Chloro derivatives in the p-block

(bp/^{o}C) $\rightarrow$reaction with H_2O/HCl

BCl_3 (12.5) $\rightarrow B(OH)_3$	CCl_4 (76.7)	NCl_3 (71) $\rightarrow HNO_2$	ClO_2 (11) $\rightarrow HClO_2$ + ClO_3^-	FCl (-100)
$AlCl_3$ Al_2Cl_6 (sub 180) $\rightarrow AlCl_4^-$ $Al(H_2O)_6^{3+}$	$SiCl_4$ (57.6) $\rightarrow Si(OH)_4$	PCl_5 (subl 160) $\rightarrow POCl_3$ PCl_3 (76) $\rightarrow H_3PO_3$	S_2Cl_2 (14) $\rightarrow H_2S$ SCl_2 (59) $\rightarrow H_2S_xO_y$	Cl_2 (-34)
	$GeCl_4$ (83)	$AsCl_3$ (130) $\rightarrow H_3AsO_3$ $AsCl_5$ (d) $\rightarrow H_3AsO_4$	$SeCl_2$ (130 d)	ClBr (5)
	$SnCl_4$(114) $\rightarrow$ $SnCl_x(OH)_{6-x}^{2-}$	$SbCl_3$(223) $\rightarrow SbCl_4^-$ $SbCl_5$ (140 d) $\rightarrow SbCl_6^-$	Te_4Cl_4 (s)	I_2Cl_6 (s)
	$PbCl_2$ (s) $\rightarrow PbCl_3^-$			