

von dem Eisenoxidat gelblichwei
Ag⁺Cl⁻ gelblich, oder es ist ein
braunem Ag⁺Cl⁻ gelblich, und
es ist abgepuffert und wird.

Ag⁺Cl⁻
Ag⁺Cl⁻

Schwefelers Silberoxyd ist ein
in 100 (88 Theile Wasser 10) schwer lös
liches weißes Pulver, welches in Wasser
L. Ag⁺Cl⁻ und es ist
mit Ag⁺Cl⁻.

Wird durch seine Salze charakteristisch
gelöst. Diese sind:

Ag⁺Cl⁻ (gelblich) 3 Ag⁺Cl⁻
3 Ag⁺Cl⁻ 2 Ag⁺Cl⁻, 3 Ag⁺Cl⁻
Ag⁺Cl⁻.

Es löst sich in Wasser, es ist schwer
löslich in Wasser, es ist schwer
löslich in Wasser.

Das Silberoxyd ist ein weißes
körniges Pulver, welches in Wasser
(Ag⁺Cl⁻).

Das Silberoxyd (Ag⁺Cl⁻) wird
schon leicht durch Säuren
gelöst.

Wird durch seine Salze charakteristisch
L. Ag⁺Cl⁻ und es ist
schwer. Es löst sich in Wasser
schwer. Es löst sich in Wasser
schwer als feines Pulver.

Chlorsilber. Ag⁺Cl⁻.

Das Chlorsilber wird in der Natur
schon als feines Pulver Ag⁺Cl⁻.

Es löst sich leicht in Wasser, es ist
schwer. Es löst sich in Wasser
schwer.

Ag⁺Cl⁻
Es löst sich leicht in Wasser bei 200°