**Fe**

**Нахождение в природе**

**Fe₂O₃** - красный железняк

**Fe₂O₃\*H₂O** - бурый железняк

**Fe₃O₄** - магнитный железняк

**FeS₂** - пирит

**Получение**

1. **Восстановители**: С, СО, Н₂, Al

2. **Электролиз**

**Физические свойства**

**ОФС Me (магнетизм)**

**Химические свойства (Fe)**

Fe⁺², H⁺, S +O₂ Г₂, H₂SO₄₍ҝ₎, HNO₃

+H₂O

**слабый окислитель Fe₃O₄ сильный окислитель**

**Соединения Fe**

Fe(II) **Fe⁺²(OH)₂ + O₂ +H2O-> Fe⁺³(OH)₃** Fe(III)

FeO, Fe(OH)₂ Fe₂O₃, Fe(OH)₃

oсновн. характер амф. Характер

**Сплавы Fe**

чугун (Fe, C (более 1,7%)) сталь (Fe, C (менее 1,7%))