

gepöhlten ameynspöhlten Gell von  
 einer da 3 gepöhlten ~~ist~~  
 gegoffen. Sibierte Sal 4/5  
 gelöst. In wasser Sal zur  
 häusentheilung wässrig, das ist  
 das ist da Essigsaure. (sitakomuko)

Sub Essigsäure Kali

*in alle  
 20th*  
 K.  $\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2$  =  $\text{K}_2\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_4$  a prokure  
 e wässrigen d bittigen d  $\text{K}_2\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_4$   
 d Essigsaure. für 1/2 d bei 1/2  
 laugerte in 1/2 theil  $\text{CO}_2$ ,  
 in 1 theil in 1/2

e Saure Salz  $\text{K}_2\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_4$  d  
 gepöhlten d neutralen mit  
 Essigsäure.

$\text{K}_2\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_4$  &  $\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2$

Bei 120° wässrig d fest, bei  
 180° geht 1 Äquival. Essigsaure  
 fest. je das kann d stark  
 wässrig wässrigen, so es neu  
 gewonnen ist d wässrigen d  
 wässrigen Essigsaure.

$\text{K}_2\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_4$  +  $\text{H}_2\text{O}$  e Salzsaure d 6 Äquival.  
 d wässrigen, wässrigen d  
 Luft.

*e Dreytel d  
 1/2 theil*  
 $\text{K}_2\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_4$  +  $\text{H}_2\text{O}$  wässrigen  
 d wässrigen d wässrigen  
 in 1/2. (Tinctura Martis additum)

Sub Essigsäure Thonerde  
 d wässrigen d wässrigen,  
 Sub Essigsaure Erweichung  
 wässrigen.

d wässrigen d wässrigen  
 wässrigen wässrigen. d wässrigen.  
 wässrigen wässrigen, wässrigen  
 $\text{H}_2\text{O}$  wässrigen.