

Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:

<https://stuservis.ru/doklad/402752>

Тип работы: Доклад

Предмет: Неорганическая химия

Оглавление

Введение 3

1. Способы получения сурьмы 4

1.1. Методы получения 4

1.2. Месторождения сурьмы 6

2. Химические и физические свойства сурьмы 7

2.1. Сурьма как металлоид 7

2.2. Физические свойства сурьмы 9

3. Применение сурьмы 11

3.1. Использование сурьмы в различных отраслях промышленности 11

3.2. Конкретное использование сурьмы 14

Заключение 17

Список литературы 18

Сурьма — блестящий серебристый металлоид с голубоватым оттенком. Его твердое вещество также очень хрупкое и шелушащееся по текстуре. Он принадлежит к 15-й группе таблицы Менделеева, возглавляемой азотом. После висмута (и Москвы) это самый тяжелый элемент группы.

Он представлен химическим символом Sb. В природе он встречается преимущественно в рудах стибита и ульманнита, химические формулы которых Sb_2S_3 и $NiSbS$ соответственно. Его сильная склонность к образованию сульфидов вместо оксидов обусловлена тем, что он химически мягок.

Первый первооткрыватель сурьмы неизвестен. Впервые он был обнаружен в древние времена, но не подвергался научному изучению до тех пор, пока французский химик Николя Лемери не опубликовал свои открытия в 1707 году. Таким образом, Лемери ассоциируется с первой сурьмой. исследовать.

Первое письменное упоминание о сурьме встречается в египетском папирусе XVI века до нашей эры. В древние времена сурьму использовали в гончарном деле или измельчали в порошок и использовали для макияжа глаз. В средние века сурьму использовали в медицине как слабительное средство.

Современная наука обычно использует сплавы сурьмы, то есть их смешивают с другими металлами. Эти сплавы можно найти в батареях, полупроводниках, красках и других материалах.

Сурьма содержится в бенгальских огнях, фейерверках, другой пиротехнике и спичках. Мелкий порошок сурьмы составляет основу красок («железная чернь»), используемых художниками.

Сурьма – микроэлемент. Его содержание в организме человека составляет 10-6% по массе. Постоянно присутствует в живых организмах, его физиологическая и биохимическая роль неясна.

1. Способы получения сурьмы

1.1. Методы получения

Основным материалом для получения вещества является сурьмяная руда. Это образования, состоящие преимущественно из различных минералов и сурьмы в той мере, в какой добыча чистого вещества будет выгодна с экономической точки зрения. По процентному содержанию основного вещества сурьмяную руду делят на очень богатую, богатую, обыкновенную и бедную. Так, руда может содержать от 2% до 50% сурьмы.

Кроме того, руды классифицируются и по их составу. Среди них:

сульфидный, в котором примерно 70% общей массы составляет антимонит Sb_2S_3 ;

сульфид-оксид. Этот тип руды содержит около 50% сурьмы в виде оксидов;

окись. Содержание сурьмы в этих рудах превышает 50% от общей массы руды в оксидных соединениях сурьмы.[7]

Богатые руды являются наиболее прибыльным источником добычи сурьмы. Из него получают концентрат

вещества, после чего его отправляют в плавильную печь. Рядовые и бедные руды, предназначенные для

Список литературы

1. Алексев, Н.Г. Современные электронные приборы и схемы в физико-химическом исследовании / Н.Г. Алексев, В.А. Прохоров, К.В. Чмутов. - М.: Научно-техническое издательство химической литературы, 2019. - 552 с.
2. Арбузов, А.Е. А.М. Бутлеров - великий русский химик / А.Е. Арбузов. - М.: Правда, 2020. - 615 с.
3. Аренс Химия обыденной жизни / Аренс, Феликс. - М.: СПб: Брокгауз-Ефронъ, 2021. - 240 с.
4. Белозерский, Н.А. Карбонилы металлов / Н.А. Белозерский. - М.: Metallurgizdat, 2017. - 372 с.
5. Василега, Н.Д. Занимательная химия / Н.Д. Василега. - К.: Радянська школа; Издание 2-е, перераб. и доп., 2016. - 188 с.
6. Гадаскина, И.Д. Яды - вчера и сегодня: Очерки по истории ядов / И.Д. Гадаскина, Н.А. Толоконцев. - М.: Наука, 2019. - 204 с.
7. Герасимов Том 2. Курс физической химии / Герасимов, Я.И. и. - М.: Химия, 2017. - 655 с.
8. Годмен, А. Иллюстрированный химический словарь / А. Годмен. - М.: Мир, 2018. - 270 с.
9. Гроссе, Э. Химия для любознательных / Э. Гроссе, Х. Вайсмантиль. - М.: Химия, 2022. - 335 с.
10. Дикерсон, Р. Основные законы химии / Р. Дикерсон, Г. Грей, Дж. Хейт. - М.: Мир, 2019. - 776 с.

Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:

<https://stuservis.ru/doklad/402752>