

et l'oxygène se trouvent dans des proportions telles que, combinés ensemble, ils formeraient de l'eau. Il est identique par sa composition élémentaire avec la cellulose dont il ne diffère que par sa structure et sa cohésion — (*Pennetier*, page 90).

L'acide nitrique concentré dissout l'amidon, une addition d'eau précipite une matière détonnante, la *xyloidine*, qui a été employée par le général *Uchatius*, pour préparer la poudre blanche; on l'appelle aussi *Pyroxam*. Par l'ébullition, le même acide convertit l'amidon en acide oxalique. —

L'amidon est soluble dans la glycérine.

*Zulkowski*, professeur à Prague, a trouvé que l'amidon traité par la glycérine devient soluble dans ce véhicule : il faut pousser la température jusqu'à environ 190° C pour obtenir la solution et la transformation complètes de l'amidon. Ce produit est très soluble dans l'eau et même dans l'alcool étendu. Des solutions concentrées se troublent par le repos et se prennent en masse. Par la dessiccation, il se forme des plaquettes blanches comme de la craie et qui sont insolubles dans l'eau. C'est pour cela qu'il est indispensable de mettre le produit obtenu en vases bien fermés pour qu'il ne se dessèche pas. — Cette dissolution se colore en bleu par l'iode; l'eau de chaux et l'eau de baryte précipitent l'amidon de cette dissolution.

Le tannin et les décoctions de matières astringentes concentrées ont la propriété de former avec l'amidon un composé soluble dans l'eau, presque bouillante,