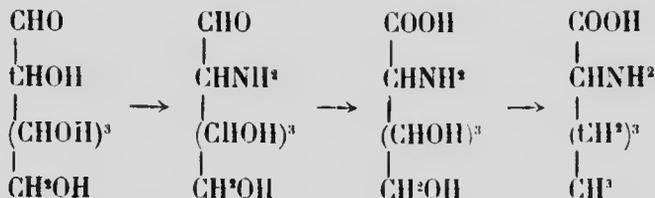
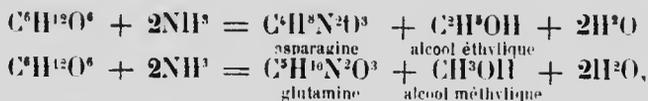


transforme les chaînons CHOH en chaînons CH³ et CH²OH en CH³ :



D'après E. SCHULZE (1), on peut aussi avoir par l'action de l'ammoniaque sur le glucose soit de l'asparagine, soit de la glutamine, c'est-à-dire les amides des acides aspartique et glutamique :

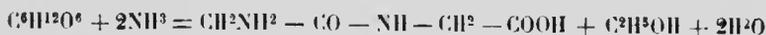


l'alcool éthylique ou méthylique formé en même temps étant ultérieurement brûlé (2).

e) Presque toutes ces hypothèses ont pour point de départ le formaldéhyde ; on pourrait cependant partir d'autres combinaisons, comme l'acide pyruvique ou le méthylglyoxal, qui peuvent correspondre à des termes de passage, soit de la synthèse, soit de la dislocation des sucres. Ces corps ont entre eux et avec l'acide lactique des relations étroites et peuvent facilement se transformer les uns dans les autres, comme l'ont mon-

(1) E. SCHULZE, *Zeits. physiol. Chemie*, t. 24, p. 18 (1898). Cependant, il est bien probable que la formation d'asparagine n'est pas en relation immédiate avec la synthèse des protéiques (PRIANISCHNIKOW, *Ber. deut. botan. Gesell.*, t. 22, p. 35 (1904) ; E. SCHULZE, *Id., ibid.*, p. 381).

(2) On pourrait aussi, par une réaction analogue, admettre la formation de glycyglycine :



ou de glycy-alanine :

