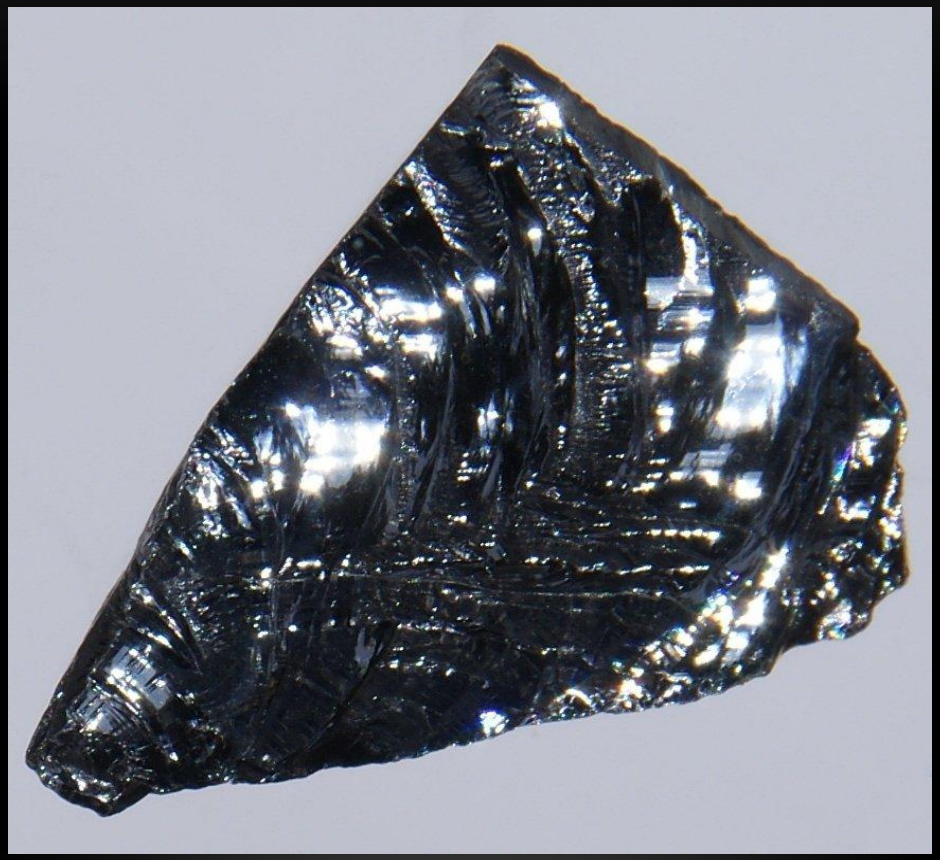
1 ВНЕШНИЙ ВИД
2 ФИЗИЧЕСКИЙ СВОЙСТВА
3 ПОЛУЧЕНИЕ
4 ПРИМЕНЕНИЕ
5 ЗНАЧЕНИЕ ДЛЯ ОРГАНИЗМА
6 СОЕДИНЕНИЕ(ОКСИДЫ,КИСЛОТЫ,СОЛИ)

# КРЕМНИЙ

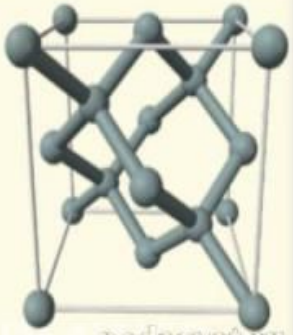


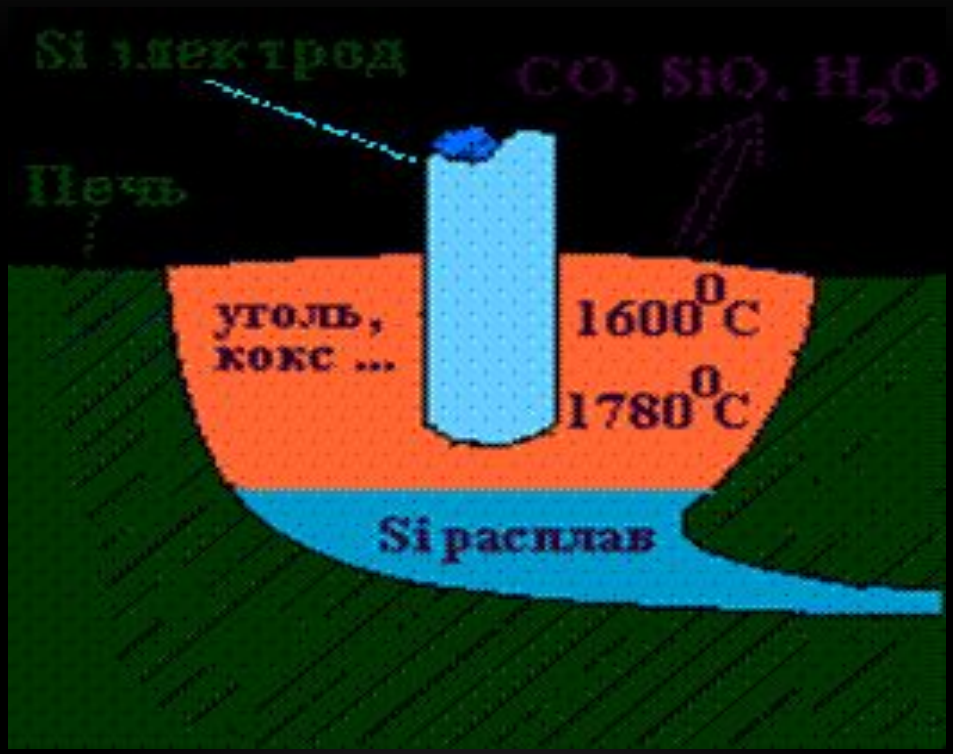
# Физические свойства кремния

$\rho = 2{,}33$ г/см$^3$

$t_{плавления} = 1415\ ^0C$

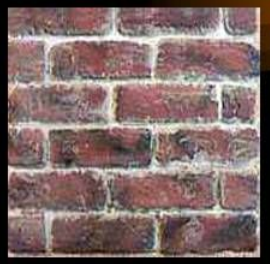
$t_{кипения} = 3500\ ^0C$




Si электрод
CO, SiO, $H_2O$
Печь
уголь,
кокс ...
1600 $^0$C
1780 $^0$C
Si расплав

# *Оксид кремния (IV)*

- ✓ Силикатных кирпичи.
- ✓ Керамические изделия.
- ✓ Стекло.



**Кремний** является также необходимым микроэлементом. Это было подтверждено тщательным изучением питания крыс с использованием различных диет. Крысы заметно прибавили в весе при добавлении метасиликата натрия в их рацион (50мг на 100г). Недостаток кремния приводит к нарушению структуры костей и соединительной ткани. Как выяснилось кремний присутствует в тех участках кости, где происходит активная кальцинация, например в кости образующих клетках, остеобластах. С возрастом концентрация кремния в клетках падает. О том, в каких процессах участвует кремний в живых системах, известно мало.

# Соединения кремния

Кремний
Si

- Оксид Кремния: $SiO_2$
- Водородное: Силан $SiH_4$
- Кремниевая кислота: $H_2SiO_3$
- Соли: Силикаты Силициды:

MyShared