

3. Б) Милка нарушил правило безопасности пользование огнём и зажёг его в помещении. Он проводил этот опыт без взрослых.

В) Из-за неправильного пользования огнём мог произойти пожар.

Изоа одного дома можно задохнуться, если не - проверить помещение.

4. А, Г, Д, И, З.

4. Были открыты новые сплавы, из которых в последствии производили технику. Были открыты новые лекарства: Например пенициллин. Также новое взрывчатое вещества. Новое топливо.

Школьный этап Всероссийской олимпиады школьников по химии
в 2020-2021 учебном году

Задания
8 класс

1. ХИМИЯ И ИСТОРИЯ

Президент России объявил 2020 год – «Годом славы, памяти и чести». Этот год посвящен 75-летию юбилею Победы в Великой Отечественной войне.

Приведите примеры, как наука химия помогла советскому народу победить фашистских захватчиков. Примеры могут быть общего характера или содержать конкретные исторические факты.

1 балл за каждый пример

2. ХИМИЯ И КОСМОС

Задание посвящается 60-летию полета в космос Ю.А. Гагарина (в 2021 году).

Решите кроссворд. Впишите названия химических элементов (веществ), начиная с пронумерованных клеточек.

1). Электроды из этого металла используются в самых энергоемких химических источниках тока. Аккумуляторы с этим металлом отлично работают даже в космосе, где ценятся их преимущества — небольшой размер и способность выдавать большие токи

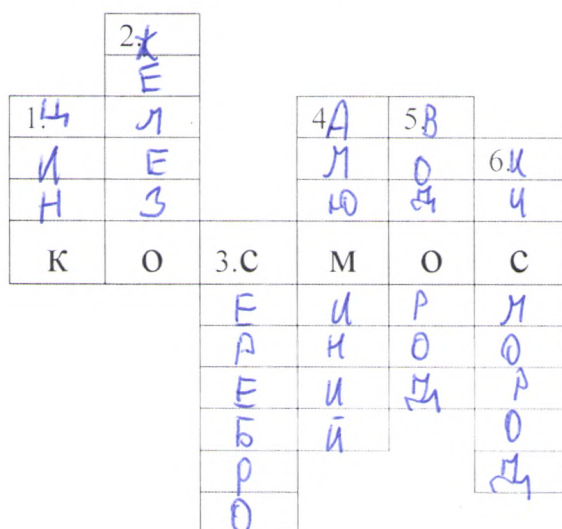
2). Этот металл в виде разнообразных высокопрочных нержавеющей сталей — второй по применению металл в ракетах. Сталь жестче и гораздо лучше переносит вибрацию, более терпима к нагреву.

3). Этот драгоценный металл известен человечеству с древности. Металл, без которого не обойтись нигде. Именно он связывает медь со сталью в ракетном двигателе.

4). «Крылатый металл», любимец авиаконструкторов. Этот металл в чистом виде втрое легче стали, очень пластичен, но не очень прочен. В конце двадцатого века появился новый вид сплава этого металла с литием. Литий добавлял легкости материалу. Этот сплав для баллонов используют «Шаттлы».

5). Оказывается этот химический элемент самый лёгкий в мире. Кроме того, его количество составляет примерно 87% всего состава вселенной.

6). Этот газ, как известно, необходим для поддержания горения. Ракета плотные слои атмосферы преодолевает в течение короткой стадии полета, сразу же после старта. Поэтому, взять этот газ для работы своих двигателей из атмосферы она не может. И поэтому ракету заправляют не только горючим, но и окислителем, как правило, этим газом.



12 баллов