

$K_2O_2 + FeCl_3$   
 $2KCN + FeCl_3$

Potrocyankalium

Syn. Gattat. St. Ullmeyer's Salz.

$K_2O_2 + 3KCl$ .

Es löst sich in 4 Theilen Wasser  
 & 2 Theilen kochendem Wasser.  
 Liefert weißes Blut-saures  
 Kali.

Das Salz reagirt mit Wasser  
 neutral & ist nicht giftig.  
 Es wird in 6 Theilen Wasser  
 des L. Berzelius' zerfallen. Löst  
 $2KCl + FeCl_3$ .

Das Salz schmilzt bei  $100^\circ$  zum  
 Krystallwasser & wird weiß.  
 Löst sich in Wasser  
 & in  $KCl$  mit  $FeCl_3$  &  $C_2O_4$   
 & zerfällt.

Das St. Ullmeyer's Salz bildet  
 sich beim Glühen des  $K_2O_2$  Krystall-  
 wasser zusammen mit Wasser  
 Kali od. Natron & Eisen.

Es verbindet sich mit  $HCl$   
 & zerfällt in  $H_2O$  &  $FeCl_3$   
 &  $K_2O$ .

Das im wässrigen Zustande  
 gelöstes Salz zerfällt in  $H_2O$ ,  
 $FeCl_3$  &  $K_2O$ . Löst sich  
 in  $H_2O$  &  $HCl$  &  $100$   
 Theilen Wasser.

Das Salz zerfällt in  $H_2O$ ,  
 & zerfällt bei abgekühltem Wasser,  
 zerfällt in  $H_2O$ , & bildet sich  
 wieder  $KCl$  &  $FeCl_3$ . Zerfällt  
 in  $H_2O$  &  $FeCl_3$  &  $2O$   
 & zerfällt in  $H_2O$  &  $FeCl_3$  &  $2O$ .

$K_2O_2$   
 $FeCl_3$   
 $H_2O$   
 $HCl$   
 Es zerfällt in  $H_2O$  &  $FeCl_3$   
 & zerfällt in  $H_2O$  &  $FeCl_3$  &  $2O$ .