

mal supportées par les estomacs délicats. Enfin, recouverte d'une légère couche de sucre, la dissolution du fer n'a lieu que dans l'estomac et cette préparation, même par l'usage prolongé, ne noircit jamais les dents.

Ces dragées à l'iodure de fer et à la caseara agissent d'une façon énergique contre l'anémie, les pâles couleurs, la chlorose, les crampes d'estomac, la perte d'appétit, l'abattement. Elles conviennent tout particulièrement aux enfants rachitiques, prédisposés par une croissance trop rapide aux affections des nerfs et de la poitrine. Régénératrices par excellence du nombre des globules rouges du sang, elles contribuent à reconforter non seulement les malades et les convalescents, mais encore les personnes affaiblies par les veilles, les fatigues, l'abus des plaisirs, le surmenage et les privations.

La dose moyenne est de 2 dragées par jour chez les enfants et 4 pour les adultes, prises en deux fois au moment des deux principaux repas.

Les troubles consistant, au début de la médication, en légère diarrhée et vomissements, n'eurent qu'une durée passagère. L'auteur opine dans ces cas pour une double action de la moëlle hémopoïèse plus active, en même temps qu'augmentation de la nutrition générale.

Dr J. BRASSEUR.

A PROPOS DE L'IODE

Nous croyons utile, au point de vue pratique et d'après le *Concours Médical*, de donner le résumé le plus succinct possible d'une étude de M. le docteur Paul Huguenin, inspirée par la pensée de réhabiliter l'iode, à la suite d'un reproche qui lui a été fait et d'en faire ressortir les bienfaits.

Très répandu dans la nature, ce corps, découvert par Courtois en 1812, existe dans l'eau de mer, dans certaines eaux minérales, dans les eaux mères des soudes de varechs, dans l'huile de foie de morue, les éponges et dans l'air atmosphérique en petite quantité, à l'état libre. Il se distingue d'une façon caractéristique par la coloration bleue qu'il communique à l'empois d'amidon récemment préparé. Il est soluble dans 7 000 p. d'eau et sa solubilité augmente par l'addition d'iodure de potassium. Il se dissout égrèment très bien dans l'alcool, l'éther, la benzine, le sulphure de carbone, le chloroforme.

Il existe en dissolution dans l'alcool sous le nom de teinture d'iode et sous forme de combinaisons métalliques et organiques.

La proportion d'iode, dans la teinture du codex, correspond à 1/12 de l'alcool ; la fraude y ajoute le plus fréquemment de l'eau, avec un peu d'iodure de potassium, et—abus plus dangereux—de l'alcool méthylique comme dissolvant au lieu d'alcool à 90°, ce qui