

## Mitteilungen aus chemischen Gesellschaften

### Microchemical Workshop in 1968

The American Microchemical Society has made arrangements to organize a Microchemical Workshop at Pennsylvania State University, University Park, Pennsylvania in 1968. It will be a three-day conference to be held on August 22, 23, and 24, 1968. No formal papers will be presented, but the participants will observe demonstrations and discuss new microchemical equipment and methods.

Interested persons should communicate with Mr. *Clyde W. Nash* (Chairman, American Microchemical Society), Rohm and Haas Co., Bristol, Pa. 19007, U. S. A.

## Société de Chimie Industrielle

### Groupe de Chimie Analytique

*Compte rendu de la séance du mercredi le 8 Novembre 1967*

M. *Jaudon* excuse l'Ingénieur général *Fleury* qui, retenu d'autre part, n'a pu présider comme prévu la séance du Groupe. Le Président demande ensuite à M. *Voinovitch* de présenter Mme *Lamathe*, lauréate du Prix de Chimie analytique. M. *Voinovitch* retrace la carrière de Mme *Lamathe* au Laboratoire Central des Ponts et Chaussées. Mme *Lamathe* fait état des nouveaux développements, des méthodes de dosage des fonctions SH<sup>-</sup> et SH<sup>=</sup> dans le bitume, obtenus depuis sa conférence de mars 1966.

Le Président félicite Mme *Lamathe* et donne la parole à Mme *Viltange* qui traite de l'« Etude analytique par thermogravimétrie et analyse thermique différentielle du peroxyde de sodium commercial, de ses hydrates et peroxyhydrates ».

Mme *Viltange* expose le comportement au chauffage dans diverses atmosphères des peroxydes de sodium du commerce. Elle précise les diverses espèces chimiques obtenues lors des divers traitements thermiques du produit et les moyens employés pour les étudier.

M. *Voinovitch* interroge la conférencière sur le comportement du peroxyde de sodium lorsqu'il est employé comme agent de mise en solution au cours des frittages ou des fusions. Mme *Viltange* demande des précisions quant aux températures d'emploi et répond que ce domaine est très en dehors de ses propres études, que d'autre part la présence d'autres oxydes modifie les mécanismes de décomposition.