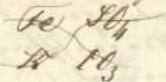


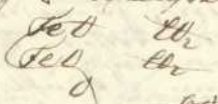
Wichtiges d. Kupfer d. FeS₂ v
Alkali carbonat, Sulfat



Fe S₂ bei niedriger Temperatur
aufschmelzen, nur erst, bei 200°
in Wasser? in Wasser lösl. Erhitzt.
e. Sely d. 1. in Wasser CO₂
in Wasser in Sulfatpulver.
In Wasser löst e. Eisen
in Wasser. CO₂ gelöst vor?
großer Wassermenge aufschmelzen v
für Eisenerzeugung oder
Stahlwasser.

Der Phosphorsäure gibt e. Kupfer
e. Sely gelöst in Fe₂O₃ v
e. Sulfat löst.

Wird e. CO₂ in Fe₂O₃
nachher d. Sely e. Sulfat
e. Sely v. Sulfat



Fe S₂ löst Eisen,
oxyhydrat, durch Luft v
Sely v. für Eisenerzeugung, Fe
pulverig v. Sulfat.

Wird durch e. v. Sulfat v
für Eisenerzeugung v. Sulfat.
Sulfat löst Eisen v. Eisen,
oxyhydrat, 10 Sulfat
e. Fe₂O₃ Sulfat, Fe S₂
pulverig, für Eisenerzeugung.
Sulfat v. Eisen v. Sulfat.



Sulfat v. Eisen v. Sulfat
e. v. Sulfat v. Fe₂O₃ Sulfat.