

**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*** **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.**