



Железо

Физические свойства железа

*Железо- сравнительно мягкий , ковкий
серебристо-серый металл*

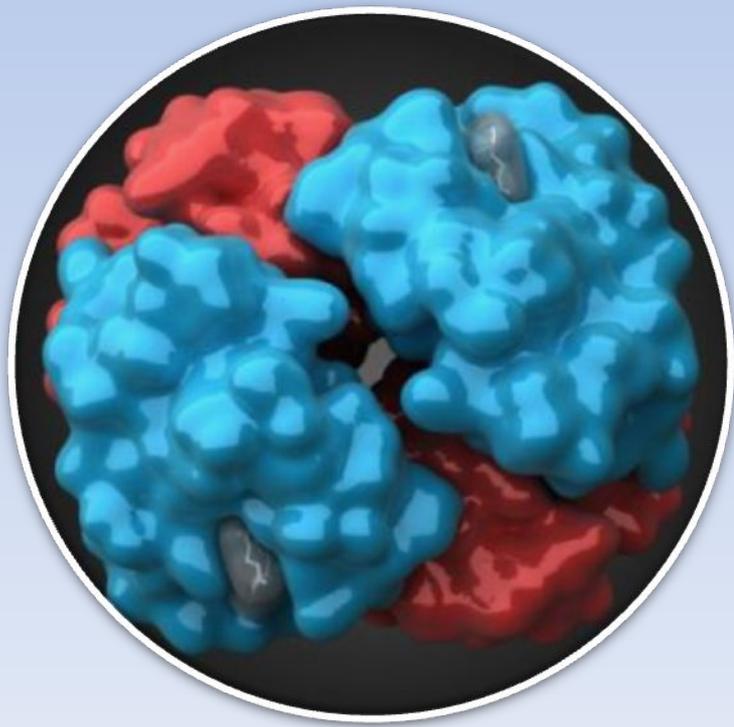
Температура плавления 1535°C

Температура кипения 2800°C

*При температуре ниже 770°C железо обладает
ферромагнитными свойствами (оно легко
намагничивается)*

Биологическая роль железа

Железо играет важную роль в жизнедеятельности живых организмов. Оно входит в состав гемоглобина крови человека; соединения железа применяют для лечения анемии



Первое железо на земле.....

Первое металлическое железо, попавшее в руки человека, имело, вероятно, метеоритное происхождение.

Руды железа широко распространены и часто встречаются даже на поверхности Земли



История получения железа

Люди впервые овладели железом в четвертом-третьем тысячелетиях до н. э., подбирая упавшие с неба камни — железные метеориты, и превращая их в украшения, орудия труда и охоты. Их и сейчас находят у жителей Северной и Южной Америки, Гренландии и Ближнего Востока, а также при археологических раскопках на всех континентах.





«Чистое железо способно быстро намагничиваться и размагничиваться, поэтому его применяют для изготовления сердечников, трансфо-, мембраномоторов, электромагнитов и мембран микрофонов. Больше всего на практике используют сплавы железа - чугуна и стали»