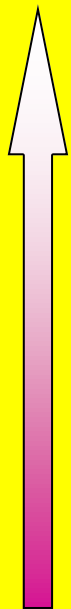


# VIA группа



O
S
Se
Te
Po



Химия **IX** клас

VIII СОУПЧЕ Варна

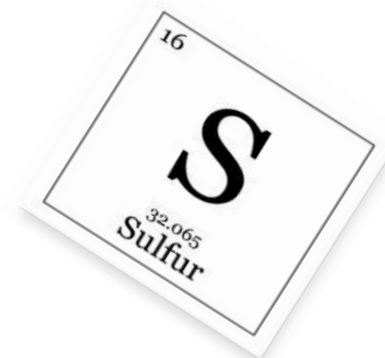
Имейл: [arcadefreak@abv.bg](mailto:arcadefreak@abv.bg)



Анджела Петкова IX 6

# Сяра

*Строеж, свойства и приложение*



VII СОУПЧЕ „А. Пушкин“ гр.Варна

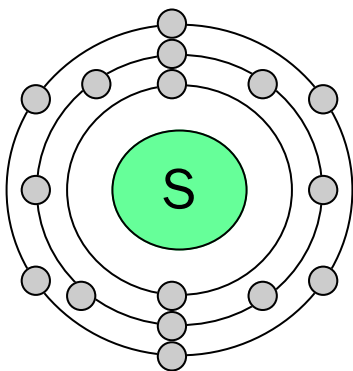
## ФИЗИЧНИ И ХИМИЧНИ СВОЙСТВА

Според мястото си в Периодичната система сярата се определя като неметал.

Тя е крехко кристално вещество с жълт цвят, неразтворимо във вода. Не провежда електричен ток.

Молекулите на сярата са изградени от осем атома, свързани в пръстен.

Сярата взаимодейства с водород, метали и кислород.



Молекулен строеж на сярата

## История на сярата

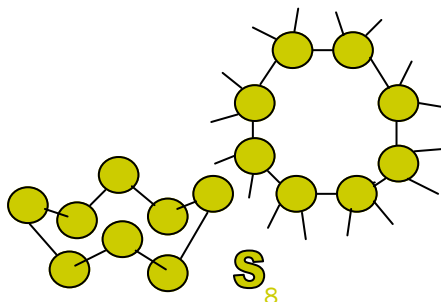
Сярата е позната на човечеството от древността. С нея се свързва библейската история за гибелта на Содом и Гомор. Омир споменава за нейните димо-образуващи свойства 800 г. пр. н. е. През 670 г. защитниците на



Константинопол запалили арабския флот с помощта на прочутия гръцки огън.

## Разпространение и значение

Сярата, обикновено като сулфиди, присъства в много видове метеорити. На Земята тя може да се намери в близост до райони с вулканична активност и горещи извори в много части по света. Такива вулканични депозити в момента се добиват в Индонезия, Чили и Япония. В исторически план Сицилия е голям източник на сяра в индустриалната революция.



## ФАКТИ

- ⇒ Сярата може да служи като окислител или редуктор.
- ⇒ Тя е от жизненоважно значение за живите организми.
- ⇒ 150 килограма човек има около 140 грама сяра в тялото си.
- ⇒ Сярата не е токсична, но нейните съединения – сярна киселина и сериста киселина – се съдържат в киселинния дъжд.

Анджела Петкова

Имейл: [arcadefreak@abv.bg](mailto:arcadefreak@abv.bg)