

$\text{NO}_2$ , Essigsäure, indem man  
 in kühlerem Wasser  $\text{H}_2$  gasf.  
 für sich kochend  $\text{H}_2$  Salzwasser  
 kochend kochen lässt, & gabelnd  
 $\text{H}_2$  gasf. dabei erst die  $\text{CO}_2$   
 p.

$\text{CaCl}_2$

$\text{AmCl}$

für sich  $\text{H}_2$  am Sall des Wasser  
 dem Wasser unauflöslich indem es  
 festere. brennt.  $\text{CaCl}_2$ ,  $\text{AmCl}_2$   
 & gasförmig. Ammoniak, für  
 $\text{AmCl}_2$ ,  $\text{CaCl}_2$  bildet.

Ammoniak kochend in Blüthe  
 dem Wasser am Sall des Wasser  
 $\text{CaCl}_2$  bildet in Wasser  
 Wasser etc. für Ammoniak  
 & Säuren  $\text{H}_2$  Salzwasser  
 Wasser.

Säuren kochend am Sall des Wasser  
 am Wasser unauflöslich  $\text{CaCl}_2$  Wasser  
 $\text{H}_2$  Wasser kochend Wasser  
 für Wasser dem Wasser unauflöslich  
 Wasser. Man kochend Wasser am,  
 Ammoniak für Ammoniak  $\text{H}_2$  Wasser  
 gasf. & Wasser Wasser.

$\text{H}_2$  kochend am Sall des Wasser  
 $\text{H}_2$  p. ab Wasser  $\text{CaCl}_2$  ab  $\text{H}_2$  Wasser  
 & Wasser gasf. Wasser  $\text{H}_2$  Wasser  
 dem Wasser. Wasser Wasser  
 für Wasser. Wasser Wasser  
 Wasser  $\text{H}_2$  Wasser & Wasser  
 Wasser, Wasser, am Wasser  
 Wasser, Wasser, Wasser  $\text{H}_2$  Wasser  
 Wasser Wasser für Wasser Wasser  
 für  $(600-800^\circ)$  Wasser; am  
 Wasser Wasser Wasser Wasser  
 Wasser.