Contributions intended for publication under this heading should follow the format given in the Checklist for Authors［Acta Cryst．（1985）．C41，1－4］．

Acta Cryst．（1988）．C44，1826－1827

# Di－$\mu$－oxo－bis $\{$ bis［bis（trimethylsilyl）cyclopentadienyl］uranium（IV）$\}$ 

By Allan Zalkin and Sharon M．Beshouri<br>Molecular and Chemical Sciences Division，Lawrence Berkeley Laboratory，and Department of Chemistry，University of California，Berkeley CA 94720，USA

（Received 22 March 1988；accepted 25 May 1988）


#### Abstract

CH}_{3}\right)_{3} \mathrm{Si}_{2} \mathrm{C}_{5} \mathrm{H}_{3}\right]_{2} \mathrm{UO}\right\}_{2}\right], M_{r}=1345.91\) ， monoclinic，$P 2_{1} / n, \quad a=15.648$（3），$\quad b=15.951$（3）， $c=12.195$（3）$\AA, \quad \beta=99.99$（2）${ }^{\circ}, \quad V=2997.7 \AA^{3}, \quad Z$ $=2, D_{x}=1.49 \mathrm{~g} \mathrm{~cm}^{-3}, \quad \lambda($ Mo $K \alpha)=0.71073 \AA, \mu=$ $53.0 \mathrm{~cm}^{-1}, F(000)=1320, T=296 \mathrm{~K}, R=0.036$ for $2997\left[F^{2}>2 \sigma\left(F^{2}\right)\right]$ ．The dimeric complex，in which two $\left(\mathrm{Me}_{3} \mathrm{Si}\right)_{2} \mathrm{C}_{5} \mathrm{H}_{3} \mathrm{U}$ moieties are bridge－bonded by two O atoms，lies on a center of symmetry．Distances are： U－O 2.096 （6）， 2.129 （6）；〈U－C〉 2.77 （3）；〈U－Cp〉 2.497 （4）$\AA$ ．


Experimental．The title compound was generated as a side－production reaction of［bis（trimethylsilyl）cyclo－ pentadienylluranium（III）complexes with unsaturated molecules，and it is believed to be formed as a result of oxygen contamination．


A green air－sensitive crystal， $0.13 \times 0.16 \times$ 0.29 mm ，was sealed inside a quartz capillary in an argon－filled drybox．X－ray diffraction intensities（ $\theta-2 \theta$ scans）were obtained using a modified Picker FACS－I automatic diffractometer equipped with a graphite monochromator．Cell dimensions from 23 reflections， $20<2 \theta<33^{\circ}$ ；analytical absorption correction，range $1.65-2.43$ ；max．$(\sin \theta) / \lambda=0.60 \AA^{-1}, h-18$ to $18, k 0$ to $18, l-14$ to 14 ；three standard reflections， $2.4 \%$ ， $1.2 \%, 1.0 \%$ variation in standards intensities from average，intensities adjusted isotropically； 10592 data，

5304 unique［including 2307，$F^{2}<2 \sigma\left(F^{2}\right)$ ］，$R_{\text {int }}=$ 0.062 ；structure solved by Patterson and Fourier methods；refined on $F, 389$ parameters；H atoms included with isotropic thermal parameters，methyl H atoms with distance restraints［C－H $1.00(2), \mathrm{H}-\mathrm{H}$ 1.64 （3）$\AA$ ］and global thermal parameters；$R=0.093$ （all data），$R=0.036\left[F^{2}>2 \sigma\left(F^{2}\right)\right.$ data］，$w R=0.034$ ， $S=1.03 ; w=4 F^{2}\left[\sigma^{2}\left(F^{2}\right)+\left(0.035 F^{2}\right)^{2}\right]^{-1}$ ；max．（shift／ $\sigma)=0.02$ ；no extinction correction indicated；max．， $\min$ ．of $\Delta F$ synthesis 1.6 and $-1.1 \mathrm{e} \AA^{-3}$ ；atomic $f$ for neutral $\mathrm{U}, \mathrm{O}, \mathrm{C}$ and spherical－bonded H from

Table 1．Atomic parameters

| $B_{\text {eq }}=\frac{1}{5} \sum_{i} \sum_{j} B_{l j} a_{i}^{*} a_{j}^{*} \mathbf{a}_{i} \cdot \mathbf{a}_{j}$. |  |  |  |
| :---: | :---: | :---: | :---: |
| $x$ | $y$ | $z$ | $B_{\text {eq }}\left(\AA^{2}\right)$ |
| 0.06058 （2） | 0.07242 （2） | 0.08068 （3） | $3 \cdot 178$（8） |
| 0.0534 （3） | －0．0568（3） | 0.0363 （5） | 3.7 （2） |
| 0.30464 （18） | 0.00222 （18） | 0.02560 （26） | 4.59 （9） |
| 0.05474 （19） | 0.26406 （17） | －0．15177（25） | 4.50 （9） |
| －0．06890（25） | 0.26147 （21） | 0.2376 （3） | 6.6 （1） |
| 0.18098 （20） | 0.00519 （19） | 0.40943 （24） | 4.72 （9） |
| 0.1614 （6） | 0.1175 （7） | －0．0718（9） | 4.0 （3） |
| 0.2233 （6） | 0.0895 （5） | 0.0215 （8） | 3.8 （3） |
| 0.2216 （6） | 0.1512 （6） | 0.1050 （8） | 3.7 （3） |
| 0.1609 （6） | 0.2138 （6） | 0.0609 （9） | 4.3 （3） |
| 0.1233 （6） | 0.1941 （5） | －0．0501（8） | 3.8 （3） |
| 0.0767 （7） | 0.1429 （6） | 0.2942 （8） | 4.1 （3） |
| －0．0107（6） | 0.1596 （6） | 0.2422 （8） | 4.2 （3） |
| －0．0510（6） | 0.0794 （8） | 0.2294 （8） | 4.4 （3） |
| 0.0079 （7） | 0.0170 （7） | 0.2706 （8） | 3.9 （3） |
| 0.0907 （6） | 0.0553 （5） | 0.3121 （7） | 3.7 （3） |
| 0.2727 （8） | －0．0936（7） | 0.0968 （11） | 6.8 （4） |
| 0.4095 （7） | 0.0396 （7） | 0.1071 （11） | 6.0 （4） |
| 0.3177 （8） | －0．0227（8） | －0．1186（11） | 6.9 （4） |
| 0.0907 （9） | 0.3723 （7） | －0．1193（11） | 7.6 （5） |
| 0.0710 （8） | 0.2363 （8） | －0．2940（10） | $6.7(4)$ |
| -0.0639 （7） | 0.2548 （8） | －0．1461（11） | 6.6 （4） |
| －0．1744（9） | 0.2561 （9） | 0.1453 （16） | 10.9 （7） |
| －0．0058（10） | 0.3497 （8） | 0.1844 （14） | 9.8 （6） |
| －0．0802（19） | 0.2846 （13） | 0.3795 （14） | 21.2 （14） |
| 0.2892 （7） | 0.0471 （7） | 0.3902 （10） | 6.2 （4） |
| 0.1674 （10） | 0.0292 （9） | 0.5538 （10） | 7.9 （5） |
| 0.1729 （10） | －0．1100（7） | 0.3895 （12） | 8.1 （5） |

© 1988 International Union of Crystallography

Table 2. Selected distances $(\AA)$ and angles $\left({ }^{\circ}\right)$

| O-U | $2.096(6)$ | C6-U | $2.806(9)$ |
| :--- | :--- | :--- | :--- |
| $\mathrm{O}^{\prime}-\mathrm{U}$ | $2.129(5)$ | $\mathrm{C} 9-\mathrm{U}$ | $2.736(9)$ |
| Cp1-U | 2.499 | $\mathrm{C} 7-\mathrm{U}$ | $2.795(9)$ |
| Cp2-U | 2.494 | $\mathrm{C}-\mathrm{U}$ | $2.729(9)$ |
| C1-U | $2.735(9)$ | $\mathrm{C} 10-\mathrm{U}$ | $2.793(9)$ |
| C2-U | $2.778(8)$ | $\mathrm{U}-\mathrm{U}^{\prime}$ | $3.3927(9)$ |
| C3-U | $2.784(9)$ | $\mathrm{O}-\mathrm{O}^{\prime}$ | $2.520(11)$ |
| C4-U | $2.781(9)$ | $\langle\mathrm{Si}-\mathrm{C}\rangle$ | $1.857(21)$ |
| C5-U | $2.796(9)$ |  |  |
|  |  |  |  |
| Cp1-U-Cp2 | 123.38 | $\mathrm{O}^{\prime}-\mathrm{U}-\mathrm{Cp2}$ | 109.40 |
| O-U-Cp1 | 115.11 | $\mathrm{O}-\mathrm{U}-\mathrm{O}$ | $73.20(23)$ |
| O-U-Cp2 | 109.78 | $\mathrm{U}-\mathrm{O}-\mathrm{U}$ | $106.80(23)$ |
| $\mathrm{O}^{\prime}-\mathrm{U}-\mathrm{Cp1}$ | 115.14 |  |  |

Cp 1 and Cp 2 are the centroids of atoms $\mathrm{C}(1)-\mathrm{C}(5), \mathrm{C}(6)-\mathrm{C}(10)$ respectively. Primed atoms are at $-x,-y,-z$.

International Tables for X-ray Crystallography (1974); local unpublished programs and ORTEP (Johnson, 1965).

Atomic parameters are listed in Table 1,* and distances and angles are listed in Table 2. Fig. 1 shows the molecule and the numbering scheme.

Related literature. The geometry reported here is in agreement with that of an independent, but sparsely reported, determination (Blake, Lappert, Taylor, Attwood \& Zhang, 1987). The Si atoms are from 0.3 to

[^0]

Fig. 1. ORTEP drawing of title complex, with thermal ellipsoids at 50\% probability level.
$0.5 \AA$ out of the plane of the cyclopentadienyl rings and away from the U atoms.

Helpful discussions with Professor R. A. Andersen are appreciated. This work was supported by the Director, Office of Energy Research, Office of Basic Energy Sciences, Chemical Sciences Division of the US Department of Energy under Contract No. DE-AC03-76SF-F00098.

## References

Blake, P. C., Lappert, M. F., Taylor, R. G., Attwood, J. L. \& Zhang, H. (1987). Inorg. Chim. Acta, 139, 13-20.
International Tables for X-ray Crystallography (1974). Vol. IV; Table 2.2, pp. 71-102. Birmingham: Kynoch Press. (Present distributor Kluwer Academic Publishers, Dordrecht.)
Johnson, C. K. (1965). ORTEP. Report ORNL-3794. Oak Ridge National Laboratory, Tennessee, USA.

Acta Cryst. (1988). C44, 1827-1829

# Structure of Acetatobromocarbonylbis(triphenylphosphine)osmium(II) 

By C. C. Hinckley* and A. Ikuo<br>Department of Chemistry and Biochemistry, Southern Illinois University, Carbondale, IL 62901, USA<br>and P. D. Robinson<br>Department of Geology, Southern Illinois University, Carbondale, IL 62901, USA

(Received 26 April 1988; accepted 9 June 1988)

Abstract. $\quad\left[\mathrm{OsBr}(\mathrm{CO})\left(\mathrm{CH}_{3} \mathrm{CO}_{2}\right)\left\{\mathrm{P}\left(\mathrm{C}_{6} \mathrm{H}_{5}\right)_{3}\right\}_{2}\right], \quad M_{r}=$ 881.74, monoclinic $P 2 / / n, \quad a=9.751(3), \quad b=$ 20.334 (4) , $\quad c=17.458$ (2) $\AA, \quad \beta=96.42$ (1) ${ }^{\circ}, \quad V=$ 3440 (1) $\AA^{3}, \quad Z=4, \quad D_{x}=1.70 \mathrm{~g} \mathrm{~cm}^{-3}, \quad$ Mo $K a, \lambda=$

[^1]$0.71069 \AA, \quad \mu=53.32 \mathrm{~cm}^{-1}, \quad F(000)=1728, \quad T=$ $295 \mathrm{~K}, R=0.046,3293$ unique observed reflections. The compound was prepared by refluxing di(tetra-$n$-butylammonium) hexabromoosmate(IV) and triphenylphosphine in mixed acetic acid/acetic anhydride. The central Os atom is in distorted octahedral coordi-


[^0]:    * Lists of structure factors, anisotropic thermal parameters, calculated hydrogen positions, distances and angles, and leastsquares planes have been deposited with the British Library Document Supply Centre as Supplementary Publication No. SUP 51071 (16 pp.). Copies may be obtained through The Executive Secretary, International Union of Crystallography, 5 Abbey Square, Chester CH1 2HU, England.

[^1]:    * To whom all correspondence should be addressed.

