

Observations au sujet de la Communication précédente;
par M. H. POINCARÉ.

« Il y aurait lieu, pour interpréter cette expérience, de vérifier si le carton frappé par les rayons cathodiques émet, comme d'autres corps, des rayons X.

» Il faudrait également répéter l'expérience en réservant un plus grand intervalle entre les lames absorbantes et en faisant varier cet intervalle. En effet, les rayons X émis par ces lames et envoyés dans toutes les directions troublent les phénomènes et expliquent sans doute les divergences signalées par M. de Metz. »

PHYSIOLOGIE VÉGÉTALE. — *Recherches sur les principes de la digestion végétale.* Note de M. V. POULET, présentée par M. Arm. Gautier.

« Si l'on prend le chevelu mondé et lavé des racines d'un certain nombre de plantes monocotylédonées ou dicotylédonées, en pleine végétation, qu'on le pulvérise et qu'on le traite, dans un appareil à déplacement, par l'eau distillée froide ou chaude, on obtient, par évaporation de la liqueur, un extrait de composition assez variable, dont il sera question plus loin, et qui ne renferme pas trace de fer.

» Vient-on à reprendre par de l'eau acidulée, par exemple avec de l'acide chlorhydrique, la pulpe préalablement épuisée par l'eau pure, il en résulte un liquide clair, ambré, qui donne lieu aux réactions suivantes :

» Ce liquide étant concentré par l'évaporation, on y produit, par l'addition de l'ammoniaque, de la potasse ou de la soude, un abondant précipité blanc verdâtre, qui n'est autre chose que de l'oxyde ferreux. En effet, redissous par l'acide chlorhydrique et traité par le cyanure de potassium et de fer, il engendre du bleu de Prusse. Le même précipité filtré, lavé et bien desséché, pesait jusqu'à 0^{gr},6, correspondant à 20^{gr} environ de chevelu.

» Avec quel acide l'oxyde ferreux se trouve-t-il combiné dans le chevelu? Voici les réactions fournies par la solution précédente :

» 1^o Neutralisée par l'ammoniaque et soumise à l'action du chlorure de calcium, elle donne un précipité blanc, insoluble dans l'acide acétique. Après l'avoir recueilli et lavé, si l'on décompose ce précipité par l'acide sulfurique et qu'on abandonne le produit à l'évaporation spontanée, on obtient une cristallisation à saveur très acide,