

Dieses ist ein Salz, welches in Wasser
löslich ist, es ist ein Salz, welches
in Wasser löslich ist, es ist ein Salz,
welches in Wasser löslich ist, es ist ein Salz,
welches in Wasser löslich ist.

$2 \text{K}_2\text{CO}_3$
 K_2CO_3

ein saures Salz, welches in Wasser löslich ist,
es ist ein Salz, welches in Wasser löslich ist,
es ist ein Salz, welches in Wasser löslich ist,
es ist ein Salz, welches in Wasser löslich ist.

$2 \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
 $= 2 \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
Dieses saure Salz, welches in Wasser löslich ist,
gibt sich in Wasser als ein Salz, welches
in Wasser löslich ist, es ist ein Salz,
welches in Wasser löslich ist, es ist ein Salz,
welches in Wasser löslich ist.

Das saure antimonische Kali
gibt sich in Wasser als ein Salz, welches
in Wasser löslich ist, es ist ein Salz,
welches in Wasser löslich ist, es ist ein Salz,
welches in Wasser löslich ist.

Antimonisches Bleisalz Pb_2Sb_2
ein saures Salz, welches in Wasser löslich ist,
es ist ein Salz, welches in Wasser löslich ist,
es ist ein Salz, welches in Wasser löslich ist,
es ist ein Salz, welches in Wasser löslich ist.

Das saure antimonische Bleisalz
gibt sich in Wasser als ein Salz, welches
in Wasser löslich ist, es ist ein Salz,
welches in Wasser löslich ist, es ist ein Salz,
welches in Wasser löslich ist.

$2 \text{Pb}_2\text{Sb}_2 = \text{Pb}_2\text{Sb}_2$
ein saures Salz, welches in Wasser löslich ist,
es ist ein Salz, welches in Wasser löslich ist,
es ist ein Salz, welches in Wasser löslich ist,
es ist ein Salz, welches in Wasser löslich ist.