

гают выхода дихлорэтана 90-95%. Образуются и продукты замещения (2-7%) – хлористый винил, дихлорэтилен и т.д.

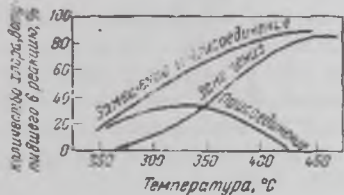


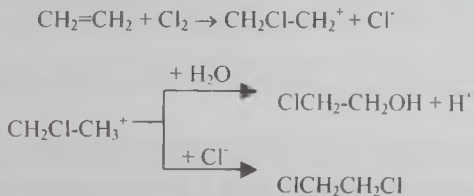
Рис. 18. Зависимость степени конверсии в продукты присоединения и замещения от температуры при хлорировании этилена.

Получение хлористого этила из этилена. В промышленности процесс осуществляют барботированием при -30°C смеси этилена и HCl (в избытке около 0,1 моль) через суспензию хлористого алюминия (0,5%) в хлористом этиле. Этилен предварительно сушат охлаждением до -30°C , а HCl – пропуская через концентрированную серную кислоту.



Реакция протекает с очень большой скоростью; образующийся хлористый этил непрерывно выводится из реактора. После осаждения увлеченного хлористого алюминия продукт промывают водой и щелочами и перегоняют под давлением.

Получение этиленхлоргидрина. Реакцию осуществляют барботированием хлора и этилена через воду при $40-50^{\circ}\text{C}$ в присутствии и без катализаторов (CuCl):



Реакция слабо экзотермична; чтобы не образовывалось слишком много дихлорэтана, избегают местных скоплений хло-