

J. Hauertlly, nach demselben ist  
 Kalkstein  $\text{CaCO}_3$   $\text{CO}_2$   $\text{H}_2\text{O}$   
 in Wasser, wenn es in Salzwasser  
 taucht, kohlensäurehaltig wird.  
 Kalkstein  $\text{CaCO}_3$   $\text{CO}_2$   $\text{H}_2\text{O}$   
 in Wasser, wenn es in Salzwasser  
 taucht, kohlensäurehaltig wird.

In der Natur, wenn es in Salzwasser  
 taucht, kohlensäurehaltig wird.  
 Kalkstein  $\text{CaCO}_3$   $\text{CO}_2$   $\text{H}_2\text{O}$   
 in Wasser, wenn es in Salzwasser  
 taucht, kohlensäurehaltig wird.  
 Kalkstein  $\text{CaCO}_3$   $\text{CO}_2$   $\text{H}_2\text{O}$   
 in Wasser, wenn es in Salzwasser  
 taucht, kohlensäurehaltig wird.

$\text{K}_2\text{O}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$   $\text{SiO}_2$ ,  $\text{K}_2\text{O}$   
 Kalkstein  $\text{CaCO}_3$   $\text{CO}_2$   $\text{H}_2\text{O}$   
 in Wasser, wenn es in Salzwasser  
 taucht, kohlensäurehaltig wird.  
 $\text{K}_2\text{O}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$   $\text{SiO}_2$ ,  $\text{K}_2\text{O}$   
 $\text{CaO}$ ,  $\text{SiO}_2$   $\text{K}_2\text{O}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$   
 $\text{CaO}$ ,  $\text{SiO}_2$   $\text{K}_2\text{O}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$   
 $\text{CaO}$ ,  $\text{SiO}_2$   $\text{K}_2\text{O}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$

Wenn man Kalkstein in Wasser  
 taucht, kohlensäurehaltig wird.  
 Kalkstein  $\text{CaCO}_3$   $\text{CO}_2$   $\text{H}_2\text{O}$   
 in Wasser, wenn es in Salzwasser  
 taucht, kohlensäurehaltig wird.  
 Kalkstein  $\text{CaCO}_3$   $\text{CO}_2$   $\text{H}_2\text{O}$   
 in Wasser, wenn es in Salzwasser  
 taucht, kohlensäurehaltig wird.