

**Школьная олимпиада по химии**

**«Великие имена: творцы химической науки».**

**Дата проведения 1-12 февраля 2022 года.**

**Укажите полные данные**

**Фамилия, имя ученика:**

**ФИО учителя химии:**

**Город:**

**Класс:**

**Электронная почта:**

**Инструкция**

Выполненную работу необходимо отправить на электронную почту:[***magadeeva\_n@mail.ru***](mailto:magadeeva_n@mail.ru) **до 12 февраля 2022 года**.

Документ (файл) с ответами необходимо назвать **Фамилия\_Имя\_класс\_ Название мероприятия**

Образец имени файла: ***Петров\_Иван\_8класс\_Школьная олимпиада по химии. doc***

**Задание 1. Химическая викторина.**

| **№, число**  **баллов** | **Ответы на вопросы:** | **Число**  **набранных**  **баллов** |
| --- | --- | --- |
| 1 *(1 балл)* |  |  |
| 2 *(1 балл)* |  |  |
| 3 *(1 балл)* |  |  |
| 4 *(1 балл)* |  |  |
| 5 *(1 балл)* |  |  |
| *Всего*  *(5 баллов)* | Сумма набранных баллов: |  |

**Задание 2.** **Портретная галерея великих химиков.**

| **№, число**  **баллов** | **Ответ ( фамилия ученого)** | **Число**  **набранных**  **баллов** |
| --- | --- | --- |
| 1 *(1 балл)* |  |  |
| 2 *(1 балл)* |  |  |
| 3 *(1 балл)* |  |  |
| 4 *(1 балл)* |  |  |
| 5 ( *1 балл)* |  |  |
| 6 ( *1 балл)* |  |  |
| *Всего*  *(6 баллов)* | Сумма набранных баллов: |  |

**Задание 3. Законы химии.**

| **№, число**  **баллов** | **Ответы** | **Число**  **набранных**  **баллов** |
| --- | --- | --- |
| 3а)  *(1 балла)* | **Фамилия ученого:** |  |
| 3б)  *(2 балла)* | **Современная формулировка открытого им закона:** |  |
| *Всего*  *(3 балла)* | Сумма набранных баллов: |  |

**Задание 4. Научный консультант Наполеона.**

| **№, число**  **баллов** | **Ответы** | **Число**  **набранных**  **баллов** |
| --- | --- | --- |
| 4а)  *(1 балла)* | **Фамилия ученого:** |  |
| 4б)  *(2 балла)* | **Название и формула соли:** |  |
| 4в)  *(2 балла)* | **Уравнение химической реакции получения соли:** |  |
| *Всего*  *(5 баллов)* | Сумма набранных баллов: |  |

**Задание 5.** **Странник из Нойштадта.**

| **№, число**  **баллов** | **Ответы** | **Число**  **набранных**  **баллов** |
| --- | --- | --- |
| 5а)  *(1 балла)* | **Фамилия ученого:** |  |
| 5б)  *(3 балла)* | **Уравнения химических реакций, отражающие способы получения кислот:** |  |
| 5в)  *(3 балла)* | **Расчет массы 50%-го раствора серной кислоты, который можно получить из 1 кг. железного купороса:** |  |
| *Всего*  *(7 баллов)* | Сумма набранных баллов: |  |

**Задание 6. Занимательная задача.**

| **№, число**  **баллов** | **Ответ** | **Число**  **набранных**  **баллов** |
| --- | --- | --- |
| *(2 балла)* | **Почему произошел взрыв? :** |  |
| (*3 балла*) | **Уравнения соответствующих химических реакций:** |  |
| *Всего*  *(5 баллов)* | Сумма набранных баллов: |  |

**Задание 7. Занимательная задача.**

| **№, число**  **баллов** | **Ответы** | **Число**  **набранных**  **баллов** |
| --- | --- | --- |
| 7а)  *(1 балла)* | **Название вещества:** |  |
| 7б)  *(2 балла)* | **Цепочка химических превращений с указанными в ней формулами использованных и полученных вещества :** |  |
| *Всего*  *(3 балла)* | Сумма набранных баллов: |  |

**Задание 8. Химия в повседневной жизни.**

| **Этапы выполнения эксперимента** | **Описание** | **Число**  **набранных**  **баллов** |
| --- | --- | --- |
| Цель эксперимента  *(1 балл)* |  |  |
| Оборудование и реактивы  *(2 балла)* |  |  |
| Порядок выполнения эксперимента  *(2 балла)* |  |  |
| Наблюдения  *(1 балл)* |  |  |
| Фотография результатов эксперимента  *(3 балла)* |  |  |
| Вывод  *(4 балла)* |  |  |
| Всего  *(13 баллов)* | Сумма набранных баллов: |  |

**Максимальное количество баллов за работу: 50.**