

Nouvelle méthode d'évaluer les composés chimiques des céréales.

MM. Hayes, de Roxbury, et Jackson, de Boston, Mass., ont découvert un moyen facile de connaître approximativement la quantité des composés chimiques des céréales. Fendez longitudinalement un grain de blé-d'inde, plongez-le dans une solution aqueuse de sulphate de cuivre, il n'y aura que le germe qui sera coloré en vert et vous aurez ainsi une belle ligne de quantité entre les phosphates par la formation du phosphate de cuivre. Ouvrez un grain de blé-d'inde, plongez-le dans une solution de sulph-hydrate d'ammoniaque, le germe deviendra bientôt d'une couleur olive-foncé, ce qui est dû au changement des sels de fer en un sulphure de ce métal; la couleur foncée produite par l'ammoniaque combinée avec la couleur jaune du végétal produit le vert-olive. De plus, en prenant des échantillons de blé-d'inde, ou autres grains, en les fendant et en les plongeant dans la teinture d'iode, la quantité de l'amidon et de la dextrine est distinctement définie, parce que l'iode colore l'amidon en bleu intense et la dextrine en rouge foncé ; il résulte de ceci : qu'un beau violet (étant la combinaison du rouge et du bleu) indique la présence de l'amidon et de la dextrine mélangés dans le grain. On a qu'à extraire l'huile de la partie dure et transparente du blé-d'inde par le moyen de l'alcool ou de l'éther, pour que la teinture d'iode nous montre la présence de l'amidon et du gluten combinés dans cette partie du grain. Par ces moyens nous pouvons aisément nous rendre compte de la quantité exacte et précise des phosphates que contiennent nos céréales, tels que : fer, dextrine, amidon, huile, et ainsi par nos propres yeux, nous pouvons avoir un estimé approximatif des proportions relatives de ces substances.—*American Miller.*

(*The Sanitarian.*)
