	Potasse caustique	80 gr.
Flacon No. 2	Soude caustique	
	Ac. tartrique pur	
	Eau dist. q. s. pour500 c.m.c. de	e solution.

\* \* \*

## LIQUEUR DE FEHLING STABLE—FORMULE DE HAINES.

Sulfate de cuivre cristallisé5	grammes
Glycérine	250 cc.
Potasse caustique20	grammes
Eau distilléeq. s. p.	1.000 cc.

Le sulfate de cuivre est dissous dans la glycérine étendue d'un volume égal d'eau distillée, sous l'influence d'une douce chaleur. La potasse, que l'on peut remplacer par 14 gr. 3 de soude caustique, est dissoute de son côté dans environ 200 centimètres cubes d'eau distillée et ajoutée ensuite à la solution de sulfate de cuivre en agitant constamment. Le mélange une fois opéré, on complète à 1.000 centimètres cubes avec le reste de l'eau. Si on obtenait un précipité au bout de quarante-huit heures il suffirait de décanter ou de filtrer le liquide surnageant pour le séparer de l'oxyde de cuivre qui aurait pu se former sans modifier en rien la sensibilité du réactif. (La Clinique, No. 1.)

\* \* \*

## LA BENZOATE DE SOUDE POUR DISSOUDRE LE TARTRE DES DENTS.

Le tartre des dents se compose de carbonate de chaux et de phosphate bi ou tricalcique; on a déjà proposé beaucoup de procédés pour l'enlever en le dissolvant. Les auteurs employent, à cet effet, le benzoate de soude, qui a la propriété de transformer le corbonate de chaux en un mélange complexe de benzoate de chaux et de benzoate de soude soluble dans l'eau. Pour les soins de la bouche, il est donc rationnel de se servir de benzoate de soude, qui ramollit le tartre et permet de l'enlever facilement. Les poudres dentifrices contenant de la craie sont évidemment contre-indiquées. Le savon lui-même, qui présente une réaction alcaline, ne convient pas davantage comme dentifrice. (Pharmaceutische Weekblad, 1921, p. 1305;—Répertde Pharmacie, 10 mars 1922.) (Trauner et Wischo).

\* \* \*