов не метала и метала – нет. Если не верно – поясни, почему. 2 балла.

### 5. Кто изобрел современную лампочку?

- a) Томас Эдисон
- b) А. Н. Лодыгин
- c) Генрих Гёбель

### 6. Из чего сделана нить накаливания или тело накала?

---

### 7. Какие газы хорошо растворяются в воде?

- a) Азот, кислород, угарный газ
- b) Аммиак, хлорид водорода, фторид водорода
- c) Кислород, углекислый газ, озон

### 8. Физическая химия – это...?

- a) Раздел химии, изучающий общие законы строения, структуры и превращения химических веществ, происходящих в результате химических реакций с другими веществами.
- b) Наука об общих законах строения, структуры и превращения химических веществ, происходящих в результате химических реакций при различных внешних условиях.

- с) Раздел химии, изучающий общие законы строения и физические явления, возникающие при различных внешних условиях.

**9. Кто ввел понятие физической химии?**

- а) Ломоносов
- б) Бойль
- с) Бутлеров

**10. \*Реши задачу.**

На столе 3 стакана с такими веществами: соль, вода, водный раствор соли. В каждый стакан погрузили электроды, которые соединены с лампочкой. В стакане с каким веществом загорелась лампочка? *Ответ поясни. 2 балла.*

---

---

---

**Критерии оценивания промежуточной аттестации:**

По результатам теста: за каждый правильный ответ учащийся получает 1 балл, за правильный ответ на вопросы повышенной сложности под «\*» учащийся получает 2 балла.

За неверный ответ или его отсутствие выставляется ноль баллов.

За наполовину правильный ответ на вопросы повышенной сложности выставляется 1 балл.

**Минимальное количество баллов для аттестации – 6 баллов.**

**Максимальный балл за промежуточную аттестацию – 13 баллов.**

