

**Chloratŭ de potassŭ.** — Nŭ țrvzrv țrvzrvle de strontianț, nŭmăi sŭ nŭ fie în disolvăđii concentrate.

**Carbonatŭ alcalinŭ.** — Precipitat de carbonatŭ de strontianț.

**Acidŭ hydrofluosilicicŭ și acidŭ perchloricŭ.** — Fzrv precipitat.

**Cyanoferrurŭ de potassiumŭ.** — Fzrv precipitat, kŭr în disolvăđiile concentrate.

**Sulfurŭ.** — Fzrv precipitat.

Șrvzrvle de strontianț colorț fŭkțra alcoolzlvŭ în roșș karmŭn.

Șrvzrvle de baritș și șrvzrvle de strontianț avŭnd zn mare nŭmțr de karakterŭ komzni, este neapțrat a se deosebi neted zna de alta ačeste doz klase de șrvzrvŭ; se vor întrevzŭnda kș preferențș reaktivŭ șrvzrvtořŭ:

**Acidul hydrofluosilicicŭ,** kare precipitș șrvzrvle de baritș, și nŭ precipitș șrvzrvle de strontianț.

**Chromatul de potassŭ,** kare precipitș nŭmăi dekŭt șrvzrvle de baritș, iar șrvzrvle de strontianț le precipitș înčet.

**Alcoolul,** a křzvia flakțrv se colorț în roșș prin șrvzrvle de strontianț, și kare nŭ și skŭmțș măi ničŭ de kșm fađa prin presenđia șrvzrvlor de baritș.

În analize, se dozș ordinar strontiana în stare de sulfatŭ; spre a face sarea ačeasta de tot nesolvăvlŭ în apele de splățrvș, se adaogș unei oare-kare kșantitate de alcool.

#### AZOTATUL DE STRONTIANŢ. $\text{SrO}, \text{AzO}^5$ .

Ačeastș sare kristalizș în oktaedri perzlvăđŭ; este solăvlŭ în de činčŭ ori grestatea sa de apș, la temperatură ordinarie, și în kŭr grestatea sa de apș feartș.

Kristalizș kș 5 ekzŭvalenđŭ de apș; dar kind kristalele s'ađ denșș la o temperaturș învlățș, atșnčŭ sŭnt anhydre.

Azotatul de strontianț este nesolvăvlŭ în alcoolŭ. Ačeastș proprietate permŭte în analize a despvřđŭ azotatul