ВСЕРОССИЙСКАЯ ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ ПО ХИМИИ. 2022-2023 уч. г. МУНИЦИПАЛЬНЫЙ ЭТАП. **8** класс

Общие указания: если в задаче требуются расчеты, они обязательно должны быть приведены в решении. Ответ, приведенный без расчетов или иного обоснования, не засчитывается.

Задание 1

Из курса физики вы знаете, что явления природы обычно сопровождаются превращениями одного вида энергии в другой. В ходе химических реакций также происходит взаимопревращение различных видов энергии.

Предложите по одному примеру превращения химической энергии в: 1) тепловую 2) световую 3) механическую 4) электрическую и наоборот — из данных видов энергии в химическую.

Задание 2 В таблице приведено описание оксидов и соответствующих им гидроксидов.

№	Оксид	Гидроксид
1	Твердый, черного цвета	Твердый, голубого цвета
2	Твердый, белого цвета;	Твердый, белого цвета, малорастворимый
	тривиальное название – негашеная	в воде;
	известь	тривиальное название – гашеная известь
3	Твердый, нерастворимый в воде;	Бесцветный гель (прозрачный),
	основной компонент песка	нерастворимый в воде
4	Газообразный, без запаха и цвета; один	Его молекулы существуют только в
	из первых газов, получивших название;	разбавленном растворе
	Джозефу Пристли из этого вещества	
	удалось создать первую газированную	
	воду	

- 1) По описанию оксидов и гидроксидов определите вещества и запишите их формулы.
- 2) Определите характер оксидов и гидроксидов.

Задание 3

Известно, что химические элементы \mathbf{A} и \mathbf{E} при н.у. образуют простые газообразные вещества, не имеющие цвета, вкуса и запаха, но являющиеся основными компонентами воздуха. Вещество, состоящее из двух атомов \mathbf{b} — самый легкий газ. Атомы химического элемента \mathbf{J} могут образовывать кристаллы, из которых, при соответствующей обработке, получают бриллианты.

Само соединение $(AE_2)_2$ ДЕ раньше использовалось ремесленниками в текстильном и дубильном производстве. Сегодня его можно найти и в некоторых видах жевательной резинки.

- 1) Определите состав ($AБ_2$)₂ДЕ.
- 2) Назовите вещество (АБ2)2ДЕ.
- 3) Где сегодня применяется вещество (АБ2)2ДЕ?

Задание 4

Из курса биологии вы знаете, что для роста зеленой массы растений необходим азот. Для подкормки плодовых деревьев на площадь $10~{\rm M}^2$ внесено 8 мерных ложек азотного удобрения – аммиачной селитры (NH₄NO₃). Количество удобрения соответствует внесению $42~{\rm kr}$ азота (N) на $1~{\rm гектар}$ ($10~000~{\rm M}^2$).

- 1) Посчитайте, какую массу аммиачной селитры вмещает мерная ложка.
- 2) Использование какого минерального удобрения (аммиачной селитры NH₄NO₃ или калийной селитры KNO₃) окажется более эффективным для роста зеленой массы в той же дозировке и почему? Ответ подтвердите соответствующими расчетами.

Задание 5



В 1774 г. французский ученый **X** нагрел ртуть в определенном объеме воздуха, объем воздуха сократился и ртуть покрылась налетом оранжевого цвета. Оставшийся газ не поддерживал ни горения, ни дыхания. Затем **X** собрал с поверхности ртути оранжевые чешуйки поместил их в пробирку, сильно нагрел и собрал выделившийся при этом газ. Смешав получившийся газ с остатками от первого опыта, он получил смесь газов, ничем не отличавшихся от воздуха.

- 1) Назовите ученого X.
- 2) Чему был посвящен опыт этого ученого?
- **3**) Что доказал **X**?