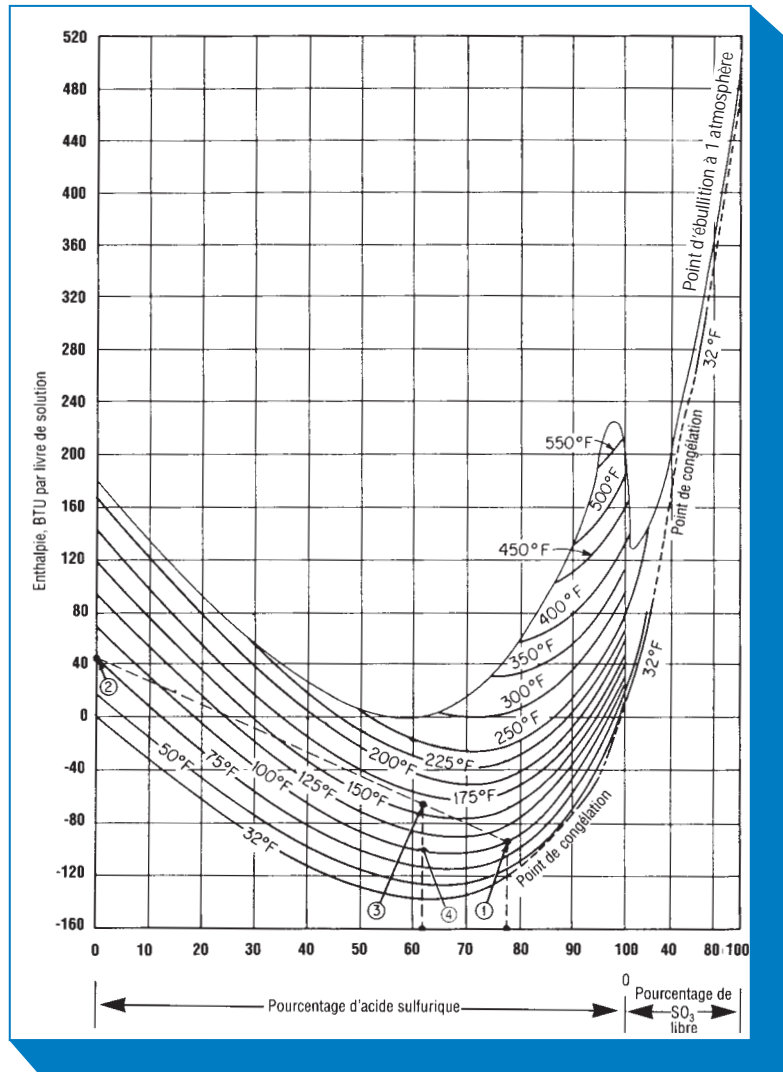


# 7 Enthalpie : acide sulfurique et oléum

Reproduit avec la permission de O.T. Fasullo, *Sulfuric Acid : Use and Handling*, p. 300. (New York : McGraw-Hill Book Company, 1965). Copyright Rhône-Poulenc Basic Chemicals CO., Shelton, CT.



## POUR UTILISER LE GRAPHIQUE :

**EXEMPLE :** De l'acide 78 % à 100 °F est dilué à 62 % en ajoutant de l'eau à 75 °F.

- Pour déterminer la température résultante d'acide concentré à 62 % :  
Reliez les points où 78 % traverse la ligne de température de 100 °F ① et où 0 % (eau) traverse la ligne de température de 75 °F ②. La température résultante est indiquée par la ligne de température à son intersection avec la ligne de connexion à 62 % ③ (environ 165 °F).
- Pour déterminer la dispersion de chaleur requise pour ramener la température résultante à 100 °F :  
Mesurez la différence sur l'axe y entre le point de température résultante ③ et l'intersection de 62 % et de la ligne de température de 100 °F ④ (environ 35 BTU/lb).

Nota : 1 BTU/lb = 2,3244 kilojoules/kg