

ХЛОР

**Хлор открыл в 1774 году
шведский химик и фармацевт
Карл Шееле**



Library of Congress

Нахождение в природе

ХЛОРИД НАТРИЯ



СИЛЬВИНИТ

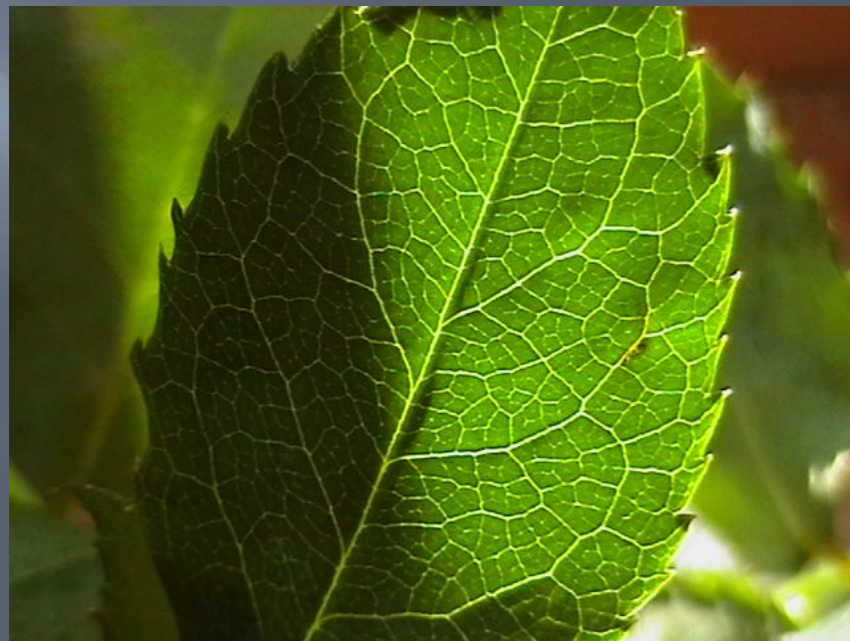


Нахождение в природе

КАРНАЛИТ

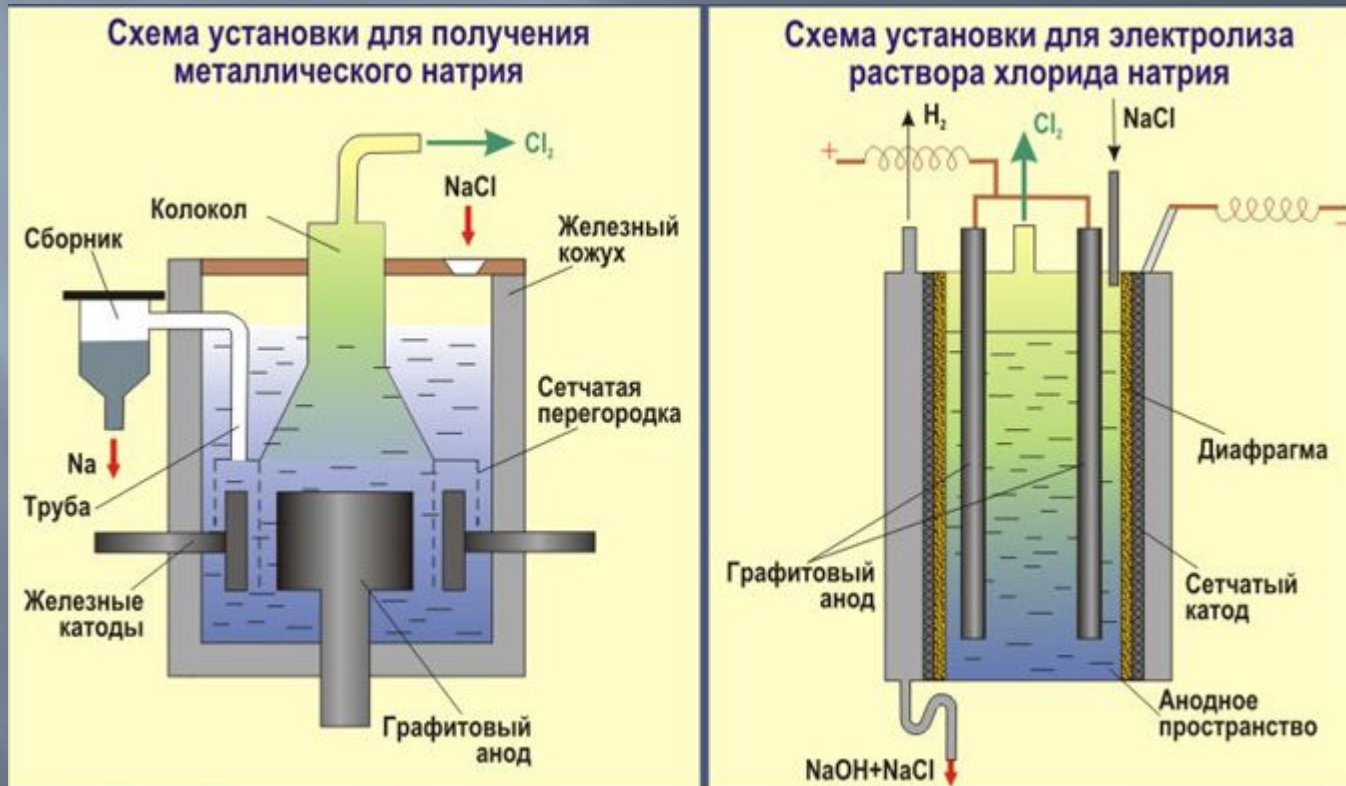


ХЛОРОФИЛЛ



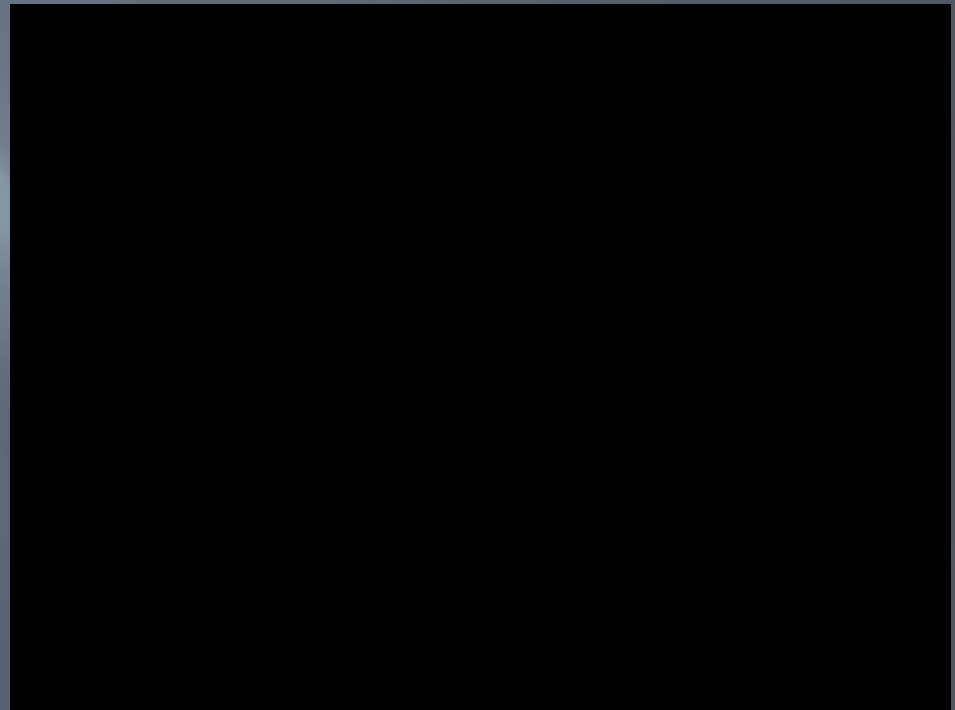
Получение

В промышленности хлор получают электролизом расплава или раствора хлорида натрия



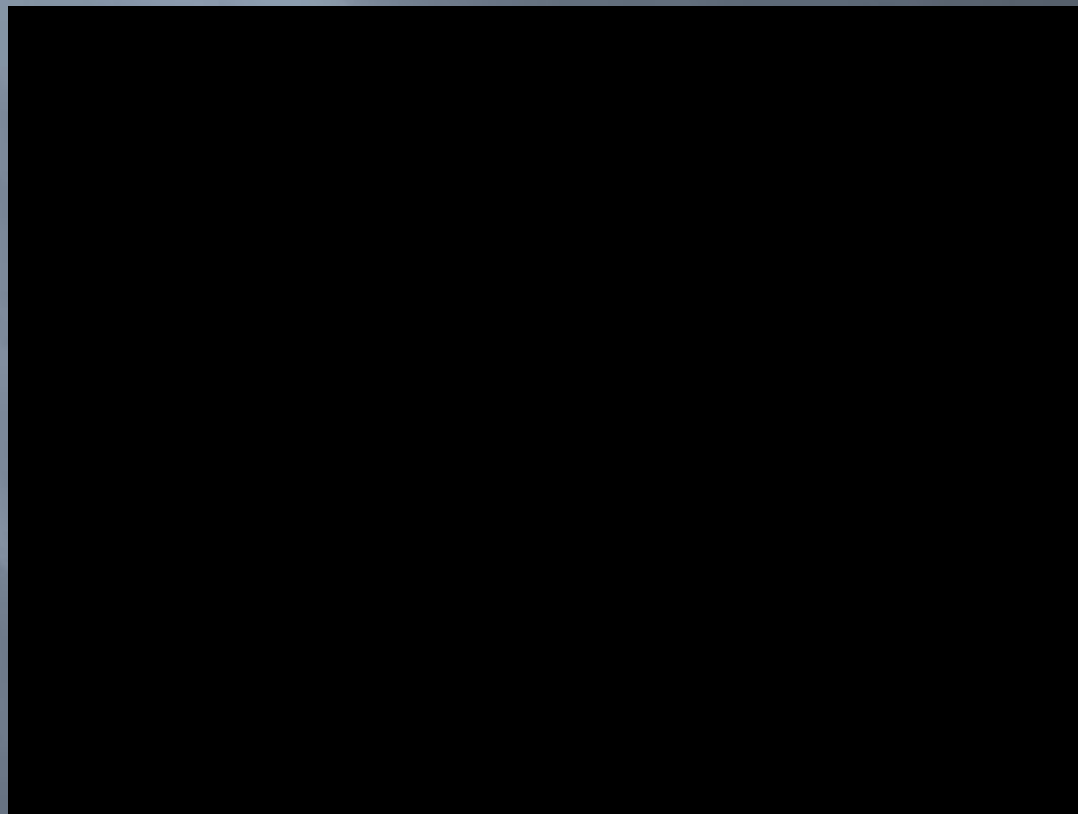
Получение

- В лаборатории хлор получают действием концентрированной соляной кислоты на перманганат калия



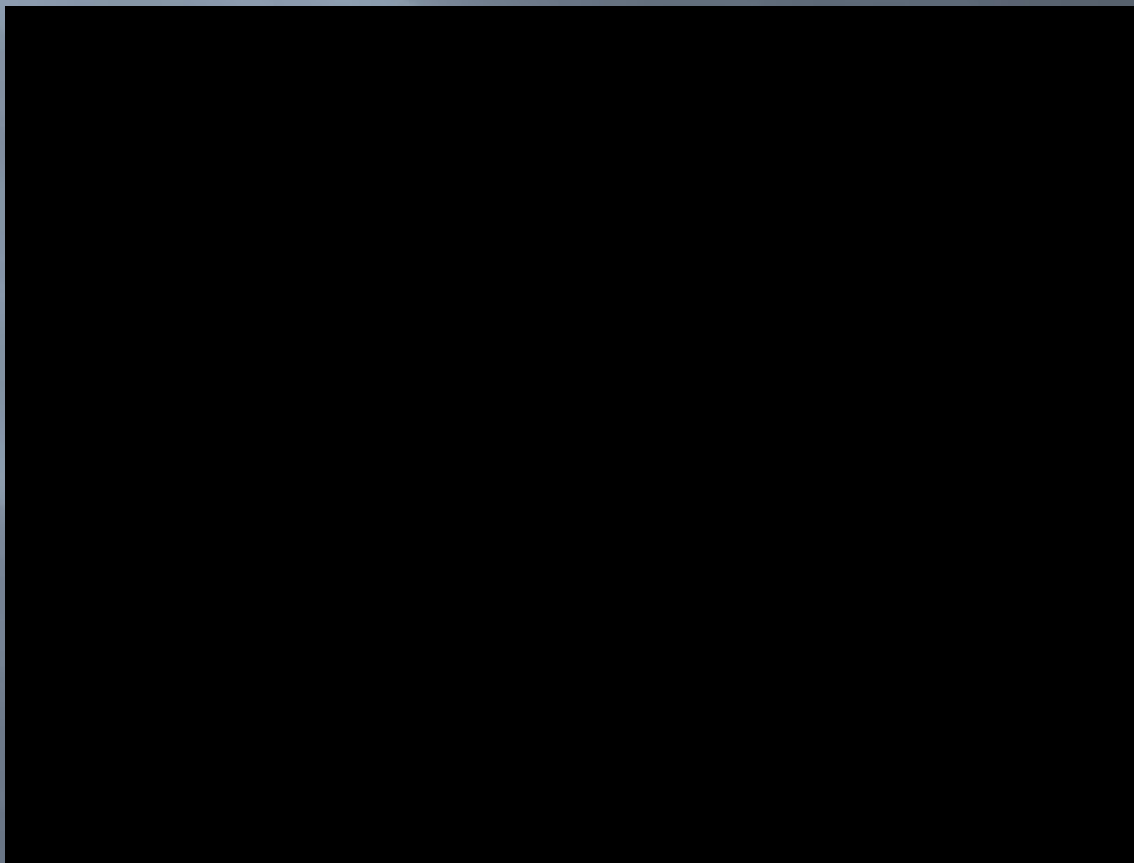
Физические свойства

- ▣ Выпишите в тетрадь физические свойства хлора (страница 63-64)



Химические свойства хлора

1. Взаимодействует с металлами



Химические свойства хлора

2. Взаимодействует с водородом и другими неметаллами.
3. Взаимодействует с водой.
4. Вытесняет из солей бром и йод.

Применение хлора

- ▣ Выпишите в тетрадь области применения хлора (страница 65-66)

Выполните задания:

- ▣ Напишите уравнения реакций взаимодействия хлора с: а) кальцием, б) фосфором, в) водой, г) бромидом натрия.
- ▣ С какими из перечисленных веществ будет реагировать хлор: магний, серная кислота, водород, фторид калия, иодид калия. Напишите уравнения возможных реакций.