Газовую смесь, состоящую из водорода, кислорода и хлора, подожгли. После завершения реакции образовался раствор объемом 714 $см^3$ с молярной концентрацией HCl, равной 1 моль/$дм^3$, и остался непрореагировавший водород. Рассчитайте объем ($дм^3$, н. у.) водорода, израсходованного на образование HCl.