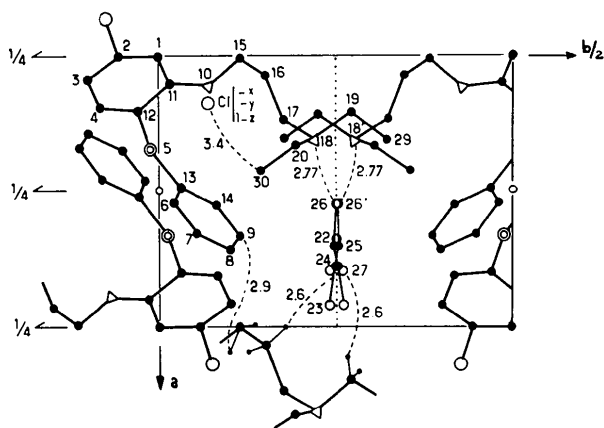


Fig. 3. Cohésion cristalline autour de l'ion oxalate.

Fig. 4. Projection de la structure suivant  $c$  (distances en Å).

glissement  $c$ . On notera la liaison C(24)–C(25), 1,559 Å, significativement longue pour une liaison C–C mais comparable à des résultats déjà publiés (Haas, 1964; Hodgson & Ibers, 1969; Dusauso, Protas, Mutin & Wattle, 1970; Marsau, 1977, 1978). Les liaisons C(24)–O(23) (1,20 Å) et C(24)–O(22) (1,30 Å) sont celles d'un groupement COOH, l'atome O(22) étant lié par liaison hydrogène à l'oxygène O(27)

de l'ion voisin  $(x, \frac{1}{2} - y, \frac{1}{2} + z)$ : O(22)···O(27), 2,498 (5) Å (Fig. 3). Les liaisons C(25)–O(26) (1,23 Å) et C(25)–O(27) (1,25 Å) correspondent au groupement COO<sup>-</sup> doublement lié; en effet l'anion oxalate est spécifiquement lié à l'ammonium quaternaire N<sup>+</sup>(18): la distance N<sup>+</sup>(18)···O<sup>-</sup>(26) est égale à 2,77 Å, plus longue que celle rencontrée dans des composés analogues précédemment étudiés comportant un groupe diméthylammonium (moyenne 2,67 Å). Ici l'encombrement du groupe diéthyle gêne l'approche du site N<sup>+</sup>.

La Fig. 4 fournit la projection de la structure le long de l'axe  $Oz$ . Pour des questions de clarté seuls ont été reportés les atomes d'hydrogène intervenant dans la cohésion cristalline. Outre quelques contacts faisant intervenir des forces de dispersion – notamment entre méthyle terminal C(30) et atome de chlore d'une molécule voisine [3,43 (1) Å] – la cohésion est assurée par les ions oxalate liés entre eux d'une part, et chacun d'eux spécifiquement à un cation CB8.

### Références

- DUSAUSOY, Y., PROTAS, J., MUTIN, J. C. & WATELLE G. (1970). *Acta Cryst.* **B26**, 1567–1574.  
 HAAS, D. J. (1964). *Acta Cryst.* **17**, 1511–1516.  
 HODGSON, D. L. & IBERS, J. A. (1969). *Acta Cryst.* **B25**, 469–477.  
 MARSAU, P. (1977). *Acta Cryst.* **B33**, 2897–2899.  
 MARSAU, P. (1978). *Acta Cryst.* **B34**, 2370–2372.  
 MARSAU, P. & COTRAIT, M. (1976a). *Acta Cryst.* **B32**, 3135–3137.  
 MARSAU, P. & COTRAIT, M. (1976b). *Acta Cryst.* **B32**, 3138–3140.

## International Union of Crystallography

*Acta Cryst.* (1981). **B37**, 1642

### Delays in Publication

The median publication time for full articles in *Acta Crystallographica* and *Journal of Applied Crystallography*, based on the elapsed time between final acceptance of manuscripts and their nominal date of publication, has been close to five months in *Acta Crystallographica*, Section A, and *Journal of Applied Crystallography*, and four months in Section B in recent years. Short communications and short structural papers have experienced slightly shorter median publication times. It is deeply regretted that publication times

will increase later this year to about eight months on average as a consequence of the reduced number of pages that can be published in 1981 without incurring an unsustainable loss, as large and unfavourable movements in international exchange rates have resulted in a substantial deficit in the publication of Volume 36 and have already nullified the effect of the increase in subscription rates for Volume 37. Various alternative procedures for the production of the journals are being investigated with the aim of reducing costs and reducing the effect of variations in exchange rates, and every effort will be made to return to normal publication schedules with least delay.