

По реакционной способности йод уступает остальным галогенам. Со многими веществами ( $C$ ,  $N_2$ ,  $O_2$ ,  $S$ ,  $Se$ ) он непосредственно не взаимодействует. С водородом, кремнием и многими металлами йод реагирует только при нагревании. Из неметаллов йод легко взаимодействует с  $P$ ,  $As$ , образуя йодиды, а также с другими галогенами, давая межгалогенные соединения, например,  $IF_3$ ,  $ICl_3$ ,  $IBr$ .

