

leur est cependant incontestable. Parmi ces agents un peu oubliés par les docteurs et dont la presse médicale ne parle pour ainsi dire plus malgré leur vieille et légitime renommée, il convient de citer les produits extraits des eaux d'Ems. Non pas que nous voulions faire entendre que le public lui aussi a oublié ce trésor qu'est Ems pour la santé. Bien au contraire, sa foi dans les vertus curatives des eaux d'Ems reste inébranlable, malgré cette avalanche de remèdes et d'aliments nouveaux. Le nombre des malades venant se faire soigner à Ems s'accroît d'année en année et la quantité de récipients remplis d'eau d'Ems exportés augmente dans des proportions inimaginables : en 1907 on a atteint le chiffre colossal de 3.270,000 bouteilles et eruchons. Il en est de même pour la fabrication des pastilles d'Ems, ces pastilles qui sont faites, non avec des sels artificiels, mais bien avec les sels naturels solubles extraits par évaporation de l'eau minérale d'Ems qui y restent donc exactement dans les proportions naturelles.

Il y a là de quoi attirer l'attention des savants et les engager à étudier sérieusement les produits extraits des eaux d'Ems. Tout le monde sait que les sources d'Ems sont les seules sources chaudes bicarbonatées chlorurées sodiques d'Allemagne et d'Autriche. D'après l'analyse de Frésenius faite en 1903 la "Kränchen", la plus renommée des sources d'Ems, contient pour 1000 grs.

Bicarbonate de soude ($\text{Na}^2 \text{O} [\text{CO}^2]^2$)	1,955 414
" " lithium ($\text{Li}^2 \text{O} [\text{CO}^2]^2$)	0,003 732
" " d'Ammonium ($\text{AmO}[\text{CO}^2]^2$)	0,001 883
Sulfate de soude ($\text{Na}^2 \text{SO}^4$)	0,023 890
Chlorure de sodium (Na Cl)	1,026 032
Bromure " " (Na Br)	0,000 487
Jodure " " (Na J)	0,000 020
Phosphate " " ($\text{Na}^2 \text{HP O}^4$)	0,001 353
Sulfate de potassium ($\text{K}^2 \text{SO}^4$)	0,047 326
Bicarbonate de calcium ($\text{Ca O}[\text{CO}^2]^2$)	0,234 073
" " strontium ($\text{Sr O}[\text{CO}^2]^2$)	0,002 050
" " baryum ($\text{Ba O}[\text{CO}^2]^2$)	0,001 059
" " magnesium ($\text{Mg O}[\text{CO}^2]^2$)	0,207 920
" " fer ($\text{Fe O}[\text{CO}^2]^2$)	0,003 633
" " manganese ($\text{Mn O}[\text{CO}^2]^2$)	0,000 156
Silice (Si O^2)	0,047 299
	Ensemble 3,556 337
Acide carbonique libre	1,099 528
	1,655 865