

sant d'urine — soit 20 c c.— avec un volume égal d'une solution saturée froide d'un mélange de hydrate et de nitrate de baryte dans la proportion de 2 à 1 ; on enlève alors par la filtration les phosphates et les sulphates qui se sont précipités. On mesure 20 c c. de la liqueur filtrée, et l'on fait précipiter les chlorures en y ajoutant un peu de nitrate d'argent. La solution volumétrique est coulée de temps en temps par c c., en ayant soin de la brasser après chaque infusion. On peut déterminer la fin de la réaction en retirant du filtre, à intervalles, une goutte du liquide et en la mettant en contact avec une goutte de solution concentrée de carbonate de soude sur de la porcelaine blanche. L'apparition d'une tache jaune dénote une trop grande quantité de sel de mercure et par conséquent la précipitation complète de l'urée. Le plus grand obstacle à l'usage de ce procédé est dû principalement au caractère très changeant de la solution de mercure et les petites difficultés attendant à sa préparation. Cependant, si on se sert de cette solution lorsqu'elle vient d'être faite, et que les conditions de l'essai soient suivies à la lettre, le procédé, comparé à de plus récentes méthodes, ne peut pas manquer d'efficacité. En 1854, E. W. Davy proposa une méthode pour estimer l'urée en mesurant le volume de l'hydrogène qui en sort lorsqu'elle est soumise à l'action de l'hypochlorite de chaux: Les produits de cette décomposition sont : la chlorure de chaux, gaz d'acide carbonique, hydrogène libre et l'eau. L'auteur prétend obtenir par ce moyen presque tout l'hydrogène contenu dans l'urée.

La méthode de Russell et West pour déterminer l'urée est sur le même principe que les précédentes. Cependant ils ont substitué à l'hypochlorite de chaux une solution mélangée de hypobromite de soude et de la sonde caustique, qui donne de semblables produits de décomposition, le gaz acide carbonique devenant absorbé par l'alcali caustique. On ne peut obtenir par ce procédé de résultats uniformes qu'en suivant avec soin les directions données ; ils possèdent alors l'avantage de combiner la rapidité à l'exactitude. — *Chemist & Drugg.*

(A continuer.)