

retrouvant au niveau de ces molécules modèles, et d'autre part afin d'obtenir, pour ces composés, des valeurs standard des distances et angles interatomiques plus précises propres à être utilisées lors de calcul d'énergie conformationnelle.

Le Tableau 1 rassemble les données cristallographiques préliminaires que nous avons établies pour quelques composés modèles susceptibles de nous apporter les renseignements recherchés.

A ce jour, les structures du dibenzoate d'éthylène glycol et du di-*p*-chlorobenzoate d'éthylène glycol ont été résolues, et sont en cours d'affinement. Ces résultats seront présentés par ailleurs (Pérez & Brisse, 1975*a,b*).

D'autre part des travaux de synthèse ont été entrepris sur d'autres composés de la série des dibenzoates de glycol tels que le dibenzoate de butane diol-1,6 et le dibenzoate de pentane diol-1,5 d'une part, et sur des composés plus ou moins directement liés aux précédents tels que le succinate de phényle et le diméthyl téréphthalate (Bailey, 1949).

Nous tenons à remercier le Ministère de l'Éducation du Québec de son soutien financier.

#### Références

- BAILEY, M. (1949). *Acta Cryst.* **2**, 120–126.  
 DAUBENY, R. DE P., BUNN, C. W. & BROWN, C. J. (1954). *Proc. Roy. Soc. A* **226**, 531–542.  
 FULLER, C. S. & ERICKSON, C. L. (1937). *J. Amer. Chem. Soc.* **59**, 344–351.  
 FULLER, C. S. & FROSCHE, C. J. (1939*a*). *J. Phys. Chem.* **43**, 323–334.  
 FULLER, C. S. & FROSCHE, C. J. (1939*b*). *J. Amer. Chem. Soc.* **61**, 2575–2580.  
 FULLER, C. S., FROSCHE, C. J. & PAPE, N. R. (1942). *J. Amer. Chem. Soc.* **64**, 154–160.  
 PÉREZ, S. & BRISSE, F. (1975*a*). *Acta Cryst.* Sous presse.  
 PÉREZ, S. & BRISSE, F. (1975*b*). *Canad. J. Chem.* À paraître.

*Acta Cryst.* (1975). **B31**, 2747

**The structure of potassium hydrogen sulfate: corrigenda.** By F. A. COTTON, B. A. FRENZ and D. L. HUNTER, *Department of Chemistry, Texas A & M University, College Station, Texas 77843, U.S.A.*

(Received 9 June 1975; accepted 10 June 1975)

In Table 2 of Cotton, Frenz & Hunter [*Acta Cryst.* (1975). **B31**, 302–304] the following coordinates should be substituted: O(23)  $y = -0.1080$  (4); H(1)  $z = 0.004$  (2); H(2)  $x = -0.228$  (8),  $z = 0.228$  (3).

There are four errors in Table 2 of Cotton, Frenz & Hunter (1975) in the coordinates of O(23), H(1) and H(2). The correct coordinates for these three atoms are as follows.

	<i>x</i>	<i>y</i>	<i>z</i>
O(23)	−0.0812(5)	−0.1080(4)	0.1784(2)
H(1)	0.373(7)	0.601(6)	0.004(2)
H(2)	−0.228(8)	0.065(7)	0.228(3)

None of the other results or conclusions in the paper are affected.

#### Reference

- COTTON, F. A., FRENZ, B. A. & HUNTER, D. L. (1975). **B31**, 302–304.

*Acta Cryst.* (1975). **B31**, 2747

**Neutron powder diffraction study of the low-temperature phase of solid acetylene-d<sub>2</sub>. A correction.** By HARRI K. KOSKI, *Department of Physics, University of Helsinki, Siltavuorenpenger 20 c, SF-00170 Helsinki 17, Finland*

(Received 10 July 1975; accepted 14 July 1975)

In Table 4 of Koski & Sándor [*Acta Cryst.* (1975). **B31**, 350–353] the following correction should be noted: for C···C 3.64 (2) (nearest) read C···C 3.56 (2) (nearest).

An error has been discovered by one of the authors in the interatomic distances listed in Table 4 in our paper on the low-temperature orthorhombic phase of solid C<sub>2</sub>D<sub>2</sub> (Koski & Sándor, 1975). The correction is: C···C 3.56 (2) Å (nearest). The incorrect value originally listed for C···C,

3.64 (2) Å, is in fact the second-nearest distance between two C atoms in neighbouring molecules.

#### Reference

- KOSKI, H. K. & SÁNDOR, E. (1975). *Acta Cryst.* **B31**, 350–353.