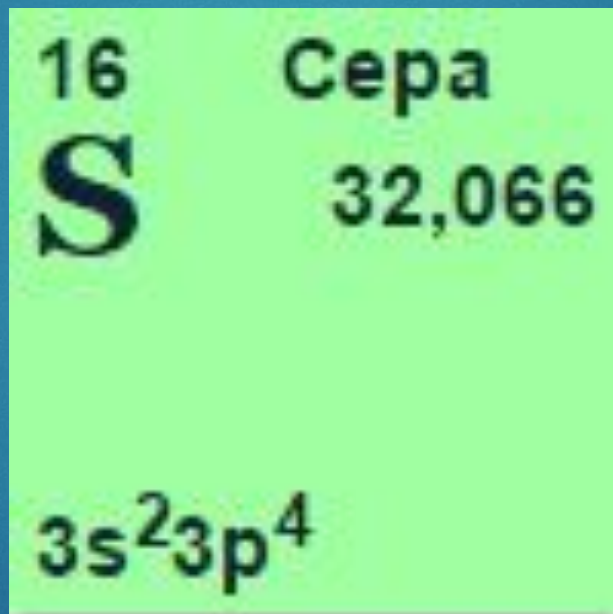


Cepa

Сера — элемент 16-й группы , третьего периода периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева, с атомным номером 16. Проявляет неметаллические свойства.




Внешний вид серы



Происхождение названия

Слово «сера», известное в древнерусском языке с XV века, заимствовано из старославянского «сѣра» — «сера, смола»





Важнейшие природные минералы серы

Сера является на 16-м месте по распространённости в земной коре. Встречается в свободном (самородном) состоянии и связанном виде.



FeS_2 - железный колчедан или
пирит



ZnS - цинковая обманка или сфалерит



PbS - СВИНЦОВЫЙ БЛЕСК ИЛИ ГАЛЕНИТ



HgS - киноварь



Sb_2S_3 - АНТИМОНИТ



Сера — шестой элемент по содержанию в природных водах, встречается в основном в виде сульфат-иона и обуславливает «постоянную» жёсткость пресной воды.





Физические Свойства Серы

Сера - твёрдое кристаллическое вещество желтого цвета, без запаха. Плохо проводит теплоту и не проводит электрический ток.




Сера в воде практически не
растворяется.



Температура плавления: $115,2^{\circ}\text{C}$





Химические Свойства

Серa взаимодействует с металлами, с водородом, с кислородом, с фтором, со сложными веществами, с фосфором и углеродом.



Применение Серы

Серу используют для производства серной кислоты, изготовления спичек, черного пороха, бенгальских огней, для борьбы с вредителями сельского хозяйства и лечения болезней, в производстве красителей, взрывчатых веществ, люминофоров.





СПАСИБО ЗА
ВНИМАНИЕ!