

Pour constater le pouvoir moteur de l'estomac, on fait ingérer au patient $\frac{1}{2}$ verre d'eau; puis par une percussion faite avec soin, on limite son bord inférieur que l'on marque sur l'abdomen au moyen d'un crayon coloré; puis on augmente la quantité d'eau et on constate la descente de la limite inférieure que l'on marque encore au crayon et l'on continue ainsi s'il y a besoin.

La Gastroplose fait ordinairement partie d'un processus général, c'est-à-dire d'une descente générale de tous les viscères de l'abdomen ou de plusieurs d'entre eux. Ce processus abdominal général est appelé Splanchnoptose.

En faisant placer le patient debout, l'abdomen exposé jusqu'au pubis, un cas prononcé de splanchnoptose observé de côté, se manifeste par une propulsion marquée de la partie inférieure de l'abdomen et une dépression de l'épigastre juste en bas de l'appendice xyphoïde.

3° La stase alimentaire signifie pouvoir moteur en défaut, associé d'ordinaire à une diminution d'acide chlorhydrique; cependant, même quand l'acide chlorhydrique est rare, si l'estomac se vide promptement, il peut ne pas y avoir d'indigestion, parce que l'intestin peut accomplir une tâche compensatrice.

Comme résultat de la stase, la nourriture subit une fermentation anormale. Si l'estomac se vide promptement il y aura absence de stase et des symptômes qui l'accompagnent, quoiqu'il y ait fermentation et décomposition.

La durée de la digestion est facilement calculée en vidant l'estomac à différentes périodes après le repas d'épreuve.

On ne doit jamais laisser persister la stase et la décomposition des aliments, parce qu'elles troublent tout le tube digestif et occasionnent une foule de symptômes fatiguants.

4° Quoique les révélations du laboratoire ne soient en aucune manière infaillibles, elles jettent plus de lumière sur la fonction gastrique que toute autre chose.

La première chose qu'il importe de connaître est la quantité d'acide chlorhydrique sécrété.

Une augmentation de sécrétion d'acide chlorhydrique indique un estomac irritable. Une diminution d'acide chlorhydrique si-