

radius machen einen Depolymerisationsvorgang nach Gl. (11) als Zeitreaktion auf alle Fälle sehr wahrscheinlich. Auch im Gleichgewichts-

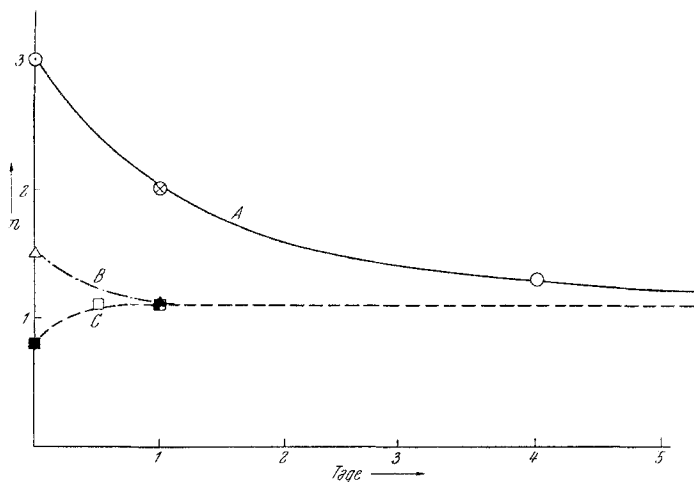
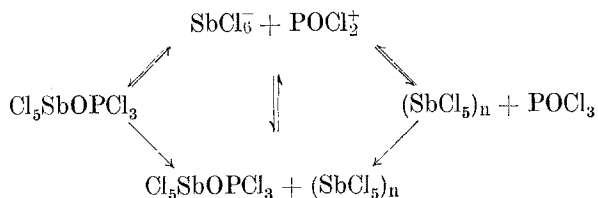


Abb. 10. Die Änderung von  $n$  mit der Zeit. Punktsymbole wie in Abb. 8

zustand dürfte  $\text{SbCl}_5$  neben  $\text{SbCl}_6^-$ ,  $\text{Cl}_5\text{SbOPCl}_3$  und  $(\text{SbCl}_5)_n$ , solv. vorliegen. Die im verdünnten Gebiet reversibel oder irreversibel möglichen Reaktionen lassen sich schematisch folgendermaßen wiedergeben:



### Erratum

Im Experimentellen Teil der Arbeit von *R. Riemschneider* und *E.-B. Grabitz*: „Über die Herstellung einiger Alkylcyclopentadiene“ soll der Siedepunkt des Methylcyclopentadiens als  $70-73^\circ$  gelesen werden (Mh. Chem. **89**, 750 [1958]; vgl. Tabelle, l. c. S. 749).