



Fig. VI.
Einfluß von K_2SO_4 -zusätzen auf die zeitliche Hydrolyse der $\frac{1}{400}$ aequ. norm. $FeCl_3$ -lösung
 $K = K_{25} - K_{H_2O}$

- Die Konzentration an K_2SO_4 in aequiv./Liter beträgt bei:
- 1) $\frac{1}{\infty}$ 9) $\frac{1}{800}$
 - 2) $\frac{1}{160000}$ 10) $\frac{1}{400}$
 - 3) $\frac{1}{80000}$
 - 4) $\frac{1}{40000}$
 - 5) $\frac{1}{20000}$
 - 6) $\frac{1}{8000}$
 - 7) $\frac{1}{4000}$
 - 8) $\frac{1}{2000}$