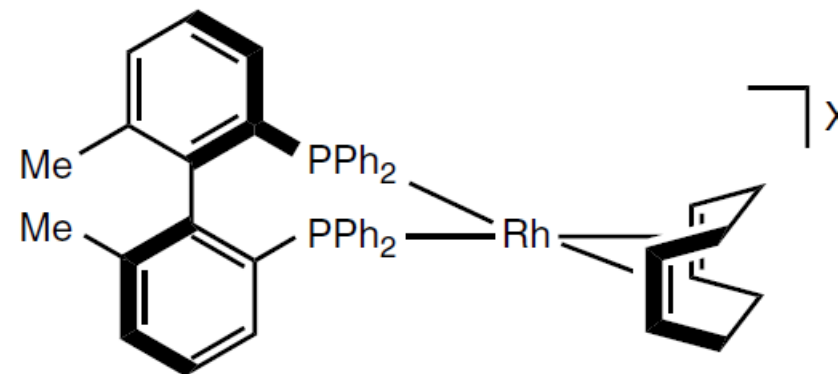


Compound	$D^b$	$r(\text{Å})$
<b>2a</b> ( $X^- = \text{BF}_4^-$ )		
Cation	8.68	6.2
Anion	13.38	4.0
Cation <sup>c</sup>	6.14	6.8
Anion <sup>c</sup>	6.41	6.5
<b>2b</b> ( $X^- = \text{PF}_6^-$ )		
Cation	8.61	6.2
Anion	12.13	4.4
Cation <sup>c</sup>	6.23	6.7
Anion <sup>c</sup>	5.97	6.9
<b>2c</b> ( $X^- = \text{CF}_3\text{SO}_3^-$ )		
Cation	8.79	6.1
Anion	12.04	4.4
Cation <sup>c</sup>	6.00	6.9
Anion <sup>c</sup>	5.72	7.2



- Hydrodynamischer Radius deutlich größer als für solvatisierte, getrennte Ionen (ca. 2.5 Å).
- In Chloroform noch stärker ausgeprägte Ionenpaare.

<sup>a</sup> 2 mM solutions in  $\text{CD}_2\text{Cl}_2$ .

<sup>b</sup> ( $\times 10^{-10} \text{ m}^2 \text{ s}^{-1}$ ). <sup>c</sup> 2 mM solutions in  $\text{CDCl}_3$