

СУРЬМА



Работу выполнила:
Ученица 9»Г» класса
Ваулина Оксана

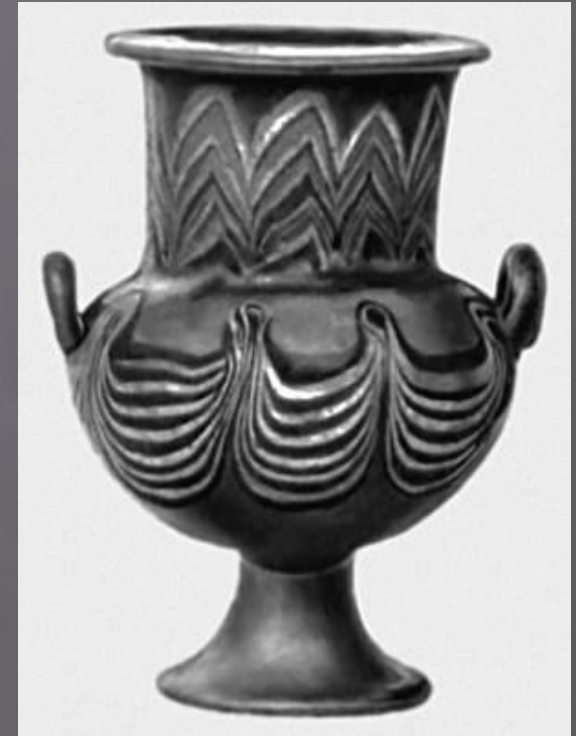
Положение в ПС Менделеева

- ▣ Сурьма́ (лат. *Stibium*; обозначается символом **Sb**)
- ▣ Химический элемент 15-й группы, главной подгруппы пятого периода
- ▣ Имеет порядковый номер 51
- ▣ Атомная масса 121,75



История

- ▣ В странах Востока она употреблялась примерно за 3000 лет до н. э. для изготовления сосудов.
- ▣ В Древнем Египте уже в 19 в. до н. э. порошок сурьмяного блеска (природный Sb_2S_3) применялся для чернения бровей.



Нахождение в природе

- ▣ Месторождения сурьмы известны в ЮАР, Алжире, Армении, Таджикистане, Болгарии, Якутии, Финляндии, Китае, Киргизии, Читинской области



Физические свойства

- полуметалл серебристо-белого цвета с синеватым оттенком
- грубозернистое строение
- плотность $6,68 \text{ г/см}^3$
- Температура плавления $=6305^\circ\text{C}$
- Температура кипения - 1634°C
- при застывании расширяется



■ Сурьма известна в кристаллической и трех аморфных формах: взрывчатая, черная и желтая.



■ Взрывчатая Сурьма (плотность $5,64-5,97 \text{ г/см}^3$) взрывается при любом соприкосновении; образуется при электролизе раствора SbCl_3 .

■ Черная (плотность $5,3 \text{ г/см}^3$) - при быстром охлаждении паров Сурьмы.



■ Желтая - при пропускании кислорода в сжиженный SbH_3 .

■ Желтая и черная Сурьма неустойчивы, при пониженных температурах переходят в обыкновенную Сурьму.

Химические свойства

- В соединениях проявляет степени окисления главным образом +5, +3 и -3
- С кислородом взаимодействует при температуре выше 630 °С с образованием Sb_2O_3
- Гидроксид сурьмы:
$$SbCl_3 + 3NaOH = Sb(OH)_3 + 3NaCl$$
- При сплавлении с серой получают сульфиды сурьмы. Взаимодействует с фосфором и



Получение сурьмы

- ▣ Существует два метода:
- ▣ Сплавление сульфида с железом (метод вытеснения) $Sb_2S_3 + 3Fe = 2Sb + 3FeS$
- ▣ Обжиг сульфида и восстановление полученной четырехокиси сурьмы углем (метод обжига - восстановления) $Sb_2S_3 + 5O_2 = Sb_2O_4 + 3SO_2$
 $Sb_2O_4 + 4C = 2Sb + 4CO.$

Применение

- ▣ Батареи
- ▣ Типографские сплавы
- ▣ Стрелковое оружие и трассирующие пули
- ▣ Оболочки кабелей
- ▣ Спички
- ▣ Лекарства, противопротозойные средства



Спасибо за внимание!