

Tableau 3. *Liaisons hydrogène: distances (Å) et angles (°)*

<i>A-H...B</i>	<i>A...B</i>	<i>H...B</i>	$\angle A-H...B$
N(1) <sup>(2)</sup> -H(N1)1 <sup>(2)</sup> ...Cl(1)	3,356 (8)	2,62 (7)	167 (8)
N(1) <sup>(4)</sup> -H(N1)2 <sup>(4)</sup> ...Cl(1)	3,256 (7)	2,60 (8)	131 (8)
N(2)-H(N2)1...Cl(1)	3,358 (7)	2,52 (9)	160 (9)
N(4)-H(N4)2...Cl(1)	3,354 (6)	2,85 (9)	118 (9)
N(4) <sup>(2)</sup> -H(N4)2 <sup>(2)</sup> ...Cl(1)	3,453 (7)	2,73 (9)	139 (9)
N(3) <sup>(2)</sup> -H(N3)1 <sup>(2)</sup> ...Cl(2)	3,363 (9)	2,63 (9)	156 (9)
N(3) <sup>(4)</sup> -H(N3)2 <sup>(4)</sup> ...Cl(2)	3,280 (8)	2,64 (9)	130 (7)
N(4)-H(N4)1...Cl(2)	3,363 (8)	2,58 (8)	150 (7)
N(2)-H(N2)2...Cl(2)	3,404 (7)	2,84 (8)	127 (8)
N(2) <sup>(2)</sup> -H(N2)2 <sup>(2)</sup> ...Cl(2)	3,416 (7)	2,78 (8)	137 (8)
O(1)-H(O1)2...Cl(1)	3,29 (2)	2,82 (12)	116 (15)
O(2)-H(O2)2 <sup>(2)</sup> ...Cl(2)	3,18 (1)	2,62 (12)	139 (12)
O(1)-H(O1)1...O(4)	2,89 (2)	2,50 (15)	108 (15)
O(2)-H(O2)1...O(3)	3,04 (2)	2,38 (11)	143 (14)
O(3)-H(O3)1...O(1) <sup>(2)</sup>	3,01 (2)	2,40 (17)	142 (10)
O(4)-H(O4)1...O(1) <sup>(1)</sup>	2,89 (2)	2,46 (6)	116 (6)
O(5)-H(O5)1...O(2) <sup>(1)</sup>	2,64 (2)	2,26 (17)	116 (8)

ainsi lié à trois ions complexes différents. Les molécules d'eau, situées dans des canaux parallèles à l'axe *A*<sub>3</sub>, sont reliées entre elles par des liaisons O-H...O.

La cohésion entre molécules complexes et molécules d'eau est assurée, en plus des interactions de van der Waals, par des liaisons hydrogène O-H...Cl (Tableau 3, Fig. 1) comme dans le complexe racémique actif [(+)-Coen<sub>3</sub>(-)-Cren<sub>3</sub>]Cl<sub>6</sub>·6,1H<sub>2</sub>O.

Nous remercions M B. Bachet pour sa contribution efficace apportée au cours des mesures diffractométriques.

#### Références

- ANDERSEN, P., GALSBOEL, F. & HARNUNG, S. E. (1969). *Acta Chem. Scand.* **23**, 3027-3037.
- CROMER, D. T. & LIBERMAN, D. (1970). *J. Chem. Phys.* **53**, 1891-1895.
- CROMER, D. T. & MANN, J. B. (1968). *Acta Cryst.* **A24**, 321-323.
- DELEPINE, M. & CHARONNAT, R. (1930). *Bull. Soc. Fr. Minér. Crist.* **53**, 73-84.
- GALSBOEL, F. (1970). *Inorg. Synth.* **12**, 269-280.
- WHULER, A., BROUTY, C., SPINAT, P. & HERPIN, P. (1976). *Acta Cryst.* **B32**, 194-198. *C. R. Acad. Sci. Paris.* A paraître.

### Notes and News

*Announcements and other items of crystallographic interest will be published under this heading at the discretion of the Editorial Board. The notes (in duplicate) should be sent to the Executive Secretary of the International Union of Crystallography (J. N. King, International Union of Crystallography, 13 White Friars, Chester CH1 1NZ, England).*

#### Announcements of Forthcoming Meetings and Short Courses

Readers of *Acta Crystallographica* are reminded that information about forthcoming meetings of interest to crystallographers, including meetings of scientific societies, congresses, summer schools, etc., is published regularly in *Journal of Applied Crystallography*. In each issue, in addition

to details of any new meetings, a calendar of events is published, giving abbreviated notices of all meetings announced in the current or earlier issues of the journal. Details of meetings for inclusion, subject to the approval of the Editorial Board, should be sent to Dr J. N. King, Executive Secretary, International Union of Crystallography, 13 White Friars, Chester CH1 1NZ, England. Announcements of meetings are not normally published in *Acta Crystallographica*.