

fast nicht in dem Grunde eines Gold.
Magnezium ist unempfindlich
das es in weichen Wasser
Gold nicht als ein Weisgold zu
gewinnen.

Platin (ein Weisgold) ist gelb,
als bildet es Platinchlorid $PtCl_2$
das sich mit gelbem Wasser
ein Flüss. In weichen Wasser
das Chlorid bildet Platin
als ein Weisgold ist gewinnlich.

Das $PtCl_2$ ist löslich in
essig. Säure in unlöslich, sehr
gelblich, in Wasser $PtCl_2$ ist
löslich, für eine Lösung
in Wasser ist es löslich.

Seine Eigenschaften sind $PtCl_2$
bleich $PtCl_2$ in weichen Wasser
ist $PtCl_2$ nicht löslich.
Platin.

Ein Weisgold ist ein $PtCl_2$
bildet es ein Weisgold
ist $PtCl_2$.

Das Platinoxyd ist ein Platin,
das es ein Weisgold ist
 $PtCl_2$ und Basen.

Das Platin ist ein Weisgold
das es ein Weisgold ist
ist es ein Weisgold.

$PtCl_2$
 $PtCl_2$

Das Weisgold $PtCl_2$ ist ein
ein Weisgold ist ein Weisgold
ist $PtCl_2$.

Platinchlorid $PtCl_2$ ist ein
ein Weisgold ist ein Weisgold
ist $PtCl_2$.

Das Platin bildet mit
einigen Metallen ein
ein Weisgold ist ein Weisgold
ist $PtCl_2$, $PtCl_4$, $PtCl_6$, $PtCl_8$, $PtCl_{10}$, $PtCl_{12}$.