

A vas

1; Előfordulása: vasérc

magnetit (mágnesvasérc)

hematit (vörösvasérc)

limonit (barnavasérc)

sziderit (vaskarbonát)

pirit (vas-szulfid)

} vas-oxidok

2; Tulajdonságai:

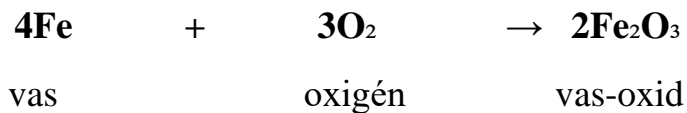
- mágnesezhető
- puha, lágy
- az elektromos áramot közepesen vezeti
- rozsdásodik

Fe²⁺ ionok zöld színűek

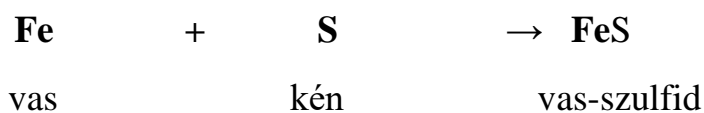
Fe³⁺ ionok barna színűek

3; Reakciói

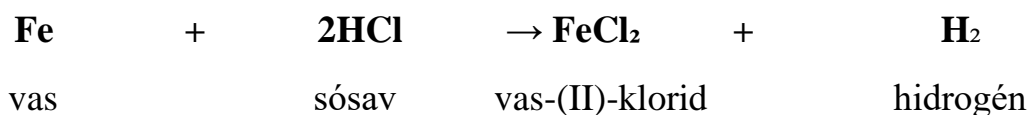
a; oxigénnel



b; kénnel



c; sósavval



Nedves levegőn a vas felületén laza szerkezetű vas-oxid-hidroxid ($\text{FeO}(\text{OH})$) vegyület keletkezik (rozsdásodik), a fém tönkremegy.

A fémek felületéről kiinduló, a környezet hatására bekövetkező kémiai változást KORRÓZIÓnak nevezzük.

4; Felhasználása: acélgyártás