d seine Härte u. sein specif. Gewicht auszeichnet. In reinem Ö sogut 1 u. löslich, löslich dagegen in CO_2 haltigem Ö, indem $MgO.2CO_2$ entsteht, u. d. Lösung scheiden d. leicht b. Stehen Krystalle ab. Zersetzung

$$MgCO_3 + 3aq.$$

d. Verbindung bildet d. d. leicht d. Zersetzung

$MgSO_4$ mit

$NaCO_2$ aus d. anfangs als amorphen Niederschlag entstehen nach einigen Tagen Krystalle die d. Zersetzg. zeigen

$$MgCO_3 + 3aq.$$

Beim Filtriren des Niederschlags erhält Sie ~ basisch kohlensaures Salz meist. Zersetzung

$$4MgO\,3CO_2 + 3HO$$

oder $5MgO\,4CO_2 + 9HO$

oder auch Zersetzung, immer Zweiwenigen Aequival. CO_2 u. MgO.

d. Salz ist d. sog. Magnesia alba der Apotheken.

Wasserfreies Salz erhält Sie d. Erhitzen v. doppelt-kohlensaurem Na mit $MgSO_4$ in geschlossenem Kühren bei 200°,

es entsteht dabei freie CO_2, $MgCO_2$ u. $NaSO_4$, u. zwar bilden d. kleine rhombische Krystalle. $MgCO_3$.

Im Großen wird d. $MgCO_3$ d. dargestellt aus den Mutterlaugen von Mineralwässern, Meerwasser etc.