



СВА́РТСА РЕА́КЦИЯ

Авторы: О. Б. Рудаков

СВА́РТСА РЕА́КЦИЯ, замена одного или нескольких атомов галогена в полигалогензамещённых органич. соединениях на фтор действием трифторида сурьмы SbF_3 (лабораторные условия) или безводного фтороводорода HF (пром. условия) в присутствии галогенидов Sb(V) при нагревании (ок. $100\text{ }^\circ\text{C}$). Напр., из тетрахлорметана CCl_4 по С. р. получают смесь фторхлорметанов CCl_3F , CCl_2F_2 , CClF_3 . Иод и бром обмениваются на F легче, чем хлор; лёгкость обмена уменьшается в ряду CCl_3 , CCl_2 , CCl ; замена в группах CHX , CH_2X , CRX (X – галоген, R – органич. радикал) происходит редко. Открыта бельг. химиком Ф. Свартсом в 1892. Используется для получения фторорганич. соединений, в т. ч. фреонов ([хладонов](#)).