

**Phosphatŭ de sodŭ.** — Precipitat alb de phosphatŭ de baritŭ, nesolubil în apă, solubil în acidul azoticŭ.

**Arseniatŭ de sodŭ.** — Precipitat alb de arseniatŭ de baritŭ, nesolubil în apă, solubil în acidul azoticŭ.

**Acidŭ perchloricŭ.** — Fŭrŭ precipitat.

**Sulfhydratŭ de ammoniacŭ.** — Fŭrŭ precipitat.

**Cyanoferrurŭ de potassiumŭ.** — Fŭrŭ precipitat, dacă disoluțiile sînt întinse; dar se formează și precipitat alb ce cristalizează după răcire, în lichoriile concentrate.

Sulfatul de baritŭ fiind de tot nesolubil în apă și în acizi, barita se dozează tot-dăuna în analiză în stare de sulfatŭ de baritŭ.

#### CHLORURU DE BARIUMU. $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ .

Chlorurul de bariumŭ are o savoare acruă și nep plăcută; este veninos precum toate sărurile de baritŭ solubile.

100 părți de apă disolvă, la  $15^\circ$ , 43,5 părți, și la  $105^\circ$ , 77 de părți. Alcoolul disolvă numai  $\frac{1}{400}$  din greutatea sa.

Cristalizează în table pătrate; această formă permite a-l deosebi de chlorurul de strontiumŭ, care cristalizează în așchii.

Cristalele de chlorurŭ de bariumŭ cuprind 2 echivalente de apă. Când se sărăcă la acțiunea căldurii, atîrniți piere, și pierd apa și intră după aceea în topire fără a se descompune.

Chlorurul de bariumŭ este de tot nesolubil în acidul chlorhidricŭ: este întrezîncat în laboratoriile de chimie ca reactiv spre a recunoaște prezența acidului sulfuricŭ sau a sulfatilor.

**Preparație.** — Se poate prepara chlorurul de