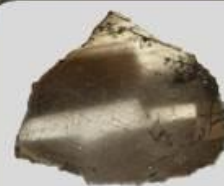


1,8

26 **Fe**
Ferrum
55,85

Železo



Obr. č. 4:

Meteorické železo

Vlastnosti

Neušlechtilý kov

Šedé až šedobílé barvy

Měkký, kujný, tažný

Dobře vodivý

Podléhá korozi

Biogenní prvek

Běžné ox. stavy: II, III

Teplota tání: 1593 °C

Hustota: 7,87 g/cm³

Tvrдость: 4

Elektronová konfigurace:

$18[\text{Ar}] 3d^6 4s^2$

Výskyt



Obr. č. 1: Hematit - Fe_2O_3



Obr. č. 2: Magnetit – Fe_3O_4



Obr. č. 3: Limonit - $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$

Obrázek 1: Výskyt a vlastnosti železa, Kubný (2018)

Fe, Si, Mn, P, S
2,8 – 3,6% C

Litina



Obr. č.7: Okolek

Použití



Obr. č. 1: Radiátor



Obr. č. 2: Stojan



Obr. č. 3: Závaží



Obr. č. 4: Rošt



Obr. č. 5: Poklop
kanálu



Obr. č. 6: Umělecké
kovářství

Obrázek 2: Použití litiny, Kubný (2018)

KUBNÝ, Jiří. *Přechodné kovy kolem nás*. Ostrava, 2018. Bakalářská práce. Ostravská univerzita, Přírodovědecká fakulta.

Fe, Si, Mn, P,
S, Cu, Ni, Cr
<2 % C

Ocel



Obr. č. 7: Umělecké
kovářství

Použití



Obr. č. 1: Lano



Obr. č. 2: Potrubí



Obr. č. 3: Hřebíky



Obr. č. 4: Mostní
konstrukce



Obr. č. 5: Tank



Obr. č. 6: Koleje

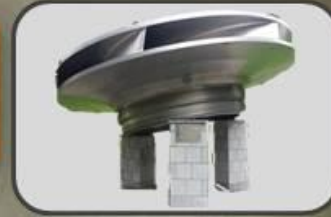
Obrázek 3: Použití oceli, Kubný (2018)

KUBNÝ, Jiří. *Přechodné kovy kolem nás*. Ostrava, 2018. Bakalářská práce. Ostravská univerzita, Přírodovědecká fakulta.

Fe, Mn,
18% Cr
10% Ni
<0,07% C

Ocel

Nerezová



Obr. č. 7: Turbína

Použití



Obr. č. 1: Dřez



Obr. č. 2: Ostrí



Obr. č. 3: Roury



Obr. č. 4: Hrnc



Obr. č. 5: Šperky



Obr. č. 6: Hodinky

Obrázek 4: Použití nerezové oceli, Kubný (2018)

KUBNÝ, Jiří. *Přechodné kovy kolem nás*. Ostrava, 2018. Bakalářská práce. Ostravská univerzita, Přírodovědecká fakulta.