

Supplementary Materials

Can we merge the weak and strong tetrel bonds? Electronic features of tetrahedral molecules interacted with halide anions

Ekaterina V. Bartashevich ^{a,*}, Svetlana E. Mukhitdinova ^a, Iliya V. Klyuev ^a, Vladimir G. Tsirelson ^{a,b}

Table S1

Bond lengths and electron density at critical points (a. u.) for Tt–Y and Tt–Hal interactions in complexes Y–TtX₃...Hal-

| Name of complex | Tt–Y | | | | Tt–X | | | | Bond | | | | |
|--|-------|---------|----------------|----------|----------------|-------|---------|----------------|-------|-------|----------------|-------|-------|
| | Bond | Complex | | Molecule | | Bond | Complex | | Bond | | | | |
| | | r, Å | $\rho(r_{cp})$ | r, Å | $\rho(r_{cp})$ | | r, Å | $\rho(r_{cp})$ | | r, Å | $\rho(r_{cp})$ | | |
| SiBr ₃ F...F ⁻ | Si–F | 1,682 | 0,103 | 1,623 | 0,116 | Si–Br | 2,315 | 0,074 | 2,198 | 0,090 | Si...F | 2,224 | 0,073 |
| SiCl ₃ F...Cl ⁻ | Si–F | 1,688 | 0,102 | 1,619 | 0,118 | Si–Cl | 2,142 | 0,080 | 2,038 | 0,097 | Si...Cl | 1,682 | 0,103 |
| SiBr ₃ Cl...Cl ⁻ | Si–Cl | 2,226 | 0,073 | 2,051 | 0,094 | Si–Br | 2,310 | 0,076 | 2,208 | 0,089 | Si...Cl | 2,226 | 0,073 |
| SiBr ₃ F...Br ⁻ | Si–F | 1,684 | 0,102 | 1,623 | 0,116 | Si–Br | 2,308 | 0,076 | 2,198 | 0,090 | Si...Br | 2,393 | 0,070 |
| SiBr ₃ Cl...Br ⁻ | Si–Cl | 2,224 | 0,073 | 2,051 | 0,094 | Si–Br | 2,311 | 0,075 | 2,208 | 0,089 | Si...Br | 2,412 | 0,068 |
| SiBr ₃ CN...Br ⁻ | Si–C | 1,929 | 0,094 | 1,845 | 0,108 | Si–Br | 2,306 | 0,077 | 2,203 | 0,089 | Si...Br | 2,390 | 0,071 |
| SiBr ₃ NO ₂ ...Br ⁻ | Si–N | 2,052 | 0,075 | 1,900 | 0,096 | Si–Br | 2,376 | 0,068 | 2,192 | 0,091 | Si...Br | 2,370 | 0,072 |
| SiBr ₃ CH ₃ ...Br ⁻ | Si–C | 1,914 | 0,110 | 1,855 | 0,119 | Si–Br | 2,313 | 0,075 | 2,227 | 0,085 | Si...Br | 2,390 | 0,070 |
| SiCl ₃ F...F ⁻ | Si–F | 1,687 | 0,103 | 1,619 | 0,118 | Si–Cl | 2,149 | 0,079 | 2,038 | 0,097 | Si...F | 1,687 | 0,103 |
| SiCl ₃ Cl...Cl ⁻ | Si–Cl | 2,134 | 0,082 | 2,048 | 0,095 | Si–Cl | 2,134 | 0,082 | 2,048 | 0,095 | Si...Br | 2,230 | 0,073 |
| SiCl ₃ Br...Br ⁻ | Si–Br | 2,420 | 0,068 | 2,205 | 0,090 | Si–Cl | 2,130 | 0,083 | 2,049 | 0,095 | Si...Br | 2,420 | 0,068 |
| SiC ₃ H ₉ Cl...Cl ⁻ | Si–Cl | 2,182 | 0,070 | 2,114 | 0,081 | Si–C | 1,870 | 0,114 | 1,875 | 0,113 | Si...Cl | 3,521 | 0,008 |
| SiC ₃ H ₉ F...F ⁻ | Si–F | 1,796 | 0,077 | 1,663 | 0,104 | Si–C | 1,914 | 0,105 | 1,871 | 0,114 | Si...F | 1,809 | 0,075 |
| GeBr ₃ F...F ⁻ | Ge–F | 1,771 | 0,132 | 1,714 | 0,150 | Ge–Br | 2,432 | 0,064 | 2,319 | 0,080 | Ge...F | 1,771 | 0,132 |
| GeF ₃ F...F ⁻ | Ge–F | 1,752 | 0,135 | 1,693 | 0,158 | Ge–F | 1,752 | 0,135 | 1,693 | 0,158 | Ge...F | 1,775 | 0,129 |
| GeCl ₃ F...Cl ⁻ | Ge–F | 1,688 | 0,129 | 1,714 | 0,150 | Ge–Cl | 2,203 | 0,093 | 2,108 | 0,116 | Ge...Cl | 2,224 | 0,077 |
| GeCl ₃ Cl...Cl ⁻ | Ge–Cl | 2,201 | 0,094 | 2,118 | 0,113 | Ge–Cl | 2,201 | 0,094 | 2,118 | 0,113 | Ge...Cl | 2,308 | 0,077 |
| GeBr ₃ Cl...Cl ⁻ | Ge–Cl | 2,280 | 0,081 | 2,116 | 0,113 | Ge–Br | 2,453 | 0,062 | 2,332 | 0,078 | Ge...Cl | 2,280 | 0,081 |
| GeBr ₃ F...Br ⁻ | Ge–F | 1,765 | 0,133 | 1,714 | 0,150 | Ge–Br | 2,435 | 0,064 | 2,319 | 0,080 | Ge...Br | 2,572 | 0,052 |
| GeBr ₃ Br...Br ⁻ | Ge–Br | 2,434 | 0,064 | 2,332 | 0,078 | Ge–Br | 2,434 | 0,064 | 2,332 | 0,078 | Ge...Br | 2,556 | 0,054 |
| GeBr ₃ Cl...Br ⁻ | Ge–Cl | 2,260 | 0,084 | 2,116 | 0,113 | Ge–Br | 2,444 | 0,063 | 2,332 | 0,078 | Ge...Br | 2,583 | 0,051 |
| GeC ₃ H ₉ Cl...Cl ⁻ | Ge–Cl | 2,598 | 0,040 | 2,190 | 0,093 | Ge–C | 1,943 | 0,131 | 1,934 | 0,134 | Ge...Cl | 2,503 | 0,047 |
| SnC ₃ H ₉ Cl...Cl ⁻ | Sn–Cl | 2,661 | 0,039 | 2,371 | 0,076 | Sn–C | 2,073 | 0,118 | 2,070 | 0,119 | Sn...Cl | 2,662 | 0,039 |
| SnBr ₃ Cl...Cl ⁻ | Sn–Cl | 2,380 | 0,078 | 2,263 | 0,100 | Sn–Br | 2,607 | 0,053 | 2,505 | 0,065 | Sn...Cl | 2,380 | 0,078 |
| SnBr ₃ Cl...Br ⁻ | Sn–Cl | 2,366 | 0,080 | 2,263 | 0,100 | Sn–Br | 2,604 | 0,054 | 2,505 | 0,065 | Sn...Br | 2,652 | 0,050 |
| SnBr ₃ F...Br ⁻ | Sn–F | 1,928 | 0,118 | 1,891 | 0,130 | Sn–Br | 2,592 | 0,054 | 2,494 | 0,066 | Sn...Br | 2,640 | 0,051 |
| SnCl ₃ Cl...Cl ⁻ | Sn–Cl | 2,358 | 0,080 | 2,272 | 0,098 | Sn–Cl | 2,358 | 0,080 | 2,272 | 0,098 | Sn...Cl | 2,405 | 0,073 |
| SnCl ₃ F...Cl ⁻ | Sn–F | 1,945 | 0,113 | 1,897 | 0,127 | Sn–Cl | 2,357 | 0,080 | 2,264 | 0,099 | Sn...Cl | 2,400 | 0,074 |
| PbBr ₃ F...Br ⁻ | Pb–F | 2,041 | 0,100 | 2,005 | 0,109 | Pb–Br | 2,659 | 0,055 | 2,584 | 0,063 | Pb...Br | 2,700 | 0,052 |
| PbCl ₃ F...Cl ⁻ | Pb–F | 2,045 | 0,099 | 2,002 | 0,110 | Pb–Cl | 2,458 | 0,072 | 2,386 | 0,084 | Pb...Cl | 2,489 | 0,068 |
| PbC ₃ H ₉ Cl...Cl ⁻ | Pb–Cl | 2,655 | 0,047 | 2,461 | 0,071 | Pb–C | 2,236 | 0,095 | 2,226 | 0,097 | Pb...Cl | 2,655 | 0,047 |

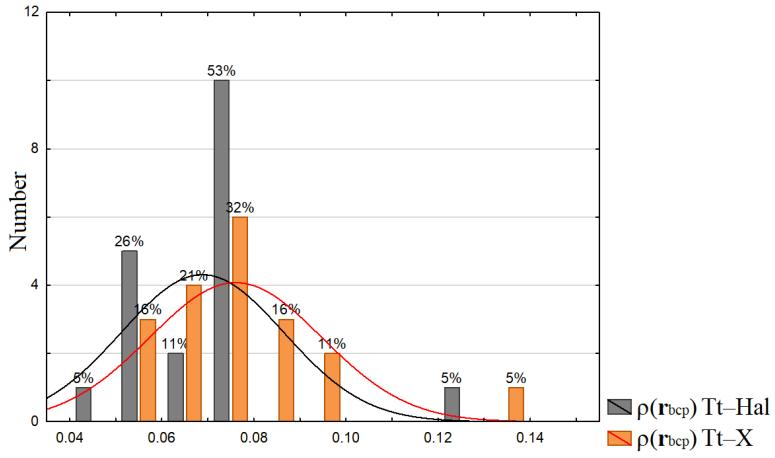


Figure S1. Histogram of electron density distribution at bcp for axial $\text{Hal}^- \dots \text{Tt}$ and equatorial $\text{Tt}-\text{X}$ bonds of the same type, $\text{Hal}^- = \text{X}$, in series of complexes $\text{Y}-\text{TtHal}_3 \dots \text{Hal}^-$, $\text{Tt} = \text{Si}, \text{Ge}, \text{Sn}, \text{Pb}$.

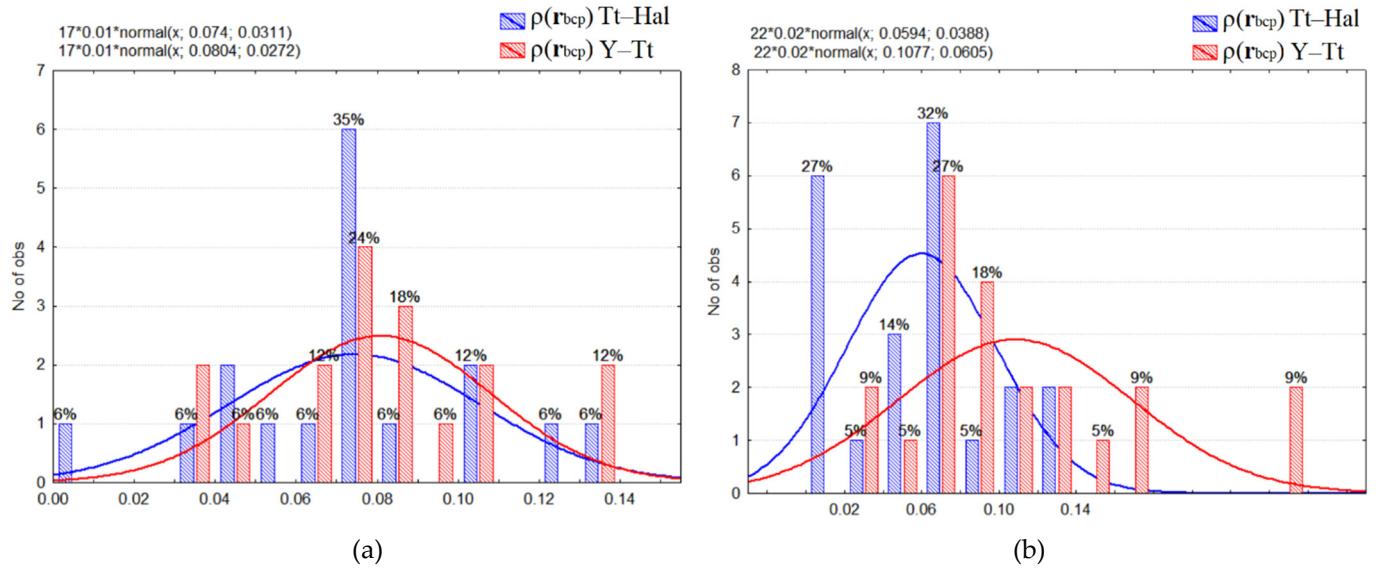


Figure S2. Histogram of electron density distribution at bcp between axial $\text{Hal}^- \dots \text{Tt}$ and $\text{Y}-\text{Tt}$ bonds of the same type, $\text{Hal}^- = \text{Y}$, in series of complexes $\text{Y}-\text{TtHal}_3 \dots \text{Hal}^-$ a) $\text{Tt} = \text{Si}, \text{Ge}, \text{Sn}, \text{Pb}$; b) a) $\text{Tt} = \text{C}, \text{Si}, \text{Ge}, \text{Sn}, \text{Pb}$.

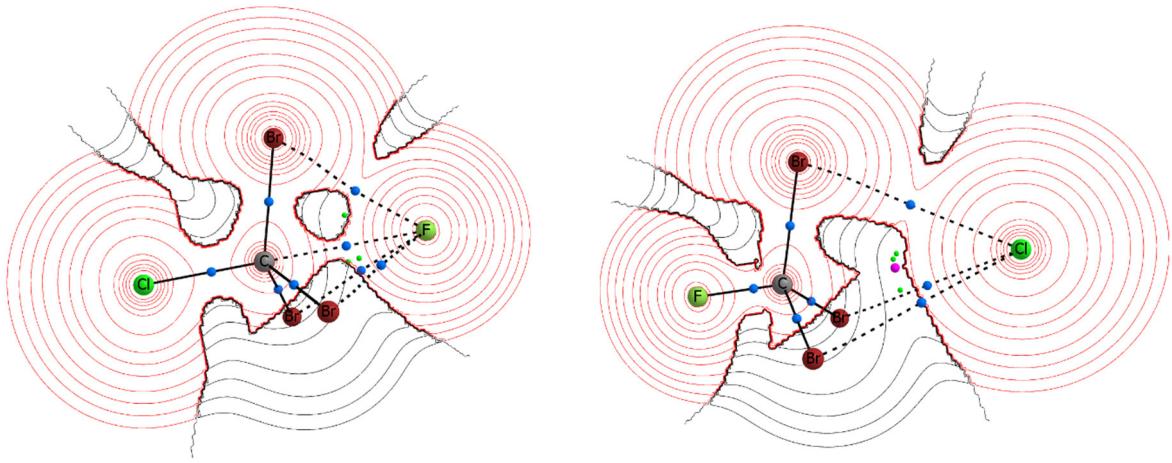


Figure S3. The distribution of $\text{sign}[(\lambda_2(r)\rho(r)]$ function in the plane $\text{Br}-\text{C}-\text{Hal}^-$ for complexes: a) $\text{Cl}-\text{CBr}_3 \dots \text{F}^-$ with bcp and b) $\text{F}-\text{CBr}_3 \dots \text{Cl}^-$ with ccp between Hal and Tt atoms.

Table S2

Properties of the static, electrostatic, and Pauli potentials, for $\text{Hal}^- \dots \text{Tt}$ bonds in complexes $\text{Y}-\text{TtX}_3 \dots \text{Hal}^-$

| Complex | Bond | X_{es} , Å | $U_{\text{es}}(\mathbf{r})_{\text{min}}$, a.u. | X_{st} , Å | $U_{\text{st}}(\mathbf{r})_{\text{max}}$, a.u. | x_p , Å | $\rho(\mathbf{r})_{\text{min}}$, a.u. | $(X_{\text{st}} - X_{\text{es}}) = \Delta_{\text{st-es}}$, Å | $(x_p - X_{\text{st}}) = \Delta_{\text{p-st}}$, Å | $U_{\text{xc}}(\mathbf{r})_{\text{ext}}$, a.u. | $U_{\text{P}}(\mathbf{r})_{\text{min1}}$, a.u. | $U_{\text{P}}(\mathbf{r})_{\text{min2}}$, a.u. |
|--|-----------------------------|---------------------|---|---------------------|---|-----------|--|---|--|---|---|---|
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 |
| $\text{CBr}_3\text{CN} \dots \text{F}^-$ | $\text{C} \dots \text{F}$ | 1,759 | -0,282 | 2,097 | -0,282 | 2,154 | 0,016 | 0,338 | 0,056 | -0,564 | 0,402 | 0,829 |
| $\text{CBr}_3\text{CH}_3 \dots \text{F}^-$ | $\text{C} \dots \text{F}$ | 1,769 | -0,324 | 2,147 | -0,218 | 2,202 | 0,013 | 0,378 | 0,055 | -0,542 | 0,350 | 0,728 |
| $\text{CBr}_3\text{Cl} \dots \text{F}^-$ | $\text{C} \dots \text{F}$ | 1,756 | -0,257 | 2,041 | -0,331 | 2,095 | 0,021 | 0,285 | 0,054 | -0,588 | 0,455 | 0,827 |
| $\text{CBr}_3\text{F} \dots \text{F}^-$ | $\text{C} \dots \text{F}$ | 1,818 | -0,293 | 2,165 | -0,268 | 2,218 | 0,016 | 0,347 | 0,053 | -0,561 | 0,382 | 0,834 |
| $\text{CCl}_3\text{F} \dots \text{F}^-$ | $\text{C} \dots \text{F}$ | 1,736 | -0,303 | 2,063 | -0,299 | 2,107 | 0,017 | 0,327 | 0,044 | -0,601 | 0,348 | 1,018 |
| $\text{CBr}_3\text{NO}_2 \dots \text{F}^-$ | $\text{C} \dots \text{F}$ | 1,744 | -0,268 | 2,038 | -0,332 | 2,094 | 0,022 | 0,295 | 0,056 | -0,600 | 0,425 | 0,835 |
| $\text{CBr}_3\text{NH}_2 \dots \text{Cl}^-$ | $\text{C} \dots \text{Cl}$ | 2,263 | -0,269 | 2,722 | -0,117 | 2,839 | 0,005 | 0,459 | 0,117 | -0,386 | 0,184 | 0,666 |
| $\text{CBr}_3\text{F} \dots \text{Cl}^-$ | $\text{C} \dots \text{Cl}$ | 2,234 | -0,243 | 2,640 | -0,159 | 2,743 | 0,006 | 0,406 | 0,103 | -0,402 | 0,216 | 0,679 |
| $\text{CBr}_3\text{CN} \dots \text{Cl}^-$ | $\text{C} \dots \text{Cl}$ | 2,229 | -0,226 | 2,600 | -0,189 | 2,703 | 0,007 | 0,371 | 0,102 | -0,415 | 0,243 | 0,697 |
| $\text{CBr}_3\text{Cl} \dots \text{Cl}^-$ | $\text{C} \dots \text{Cl}$ | 2,242 | -0,239 | 2,628 | -0,165 | 2,729 | 0,006 | 0,386 | 0,101 | -0,404 | 0,228 | 0,667 |
| $\text{CBr}_3\text{CH}_3 \dots \text{Cl}^-$ | $\text{C} \dots \text{Cl}$ | 2,265 | -0,267 | 2,708 | -0,123 | 2,818 | 0,005 | 0,443 | 0,110 | -0,390 | 0,184 | 0,629 |
| $\text{CBr}_3\text{NH}_2 \dots \text{Br}^-$ | $\text{C} \dots \text{Br}$ | 2,404 | -0,248 | 2,788 | -0,126 | 2,926 | 0,005 | 0,384 | 0,138 | -0,374 | 0,198 | 0,654 |
| $\text{CBr}_3\text{Cl} \dots \text{Br}^-$ | $\text{C} \dots \text{Cl}$ | 2,388 | -0,221 | 2,723 | -0,163 | 2,847 | 0,006 | 0,335 | 0,125 | -0,384 | 0,250 | 0,667 |
| $\text{CBr}_3\text{CN} \dots \text{Br}^-$ | $\text{C} \dots \text{Cl}$ | 2,382 | -0,210 | 2,704 | -0,182 | 2,830 | 0,007 | 0,322 | 0,126 | -0,392 | 0,261 | 0,693 |
| $\text{CBr}_3\text{CH}_3 \dots \text{Br}^-$ | $\text{C} \dots \text{Br}$ | 2,402 | -0,249 | 2,780 | -0,128 | 2,917 | 0,005 | 0,378 | 0,137 | -0,377 | 0,193 | 0,630 |
| $\text{CBr}_3\text{F} \dots \text{Br}^-$ | $\text{C} \dots \text{Br}$ | 2,380 | -0,225 | 2,734 | -0,157 | 2,857 | 0,006 | 0,353 | 0,123 | -0,382 | 0,236 | 0,676 |
| $\text{CCl}_3\text{F} \dots \text{Cl}^-$ | $\text{C} \dots \text{Cl}$ | 2,242 | -0,253 | 2,664 | -0,151 | 2,818 | 0,005 | 0,422 | 0,154 | -0,404 | 0,193 | 0,963 |
| $\text{CCl}_3\text{F} \dots \text{Br}^-$ | $\text{C} \dots \text{Br}$ | 2,366 | -0,239 | 2,742 | -0,151 | 2,926 | 0,005 | 0,376 | 0,184 | -0,390 | 0,193 | 0,971 |
| $\text{CCl}_3\text{Cl} \dots \text{Cl}^-$ | $\text{C} \dots \text{Cl}$ | 2,242 | -0,252 | 2,657 | -0,153 | 2,811 | 0,005 | 0,415 | 0,154 | -0,406 | 0,196 | 0,957 |
| $\text{CCl}_3\text{Cl} \dots \text{Br}^-$ | $\text{C} \dots \text{Br}$ | 2,362 | -0,238 | 2,732 | -0,155 | 2,917 | 0,005 | 0,370 | 0,185 | -0,393 | 0,197 | 0,963 |
| $\text{CCl}_3\text{Br} \dots \text{Br}^-$ | $\text{C} \dots \text{Br}$ | 2,370 | -0,234 | 2,720 | -0,161 | 2,901 | 0,006 | 0,350 | 0,181 | -0,395 | 0,204 | 0,951 |
| $\text{CC}_3\text{H}_9\text{NH}_2 \dots \text{Cl}^-$ | $\text{C} \dots \text{Cl}$ | 2,293 | -0,237 | 2,715 | -0,160 | 2,888 | 0,005 | 0,423 | 0,173 | -0,397 | 0,243 | 0,209 |
| $\text{CC}_3\text{H}_9\text{NO}_2 \dots \text{Cl}^-$ | $\text{C} \dots \text{Cl}$ | 2,253 | -0,205 | 2,657 | -0,206 | 2,810 | 0,006 | 0,404 | 0,153 | -0,410 | 0,275 | 1,102 |
| $\text{CC}_3\text{H}_9\text{F} \dots \text{Cl}^-$ | $\text{C} \dots \text{Cl}$ | 2,265 | -0,224 | 2,686 | -0,178 | 2,849 | 0,005 | 0,421 | 0,164 | -0,402 | 0,247 | 1,166 |
| $\text{CC}_3\text{H}_9\text{Cl} \dots \text{Cl}^-$ | $\text{C} \dots \text{Cl}$ | 2,252 | -0,214 | 2,667 | -0,194 | 2,827 | 0,005 | 0,415 | 0,161 | -0,407 | 0,263 | 1,125 |
| $\text{CC}_3\text{H}_9\text{CN} \dots \text{Cl}^-$ | $\text{C} \dots \text{Cl}$ | 2,255 | -0,209 | 2,672 | -0,198 | 2,837 | 0,005 | 0,417 | 0,165 | -0,407 | 1,477 | 1,047 |
| $\text{CC}_3\text{H}_9\text{CH}_3 \dots \text{Cl}^-$ | $\text{C} \dots \text{Cl}$ | 2,273 | -0,240 | 2,720 | -0,155 | 2,897 | 0,005 | 0,447 | 0,177 | -0,395 | 0,231 | 1,003 |
| $\text{SiBr}_3\text{NO}_2 \dots \text{F}^-$ | $\text{Si} \dots \text{F}$ | 1,508 | 0,589 | 1,570 | -1,590 | 1,774 | 0,104 | 0,062 | 0,205 | -1,001 | 1,268 | 5,538 |
| $\text{SiBr}_3\text{F} \dots \text{F}^-$ | $\text{Si} \dots \text{F}$ | 1,510 | 0,564 | 1,572 | -1,563 | 1,777 | 0,103 | 0,062 | 0,205 | -0,999 | 1,246 | 5,525 |
| $\text{SiBr}_3\text{CH}_3 \dots \text{F}^-$ | $\text{Si} \dots \text{F}$ | 1,507 | 0,574 | 1,569 | -1,575 | 1,773 | 0,105 | 0,062 | 0,203 | -1,001 | 1,254 | 5,516 |
| $\text{SiCl}_3\text{F} \dots \text{Cl}^-$ | $\text{Si} \dots \text{Cl}$ | 1,868 | 0,270 | 1,913 | -1,032 | 2,230 | 0,073 | 0,046 | 0,316 | -0,762 | 0,600 | - |
| $\text{SiBr}_3\text{NO}_2 \dots \text{Cl}^-$ | $\text{Si} \dots \text{Cl}$ | 1,853 | 0,319 | 1,900 | -1,089 | 2,210 | 0,076 | 0,047 | 0,310 | -0,770 | 0,647 | - |
| $\text{SiBr}_3\text{CN} \dots \text{Cl}^-$ | $\text{Si} \dots \text{Cl}$ | 1,862 | 0,300 | 1,907 | -1,065 | 2,220 | 0,075 | 0,046 | 0,313 | -0,765 | 0,635 | - |
| $\text{SiBr}_3\text{F} \dots \text{Cl}^-$ | $\text{Si} \dots \text{Cl}$ | 1,863 | 0,286 | 1,908 | -1,049 | 2,223 | 0,074 | 0,046 | 0,314 | -0,764 | 0,621 | - |
| $\text{SiBr}_3\text{Cl} \dots \text{Cl}^-$ | $\text{Si} \dots \text{Cl}$ | 1,869 | 0,279 | 1,915 | -1,040 | 2,231 | 0,073 | 0,046 | 0,317 | -0,760 | 0,621 | - |
| $\text{SiBr}_3\text{CH}_3 \dots \text{Cl}^-$ | $\text{Si} \dots \text{Cl}$ | 1,860 | 0,290 | 1,906 | -1,055 | 2,218 | 0,075 | 0,047 | 0,311 | -0,765 | 0,626 | - |
| $\text{SiBr}_3\text{F} \dots \text{Br}^-$ | $\text{Si} \dots \text{Br}$ | 1,990 | 0,248 | 2,033 | -0,945 | 2,340 | 0,070 | 0,042 | 0,308 | -0,697 | 0,602 | - |
| $\text{SiBr}_3\text{Cl} \dots \text{Br}^-$ | $\text{Si} \dots \text{Br}$ | 2,000 | 0,242 | 2,041 | -0,932 | 2,346 | 0,068 | 0,041 | 0,305 | -0,690 | 0,606 | - |
| $\text{SiBr}_3\text{CN} \dots \text{Br}^-$ | $\text{Si} \dots \text{Br}$ | 1,997 | 0,264 | 2,031 | -0,961 | 2,336 | 0,071 | 0,034 | 0,305 | -0,697 | 0,617 | - |
| $\text{SiBr}_3\text{NO}_2 \dots \text{Br}^-$ | $\text{Si} \dots \text{Br}$ | 1,987 | 0,283 | 2,022 | -0,987 | 2,331 | 0,072 | 0,036 | 0,309 | -0,703 | 0,626 | - |
| $\text{SiBr}_3\text{CH}_3 \dots \text{Br}^-$ | $\text{Si} \dots \text{Br}$ | 1,997 | 0,251 | 2,031 | -0,947 | 2,335 | 0,070 | 0,034 | 0,304 | -0,696 | 0,605 | - |
| $\text{SiCl}_3\text{F} \dots \text{F}^-$ | $\text{Si} \dots \text{F}$ | 1,513 | 0,548 | 1,574 | -1,545 | 1,781 | 0,103 | 0,061 | 0,207 | -0,997 | 1,221 | - |
| $\text{SiCl}_3\text{CN} \dots \text{Br}^-$ | $\text{Si} \dots \text{Br}$ | 1,992 | 0,255 | 2,034 | -0,951 | 2,341 | 0,070 | 0,042 | 0,307 | -0,697 | 0,596 | - |
| $\text{SiCl}_3\text{F} \dots \text{Br}^-$ | $\text{Si} \dots \text{Br}$ | 1,997 | 0,232 | 2,040 | -0,926 | 2,348 | 0,069 | 0,043 | 0,308 | -0,694 | 0,578 | - |

| | | | | | | | | | | | | |
|--|---------|-------|--------|-------|--------|-------|-------|-------|-------|--------|-------|-------|
| SiCl ₃ Br...Br ⁻ | Si...Br | 2,004 | 0,237 | 2,045 | -0,924 | 2,348 | 0,068 | 0,041 | 0,303 | -0,687 | 0,594 | - |
| SiCl ₃ NO ₂ ...Br ⁻ | Si...Br | 1,990 | 0,274 | 2,026 | -0,977 | 2,335 | 0,072 | 0,036 | 0,309 | -0,703 | 0,607 | - |
| SiCl ₃ CH ₃ ...Br ⁻ | Si...Br | 2,001 | 0,224 | 2,044 | -0,914 | 2,348 | 0,068 | 0,043 | 0,304 | -0,689 | 0,574 | - |
| SiCl ₃ Cl...Cl ⁻ | Si...Cl | 1,871 | 0,271 | 1,917 | -1,031 | 2,233 | 0,073 | 0,046 | 0,317 | -0,760 | 0,605 | - |
| SiCl ₃ Cl...Br ⁻ | Si...Br | 2,004 | 0,232 | 2,045 | -0,920 | 2,351 | 0,068 | 0,041 | 0,306 | -0,688 | 0,585 | - |
| SiC ₃ H ₉ CH ₃ ...Cl ⁻ | Si...Cl | 2,282 | -0,234 | 2,699 | -0,164 | 2,824 | 0,005 | 0,417 | 0,125 | -0,398 | 0,226 | 0,749 |
| SiC ₃ H ₉ Cl...Cl ⁻ | Si...Cl | 2,227 | -0,196 | 2,557 | -0,241 | 2,699 | 0,008 | 0,330 | 0,141 | -0,437 | 0,264 | 0,778 |
| SiC ₃ H ₉ NO ₂ ...Cl ⁻ | Si...Cl | 1,924 | 0,123 | 2,000 | -0,817 | 2,318 | 0,051 | 0,076 | 0,318 | -0,694 | 0,519 | - |
| SiC ₃ H ₉ CN...Cl ⁻ | Si...Cl | 2,217 | -0,188 | 2,536 | -0,256 | 2,674 | 0,008 | 0,319 | 0,138 | -0,444 | 0,274 | 0,766 |
| SiC ₃ H ₉ NH ₂ ...Cl ⁻ | Si...Cl | 2,276 | -0,232 | 2,694 | -0,168 | 2,824 | 0,005 | 0,417 | 0,130 | -0,400 | 0,227 | 0,784 |
| SiC ₃ H ₉ F...Cl ⁻ | Si...Cl | 2,242 | -0,211 | 2,608 | -0,212 | 2,747 | 0,006 | 0,367 | 0,139 | -0,423 | 0,247 | 0,806 |
| SiC ₃ H ₉ Cl...F ⁻ | Si...Cl | 1,533 | 0,416 | 1,604 | -1,380 | 1,819 | 0,086 | 0,071 | 0,215 | -0,963 | 0,426 | - |
| SiC ₃ H ₉ Cl...Br ⁻ | Si...Br | 2,377 | -0,189 | 2,676 | -0,223 | 2,847 | 0,007 | 0,299 | 0,171 | -0,412 | 0,254 | 0,778 |
| SiC ₃ H ₉ CN...Br ⁻ | Si...Br | 2,365 | -0,180 | 2,653 | -0,237 | 2,820 | 0,008 | 0,288 | 0,167 | -0,417 | 0,269 | 0,764 |
| SiC ₃ H ₉ F...Br ⁻ | Si...Br | 2,385 | -0,202 | 2,718 | -0,199 | 2,889 | 0,006 | 0,333 | 0,172 | -0,401 | 0,232 | 0,805 |
| SiC ₃ H ₉ NH ₂ ...Br ⁻ | Si...Br | 2,422 | -0,224 | 2,794 | -0,160 | 2,960 | 0,005 | 0,372 | 0,167 | -0,383 | 0,200 | 0,780 |
| SiC ₃ H ₉ CH ₃ ...Br ⁻ | Si...Br | 2,427 | -0,225 | 2,800 | -0,157 | 2,961 | 0,005 | 0,373 | 0,161 | -0,382 | 0,198 | 0,744 |
| SiC ₃ H ₉ CH ₃ ...F ⁻ | Si...F | 1,882 | -0,276 | 2,609 | -0,272 | 2,775 | 0,012 | 0,726 | 0,166 | -0,548 | 0,380 | 0,859 |
| SiC ₃ H ₉ NH ₂ ...F ⁻ | Si...Br | 1,442 | 0,239 | 1,603 | -1,161 | 2,052 | 0,072 | 0,161 | 0,448 | -0,922 | 0,381 | 0,885 |
| SiC ₃ H ₉ CN...F ⁻ | Si...F | 1,541 | 0,350 | 1,617 | -1,300 | 1,841 | 0,081 | 0,076 | 0,224 | -0,950 | 1,001 | - |
| SiC ₃ H ₉ F...F ⁻ | Si...F | 1,549 | 0,282 | 1,631 | -1,216 | 1,862 | 0,075 | 0,083 | 0,231 | -0,934 | 0,929 | - |
| GeBr ₃ CN...F ⁻ | Ge...F | 1,538 | 0,519 | 1,592 | -1,480 | 1,716 | 0,132 | 0,054 | 0,124 | -0,961 | 1,387 | - |
| GeBr ₃ NO ₂ ...F ⁻ | Ge...F | 1,535 | 0,529 | 1,588 | -1,495 | 1,712 | 0,133 | 0,054 | 0,124 | -0,966 | 1,390 | - |
| GeBr ₃ F...F ⁻ | Ge...F | 1,532 | 0,508 | 1,592 | -1,470 | 1,716 | 0,132 | 0,060 | 0,124 | -0,961 | 1,376 | - |
| GeF ₄ ...F ⁻ | Ge...F | 1,534 | 0,455 | 1,595 | -1,419 | 1,721 | 0,129 | 0,062 | 0,126 | -0,964 | 1,293 | - |
| GeCl ₃ F...Cl ⁻ | Ge...Cl | 1,884 | 0,286 | 1,927 | -1,024 | 2,065 | 0,079 | 0,043 | 0,138 | -0,737 | 0,719 | - |
| GeCl ₄ ...Cl ⁻ | Ge...Cl | 1,886 | 0,277 | 1,936 | -1,007 | 2,073 | 0,077 | 0,051 | 0,136 | -0,730 | 0,716 | - |
| GeCl ₂ F ₂ ...Cl ⁻ | Ge...Cl | 1,884 | 0,282 | 1,928 | -1,018 | 2,064 | 0,079 | 0,044 | 0,136 | -0,736 | 0,744 | - |
| GeF ₄ ...Cl ⁻ | Ge...Cl | 1,875 | 0,282 | 1,920 | -1,026 | 2,061 | 0,081 | 0,045 | 0,140 | -0,744 | 0,689 | - |
| GeBr ₃ F...Cl ⁻ | Ge...Cl | 1,876 | 0,317 | 1,919 | -1,056 | 2,047 | 0,082 | 0,042 | 0,129 | -0,739 | 0,767 | - |
| GeBr ₃ Cl...Cl ⁻ | Ge...Cl | 1,879 | 0,313 | 1,922 | -1,050 | 2,052 | 0,081 | 0,043 | 0,130 | -0,737 | 0,759 | - |
| GeBr ₃ F...Br ⁻ | Ge...Br | 2,063 | 0,226 | 2,102 | -0,849 | 2,172 | 0,052 | 0,039 | 0,069 | -0,623 | 0,827 | - |
| GeBr ₄ ...Br ⁻ | Ge...Br | 2,055 | 0,242 | 2,095 | -0,872 | 2,169 | 0,054 | 0,040 | 0,073 | -0,629 | 0,833 | - |
| GeCl ₄ ...Br ⁻ | Ge...Br | 2,079 | 0,179 | 2,127 | -0,795 | 2,214 | 0,048 | 0,048 | 0,087 | -0,616 | 0,744 | - |
| GeF ₄ ...Br ⁻ | Ge...Br | 2,043 | 0,215 | 2,094 | -0,846 | 2,187 | 0,052 | 0,051 | 0,092 | -0,631 | 0,761 | - |
| GeBr ₃ Cl...Br ⁻ | Ge...Br | 2,068 | 0,218 | 2,107 | -0,840 | 2,180 | 0,051 | 0,039 | 0,072 | -0,622 | 0,811 | - |
| GeCl ₃ NO ₂ ...Br ⁻ | Ge...Br | 2,060 | 0,227 | 2,100 | -0,855 | 2,183 | 0,053 | 0,040 | 0,083 | -0,628 | 0,799 | - |
| GeC ₃ H ₉ CN...Cl ⁻ | Ge...Cl | 2,181 | -0,167 | 2,443 | -0,306 | 2,572 | 0,012 | 0,262 | 0,129 | -0,472 | 0,296 | 0,809 |
| GeC ₃ H ₉ F...Cl ⁻ | Ge...Cl | 2,160 | -0,161 | 2,399 | -0,327 | 2,540 | 0,013 | 0,238 | 0,141 | -0,488 | 0,301 | - |
| GeC ₃ H ₉ CH ₃ ...Cl ⁻ | Ge...Cl | 2,272 | -0,229 | 2,660 | -0,177 | 2,783 | 0,006 | 0,388 | 0,123 | -0,406 | 0,231 | 0,709 |
| GeC ₃ H ₉ NH ₂ ...Cl ⁻ | Ge...Cl | 2,252 | -0,223 | 2,629 | -0,192 | 2,758 | 0,006 | 0,377 | 0,129 | -0,415 | 0,236 | 0,736 |
| GeC ₃ H ₉ NO ₂ ...Cl ⁻ | Ge...Cl | 1,976 | 0,073 | 2,062 | -0,713 | 2,202 | 0,044 | 0,087 | 0,139 | -0,640 | 0,562 | - |
| GeC ₃ H ₉ Cl...Cl ⁻ | Ge...Cl | 1,992 | 0,045 | 2,090 | -0,671 | 2,231 | 0,040 | 0,098 | 0,141 | -0,626 | 0,580 | - |
| GeC ₃ H ₉ Cl...Br ⁻ | Ge...Br | 2,174 | -0,029 | 2,288 | -0,512 | 2,419 | 0,027 | 0,114 | 0,131 | -0,541 | 0,474 | - |
| SnCl ₄ ...Br ⁻ | Sn...Br | 2,071 | 0,247 | 2,112 | -0,861 | 2,200 | 0,048 | 0,041 | 0,088 | -0,613 | 0,821 | - |
| SnI ₂ F ₂ ...Cl ⁻ | Sn...Cl | 1,889 | 0,316 | 1,932 | -1,044 | 2,046 | 0,077 | 0,042 | 0,114 | -0,728 | 0,757 | - |
| SnC ₃ H ₉ F...Cl ⁻ | Sn...Cl | 2,017 | 0,009 | 2,136 | -0,604 | 2,271 | 0,031 | 0,119 | 0,135 | -0,594 | 0,502 | - |
| SnC ₃ H ₉ CH ₃ ...Cl ⁻ | Sn...Cl | 2,158 | -0,162 | 2,392 | -0,324 | 2,522 | 0,012 | 0,234 | 0,130 | -0,485 | 0,313 | 0,841 |
| SnC ₃ H ₉ Cl...Cl ⁻ | Sn...Cl | 1,980 | 0,084 | 2,076 | -0,712 | 2,212 | 0,039 | 0,096 | 0,136 | -0,628 | 0,568 | - |
| SnC ₃ H ₉ CN...Cl ⁻ | Sn...Cl | 2,031 | -0,003 | 2,159 | -0,580 | 2,294 | 0,029 | 0,128 | 0,135 | -0,583 | 0,492 | - |
| SnBr ₃ Cl...Cl ⁻ | Sn...Cl | 1,889 | 0,331 | 1,928 | -1,060 | 2,044 | 0,078 | 0,040 | 0,115 | -0,730 | 0,775 | - |

| | | | | | | | | | | | | |
|--|---------|-------|--------|-------|--------|-------|-------|-------|-------|--------|-------|---|
| SnBr ₃ Cl...F ⁻ | Sn...Cl | 1,887 | 0,331 | 1,928 | -1,061 | 2,040 | 0,078 | 0,041 | 0,112 | -0,730 | 0,778 | - |
| SnBr ₃ Cl...Br | Sn...Br | 2,061 | 0,279 | 2,100 | -0,896 | 2,178 | 0,050 | 0,040 | 0,078 | -0,617 | 0,875 | - |
| SnBr ₃ F...Br | Sn...Br | 2,063 | 0,284 | 2,096 | -0,904 | 2,170 | 0,051 | 0,032 | 0,075 | -0,620 | 0,881 | - |
| SnC ₃ H ₉ NH ₂ ...Cl ⁻ | Sn...Cl | 2,103 | -0,110 | 2,290 | -0,414 | 2,422 | 0,018 | 0,187 | 0,132 | -0,524 | 0,376 | - |
| SnC ₃ H ₉ NO ₂ ...Cl ⁻ | Sn...Cl | 1,980 | 0,085 | 2,076 | -0,714 | 2,212 | 0,040 | 0,096 | 0,136 | -0,629 | 0,569 | - |
| SnCl ₃ F...Br | Sn...Br | 2,064 | 0,251 | 2,107 | -0,868 | 2,191 | 0,049 | 0,042 | 0,085 | -0,617 | 0,826 | - |
| SnCl ₃ Cl...Cl ⁻ | Sn...Cl | 1,892 | 0,295 | 1,942 | -1,016 | 2,061 | 0,073 | 0,049 | 0,120 | -0,722 | 0,733 | - |
| SnCl ₃ F...Cl ⁻ | Sn...Cl | 1,898 | 0,294 | 1,941 | -1,017 | 2,058 | 0,074 | 0,043 | 0,117 | -0,723 | 0,734 | - |
| PbBr ₃ CN...F ⁻ | Pb...F | 1,697 | 0,305 | 1,733 | -1,077 | 1,867 | 0,089 | 0,036 | 0,134 | -0,772 | 1,305 | - |
| PbBr ₃ F...Cl ⁻ | Pb...Cl | 1,898 | 0,293 | 1,952 | -0,999 | 2,061 | 0,069 | 0,054 | 0,109 | -0,706 | 0,753 | - |
| PbBr ₃ F...Br | Pb...Br | 2,058 | 0,266 | 2,097 | -0,890 | 2,174 | 0,052 | 0,039 | 0,077 | -0,624 | 0,824 | - |
| PbCl ₃ F...Cl ⁻ | Pb...Cl | 1,900 | 0,283 | 1,954 | -0,988 | 2,064 | 0,068 | 0,054 | 0,110 | -0,706 | 0,734 | - |
| PbCl ₃ Cl...Br | Pb...Br | 2,054 | 0,255 | 2,100 | -0,878 | 2,183 | 0,051 | 0,046 | 0,083 | -0,623 | 0,799 | - |
| PbC ₃ H ₉ NH ₂ ...Cl ⁻ | Pb...Cl | 1,993 | 0,031 | 2,100 | -0,645 | 2,212 | 0,039 | 0,107 | 0,112 | -0,614 | 0,516 | - |
| PbC ₃ H ₉ NO ₂ ...Cl ⁻ | Pb...Cl | 1,947 | 0,139 | 2,030 | -0,796 | 2,141 | 0,050 | 0,083 | 0,111 | -0,656 | 0,607 | - |
| PbC ₃ H ₉ CH ₃ ...Cl ⁻ | Pb...Cl | 2,016 | 0,003 | 2,127 | -0,603 | 2,240 | 0,035 | 0,110 | 0,113 | -0,600 | 0,493 | - |
| PbC ₃ H ₉ CN...Cl ⁻ | Pb...Cl | 1,971 | 0,098 | 2,056 | -0,739 | 2,167 | 0,046 | 0,085 | 0,111 | -0,640 | 0,574 | - |
| PbC ₃ H ₉ Cl...Cl ⁻ | Pb...Cl | 1,960 | 0,115 | 2,045 | -0,763 | 2,158 | 0,047 | 0,085 | 0,113 | -0,648 | 0,584 | - |
| PbC ₃ H ₉ F...Cl ⁻ | Pb...Cl | 1,975 | 0,084 | 2,062 | -0,721 | 2,173 | 0,045 | 0,087 | 0,111 | -0,637 | 0,560 | - |

Table S3

The static, electrostatic potentials, exchange-correlation contribution in total static potential at the critical points of electron density and bond contribution to exchange energy for Hal⁻...Tt bonds in complexes Y-TtX₃...Hal⁻

| Complexes | Bond | $\psi_{\text{es}}(\mathbf{r}_{\text{cp}})$, a.u. | $\psi_{\text{st}}(\mathbf{r}_{\text{cp}})$, a.u. | $\psi_{\text{ex}}(\mathbf{r}_{\text{cp}})$, a.u. | V_x , a.u. | $\rho(\mathbf{r}_{\text{cp}})$, a.u. | r , Å | E_{bind} , kcal/mol |
|---|--------|---|---|---|--------------|---------------------------------------|---------|------------------------------|
| 1 | 2 | 4 | 6 | 7 | 5 | 3 | 8 | 9 |
| CBr ₃ CN...F ⁻ | C...F | -0,186 | -0,287 | -0,473 | -0,018 | 0,016 | 2,746 | -11,6 |
| CBr ₃ CH ₃ ...F ⁻ | C...F | -0,227 | -0,223 | -0,450 | -0,015 | 0,013 | 2,879 | 1,3 |
| CBr ₃ Cl...F ⁻ | C...F | -0,172 | -0,336 | -0,509 | -0,027 | 0,021 | 2,614 | -9,5 |
| CBr ₃ F...F ⁻ | C...F | -0,194 | -0,274 | -0,468 | -0,017 | 0,016 | 2,741 | -5,4 |
| CCl ₃ F...F ⁻ | C...F | -0,180 | -0,311 | -0,491 | -0,010 | 0,017 | 2,667 | -5,2 |
| CBr ₃ NO ₂ ...F ⁻ | C...F | -0,172 | -0,338 | -0,510 | -0,022 | 0,022 | 2,604 | -11,2 |
| CBr ₃ NH ₂ ...Cl ⁻ | C...Cl | -0,212 | - | - | - | 0,004 | 3,987 | 3,8 |
| CBr ₃ F...Cl ⁻ | C...Cl | -0,183 | - | - | - | 0,006 | 3,732 | -1,6 |
| CBr ₃ CN...Cl ⁻ | C...Cl | -0,169 | - | - | - | 0,007 | 3,620 | -5,8 |
| CBr ₃ Cl...Cl ⁻ | C...Cl | -0,184 | - | - | - | 0,006 | 3,725 | -1,6 |
| CBr ₃ CH ₃ ...Cl ⁻ | C...Cl | -0,206 | - | - | - | 0,005 | 3,910 | 3,7 |
| CBr ₃ NH ₂ ...Br | C...Br | -0,198 | - | - | - | 0,005 | 4,003 | 4,4 |
| CBr ₃ Cl...Br | C...Cl | -0,175 | - | - | - | 0,006 | 3,840 | -1,0 |
| CBr ₃ CN...Br ⁻ | C...Cl | -0,162 | - | - | - | 0,007 | 3,752 | -5,0 |
| CBr ₃ CH ₃ ...Br | C...Br | -0,197 | - | - | - | 0,005 | 3,972 | 4,3 |
| CBr ₃ F...Br | C...Br | -0,174 | - | - | - | 0,006 | 3,847 | -0,6 |
| CCl ₃ F...Cl ⁻ | C...Cl | -0,177 | - | - | - | 0,005 | 3,776 | -2,1 |
| CCl ₃ F...Br | C...Br | -0,169 | - | - | - | 0,005 | 3,864 | -0,9 |
| CCl ₃ Cl...Cl ⁻ | C...Cl | -0,178 | - | - | - | 0,005 | 3,777 | -2,1 |
| CCl ₃ Cl...Br | C...Br | -0,170 | - | - | - | 0,005 | 3,856 | -0,9 |
| CCl ₃ Br...Br | C...Br | -0,169 | - | - | - | 0,006 | 3,825 | -1,2 |
| CC ₃ H ₉ NH ₂ ...Cl ⁻ | C...Cl | -0,186 | - | - | - | 0,005 | 3,923 | -9,1 |
| CC ₃ H ₉ NO ₂ ...Cl ⁻ | C...Cl | -0,154 | - | - | - | 0,006 | 3,751 | -19,2 |

| | | | | | | | | |
|--|---------|--------|--------|--------|--------|-------|-------|--------|
| CC ₃ H ₉ F...Cl ⁻ | C...Cl | -0,171 | - | - | - | 0,005 | 3,805 | -13,7 |
| CC ₃ H ₉ Cl...Cl ⁻ | C...Cl | -0,162 | - | - | - | 0,005 | 3,774 | -15,9 |
| CC ₃ H ₉ CN...Cl ⁻ | C...Cl | -0,158 | - | - | - | 0,005 | 3,807 | -17,7 |
| CC ₃ H ₉ CH ₃ ...Cl ⁻ | C...Cl | -0,189 | - | - | - | 0,005 | 3,956 | -8,0 |
| SiBr ₃ NO ₂ ...F ⁻ | Si...F | 1,129 | -1,951 | -0,823 | -0,114 | 0,104 | 1,676 | -132,4 |
| SiBr ₃ F...F ⁻ | Si...F | 1,105 | -1,941 | -0,836 | -0,112 | 0,103 | 1,682 | -121,4 |
| SiBr ₃ CH ₃ ...F ⁻ | Si...F | 1,111 | -1,951 | -0,840 | -0,117 | 0,105 | 1,675 | -114,8 |
| SiCl ₃ F...Cl ⁻ | Si...Cl | 0,782 | -1,444 | -0,662 | -0,080 | 0,073 | 2,224 | -72,2 |
| SiBr ₃ NO ₂ ...Cl ⁻ | Si...Cl | 0,833 | -1,509 | -0,675 | -0,099 | 0,076 | 2,195 | -83,4 |
| SiBr ₃ CN...Cl ⁻ | Si...Cl | 0,809 | -1,478 | -0,669 | -0,097 | 0,075 | 2,212 | -77,8 |
| SiBr ₃ F...Cl ⁻ | Si...Cl | 0,796 | -1,463 | -0,667 | -0,096 | 0,074 | 2,214 | -71,8 |
| SiBr ₃ Cl...Cl ⁻ | Si...Cl | 0,790 | -1,452 | -0,662 | -0,096 | 0,073 | 2,226 | -71,3 |
| SiBr ₃ CH ₃ ...Cl ⁻ | Si...Cl | 0,798 | -1,468 | -0,670 | -0,102 | 0,075 | 2,208 | -66,0 |
| SiBr ₃ F...Br ⁻ | Si...Br | 0,636 | -1,264 | -0,628 | -0,107 | 0,070 | 2,393 | -64,5 |
| SiBr ₃ Cl...Br ⁻ | Si...Br | 0,612 | -1,233 | -0,621 | -0,107 | 0,068 | 2,412 | -63,4 |
| SiBr ₃ CN...Br ⁻ | Si...Br | 0,646 | -1,274 | -0,628 | -0,109 | 0,071 | 2,390 | -70,3 |
| SiBr ₃ NO ₂ ...Br ⁻ | Si...Br | 0,689 | -1,323 | -0,634 | -0,110 | 0,072 | 2,370 | -75,9 |
| SiBr ₃ CH ₃ ...Br ⁻ | Si...Br | 0,630 | -1,258 | -0,628 | -0,113 | 0,070 | 2,390 | -58,2 |
| SiCl ₃ F...F ⁻ | Si...F | 1,092 | -1,924 | -0,832 | -0,095 | 0,103 | 1,687 | -123,7 |
| SiCl ₃ CN...Br ⁻ | Si...Br | 0,641 | -1,274 | -0,633 | -0,092 | 0,070 | 2,396 | -73,7 |
| SiCl ₃ F...Br ⁻ | Si...Br | 0,616 | -1,238 | -0,621 | -0,089 | 0,069 | 2,407 | -65,5 |
| SiCl ₃ Br...Br ⁻ | Si...Br | 0,603 | -1,220 | -0,616 | -0,090 | 0,068 | 2,420 | -67,7 |
| SiCl ₃ NO ₂ ...Br ⁻ | Si...Br | 0,680 | -1,311 | -0,631 | -0,092 | 0,072 | 2,376 | -79,3 |
| SiCl ₃ CH ₃ ...Br ⁻ | Si...Br | 0,595 | -1,214 | -0,619 | -0,093 | 0,068 | 2,415 | -58,2 |
| SiCl ₃ Cl...Cl ⁻ | Si...Cl | 0,784 | -1,443 | -0,660 | -0,079 | 0,073 | 2,230 | -74,4 |
| SiCl ₃ Cl...Br ⁻ | Si...Br | 0,602 | -1,219 | -0,617 | -0,089 | 0,068 | 2,420 | -66,3 |
| SiC ₃ H ₉ CH ₃ ...Cl ⁻ | Si...Cl | -0,170 | - | - | - | 0,005 | 3,847 | -9,9 |
| SiC ₃ H ₉ Cl...Cl ⁻ | Si...Cl | -0,115 | -0,257 | -0,372 | -0,002 | 0,008 | 3,521 | -18,7 |
| SiC ₃ H ₉ NO ₂ ...Cl ⁻ | Si...Cl | 0,545 | -1,127 | -0,582 | -0,054 | 0,051 | 2,389 | -52,1 |
| SiC ₃ H ₉ CN...Cl ⁻ | Si...Cl | -0,106 | -0,272 | -0,378 | -0,003 | 0,008 | 3,474 | -21,3 |
| SiC ₃ H ₉ NH ₂ ...Cl ⁻ | Si...Cl | -0,166 | - | - | - | 0,005 | 3,832 | -10,2 |
| SiC ₃ H ₉ F...Cl ⁻ | Si...Cl | -0,134 | - | - | - | 0,006 | 3,626 | -15,6 |
| SiC ₃ H ₉ Cl...F ⁻ | Si...Cl | 0,178 | -0,693 | -0,515 | -0,030 | 0,034 | 2,655 | -105,8 |
| SiC ₃ H ₉ Cl...Br ⁻ | Si...Br | -0,115 | -0,244 | -0,358 | -0,002 | 0,007 | 3,694 | -17,4 |
| SiC ₃ H ₉ CN...Br ⁻ | Si...Br | -0,107 | -0,258 | -0,364 | -0,002 | 0,008 | 3,645 | -20,0 |
| SiC ₃ H ₉ F...Br ⁻ | Si...Br | -0,133 | - | - | - | 0,006 | 3,783 | -14,6 |
| SiC ₃ H ₉ NH ₂ ...Br ⁻ | Si...Br | -0,162 | - | - | - | 0,005 | 3,967 | -9,5 |
| SiC ₃ H ₉ CH ₃ ...Br ⁻ | Si...Br | -0,166 | - | - | - | 0,005 | 3,979 | -9,2 |
| SiC ₃ H ₉ CH ₃ ...F ⁻ | Si...F | -0,156 | - | - | - | 0,012 | 2,964 | -22,0 |
| SiC ₃ H ₉ NH ₂ ...F ⁻ | Si...Br | -0,140 | - | - | - | 0,013 | 1,835 | -59,6 |
| SiC ₃ H ₉ CN...F ⁻ | Si...F | 0,891 | -1,659 | -0,768 | -0,073 | 0,081 | 1,777 | -87,8 |
| SiC ₃ H ₉ F...F ⁻ | Si...F | 0,826 | -1,573 | -0,748 | -0,064 | 0,075 | 1,809 | -74,0 |
| GeBr ₃ CN...F ⁻ | Ge...F | 0,748 | -1,615 | -0,867 | -0,171 | 0,132 | 1,770 | -117,5 |
| GeBr ₃ NO ₂ ...F ⁻ | Ge...F | 0,761 | -1,632 | -0,871 | -0,173 | 0,133 | 1,770 | -125,0 |
| GeBr ₃ F...F ⁻ | Ge...F | 0,737 | -1,604 | -0,867 | -0,169 | 0,132 | 1,771 | -103,7 |
| GeF ₄ ...F ⁻ | Ge...F | 0,695 | -1,558 | -0,863 | -0,136 | 0,129 | 1,775 | -136,6 |
| GeCl ₃ F...Cl ⁻ | Ge...Cl | 0,386 | -1,074 | -0,688 | -0,125 | 0,077 | 2,224 | -71,3 |
| GeCl ₄ ...Cl ⁻ | Ge...Cl | 0,390 | -1,076 | -0,686 | -0,120 | 0,077 | 2,308 | -72,3 |
| GeCl ₂ F ₂ ...Cl ⁻ | Ge...Cl | 0,398 | -1,090 | -0,693 | -0,119 | 0,079 | 2,279 | -76,0 |
| GeF ₄ ...Cl ⁻ | Ge...Cl | 0,409 | -1,106 | -0,697 | -0,112 | 0,081 | 2,271 | -85,8 |
| GeBr ₃ F...Cl ⁻ | Ge...Cl | 0,419 | -1,121 | -0,702 | -0,140 | 0,082 | 2,273 | -73,0 |

| | | | | | | | | |
|--|---------|--------|--------|--------|--------|-------|-------|--------|
| GeBr ₃ Cl...Cl ⁻ | Ge...Cl | 0,418 | -1,117 | -0,699 | -0,139 | 0,081 | 2,280 | -72,2 |
| GeBr ₃ F...Br ⁻ | Ge...Br | 0,254 | -0,862 | -0,608 | -0,118 | 0,052 | 2,572 | -64,5 |
| GeBr ₄ ...Br ⁻ | Ge...Br | 0,273 | -0,886 | -0,613 | -0,124 | 0,054 | 2,556 | -67,6 |
| GeCl ₄ ...Br ⁻ | Ge...Br | 0,220 | -0,813 | -0,594 | -0,100 | 0,048 | 2,621 | -60,9 |
| GeF ₄ ...Br ⁻ | Ge...Br | 0,263 | -0,869 | -0,606 | -0,098 | 0,052 | 2,548 | -74,6 |
| GeBr ₃ Cl...Br ⁻ | Ge...Br | 0,247 | -0,854 | -0,607 | -0,118 | 0,051 | 2,583 | -63,0 |
| GeCl ₃ NO ₂ ...Br ⁻ | Ge...Br | 0,265 | -0,873 | -0,609 | -0,111 | 0,053 | 2,566 | -71,6 |
| GeC ₃ H ₉ CN...Cl ⁻ | Ge...Cl | -0,084 | -0,323 | -0,407 | -0,010 | 0,012 | 3,302 | -23,3 |
| GeC ₃ H ₉ F...Cl ⁻ | Ge...Cl | -0,072 | -0,349 | -0,420 | -0,013 | 0,013 | 3,213 | -20,6 |
| GeC ₃ H ₉ CH ₃ ...Cl ⁻ | Ge...Cl | -0,162 | -0,188 | -0,350 | -0,002 | 0,006 | 3,771 | -10,6 |
| GeC ₃ H ₉ NH ₂ ...Cl ⁻ | Ge...Cl | -0,151 | -0,205 | -0,356 | -0,003 | 0,006 | 3,699 | -11,9 |
| GeC ₃ H ₉ NO ₂ ...Cl ⁻ | Ge...Cl | 0,181 | -0,762 | -0,582 | -0,069 | 0,044 | 2,546 | -45,5 |
| GeC ₃ H ₉ Cl...Cl ⁻ | Ge...Cl | 0,210 | -0,717 | -0,580 | -0,076 | 0,047 | 2,503 | -41,4 |
| GeC ₃ H ₉ Cl...Br ⁻ | Ge...Br | 0,043 | 0,540 | -0,496 | -0,043 | 0,027 | 3,002 | -32,0 |
| SnCl ₄ ...Br ⁻ | Sn...Br | 0,286 | -0,880 | -0,594 | -0,103 | 0,048 | 2,673 | -70,0 |
| SnI ₂ F ₂ ...Cl ⁻ | Sn...Cl | 0,397 | -1,096 | -0,698 | -0,126 | 0,077 | 2,382 | -77,9 |
| SnC ₃ H ₉ F...Cl ⁻ | Sn...Cl | 0,106 | -0,643 | -0,537 | -0,050 | 0,031 | 2,778 | -35,5 |
| SnC ₃ H ₉ CH ₃ ...Cl ⁻ | Sn...Cl | -0,077 | -0,343 | -0,421 | -0,015 | 0,012 | 3,295 | -15,5 |
| SnC ₃ H ₉ Cl...Cl ⁻ | Sn...Cl | 0,184 | -0,758 | -0,575 | -0,066 | 0,039 | 2,662 | -47,7 |
| SnC ₃ H ₉ CN...Cl ⁻ | Sn...Cl | 0,091 | -0,616 | -0,525 | -0,045 | 0,029 | 2,827 | -36,9 |
| SnBr ₃ Cl...Cl ⁻ | Sn...Cl | 0,413 | -1,113 | -0,700 | -0,132 | 0,078 | 2,380 | -80,3 |
| SnBr ₃ Cl...F ⁻ | Sn...Cl | 0,410 | -1,112 | -0,702 | -0,132 | 0,078 | 2,377 | -81,2 |
| SnBr ₃ Cl...Br ⁻ | Sn...Br | 0,310 | -0,912 | -0,602 | -0,114 | 0,050 | 2,652 | -71,8 |
| SnBr ₃ F...Br ⁻ | Sn...Br | 0,312 | -0,919 | -0,607 | -0,116 | 0,051 | 2,640 | -73,5 |
| SnC ₃ H ₉ NH ₂ ...Cl ⁻ | Sn...Cl | -0,022 | -0,439 | -0,460 | -0,024 | 0,018 | 3,085 | -20,3 |
| SnC ₃ H ₉ NO ₂ ...Cl ⁻ | Sn...Cl | 0,184 | -0,760 | -0,576 | -0,067 | 0,040 | 2,661 | -48,1 |
| SnCl ₃ F...Br ⁻ | Sn...Br | 0,288 | -0,887 | -0,599 | -0,106 | 0,049 | 2,659 | -71,0 |
| SnCl ₃ Cl...Cl ⁻ | Sn...Cl | 0,384 | -1,071 | -0,688 | -0,118 | 0,073 | 2,405 | -79,4 |
| SnCl ₃ F...Cl ⁻ | Sn...Cl | 0,379 | -1,069 | -0,690 | -0,120 | 0,074 | 2,400 | -79,7 |
| PbBr ₃ CN...F ⁻ | Pb...F | 0,519 | -1,320 | -0,801 | -0,138 | 0,100 | 2,044 | -119,5 |
| PbBr ₃ F...Cl ⁻ | Pb...Cl | 0,370 | -1,044 | -0,674 | -0,124 | 0,069 | 2,486 | -84,5 |
| PbBr ₃ F...Br ⁻ | Pb...Br | 0,300 | -0,907 | -0,607 | -0,120 | 0,052 | 2,700 | -75,2 |
| PbCl ₃ F...Cl ⁻ | Pb...Cl | 0,363 | -1,034 | -0,672 | -0,118 | 0,068 | 2,489 | -86,5 |
| PbCl ₃ Cl...Br ⁻ | Pb...Br | 0,294 | -0,897 | -0,604 | -0,113 | 0,051 | 2,709 | -87,3 |
| PbC ₃ H ₉ NH ₂ ...Cl ⁻ | Pb...Cl | 0,113 | -0,676 | -0,564 | -0,060 | 0,039 | 2,764 | -31,6 |
| PbC ₃ H ₉ NO ₂ ...Cl ⁻ | Pb...Cl | 0,222 | -0,834 | -0,612 | -0,085 | 0,050 | 2,626 | -55,6 |
| PbC ₃ H ₉ CH ₃ ...Cl ⁻ | Pb...Cl | 0,085 | -0,632 | -0,547 | -0,054 | 0,035 | 2,815 | -27,2 |
| PbC ₃ H ₉ CN...Cl ⁻ | Pb...Cl | 0,181 | -0,774 | -0,593 | -0,074 | 0,046 | 2,678 | -47,6 |
| PbC ₃ H ₉ Cl...Cl ⁻ | Pb...Cl | 0,200 | -0,800 | -0,601 | -0,079 | 0,047 | 2,655 | -50,6 |
| PbC ₃ H ₉ F...Cl ⁻ | Pb...Cl | 0,166 | -0,756 | -0,589 | -0,073 | 0,045 | 2,687 | -43,8 |