

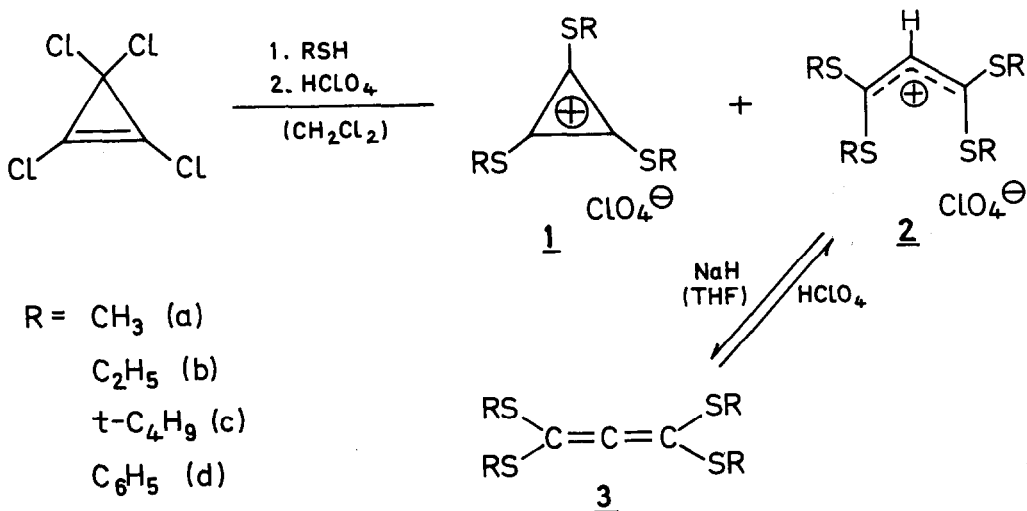
TRITHIO-CYCLOPROPENYLIUM-PERCHLORATE

Rudolf Gompper und Ulrich Jersak

Institut für Organische Chemie der Universität München

(Received in Germany 26 June 1973; received in UK for publication 17 July 1973)

Im Zusammenhang mit unseren Untersuchungen über Heterofulvalene (u.a. Trifulvalenderivate)¹⁾ und Azacyclobutadiene (Pyrolyse bzw. Photolyse von z.B. Tris-dimethylamino-1.2.3-triazin, hergestellt aus Tris-dimethylamino-cyclopropenylium-perchlorat)²⁾ interessierten wir uns für Thiocyclopropenyliumsalze. Die Synthese der Trithio-cyclopropenylium-perchlorate 1 gelingt durch Umsetzung von Tetrachlorcyclopropen mit Mercaptanen analog der Synthese von Triamino-cyclopropenylium-perchloraten³⁾:



	Ausbeute %	Schmp. °C	IR cm ⁻¹	UV (CH ₃ CN) λ _{max} (log ε)
<u>1a</u>	18	176	1225, 1245 ^{a)}	273 (4.39)
<u>1b</u>	47	113-15	1230, 1245 ^{a)}	273 (4.35)
<u>1c</u>	50	157(Zers.)	1215, 1240 ^{a)}	273 (4.34)
<u>1d</u>	7	170-72	1238 ^{a)}	281 (4.32)
<u>2a</u>	7	214 (Zers.)		414 (4.64)
<u>2b</u>	8	104		420 (3.96)
<u>3a</u>			1900 ^{b)}	
<u>3b</u>			1900 ^{b)}	

a) in KBr

b) in CCl₄

Als Nebenprodukte entstehen die in Lösung intensiv gelben Allylperchlorate 2 (PMR in CD₃CN [ppm (δ)]: 2a: 2.92 (S, 12H), 6.84 (S, 1H); 2b: 1.5 (T, 12H), 3.4 (Q, 8H), 6.9 (S, 1H)), die sich in Tetrahydrofuran mit Natriumhydrid zu den Allenen 3 deprotonieren lassen. Protonierung von 3 ergibt wieder die Allylkationen.

LITERATUR

- 1) R.Gompper und R.Weiss, *Angew.Chem.* **80**, 277 (1968); *Angew.Chem.internat. Ed.* **7**, 296 (1968); R.Weiss und R.Gompper, *Tetrahedron Letters* **1970**, 481.
- 2) G.Seybold, U.Jersak und R.Gompper, *Angew.Chem.*, im Druck.
- 3) Z.Yoshida und Y.Tawa, *J.Amer.Chem.Soc.* **93**, 2573 (1971).