

En tenant compte de cette incertitude sur la température et d'une incertitude de  $\pm 2$  écarts type sur la définition des tracés nous obtenons la composition eutectique à  $11,99 \pm 0,15$  at. % de niobium; à cette même température la solubilité maximale dans le fer solide est de  $2,27 \pm 0,09$  at. % de niobium.

(\*) Séance du 25 mai 1964.

(<sup>1</sup>) W. S. GIBSON, J. R. LEE et W. HUME-ROTHERY, *J. Iron Steel Inst.*, 198, 1961, p. 64.

(<sup>2</sup>) E. WACHTEL et G. URBAIN, *Comptes rendus*, 255, 1962, p. 2382.

(<sup>3</sup>) E. WACHTEL, G. URBAIN et E. ÜBELACKER, *Comptes rendus*, 257, 1963, p. 2470.

(<sup>4</sup>) A. FERRIER, *Comptes rendus*, 254, 1962, p. 104.

(<sup>5</sup>) A. FERRIER et M. OLETTE, *Comptes rendus*, 254, 1962, p. 2322.

(<sup>6</sup>) M. HANSEN et K. ANDERKO, *Constitution of binary Alloys*, Mc Graw-Hill Book Co, New York, 1958.

(Département Chimie physique,  
Institut de Recherches de la Sidérurgie,  
185, rue du Président-Roosevelt,  
Saint-Germain-en-Laye, Seine-et-Oise  
et Max Planck Institut für Metallforschung, Stuttgart.)