

2° Trei еквиваленți de sulfat de plumb și un еквивalent de sulfură produsă, sânt influența căldurii, oxidul de plumb și acidul sulfos: $3\text{PbO}, \text{SO}_3 + \text{PbS} = 4\text{PbO} + 4\text{SO}_2$;

3° Sulfurul de plumb se reduce, sânt influența căldurii, prin sulfatul de plumb, și de acidul sulfos și plumb metalic: $\text{PbO}, \text{SO}_3 + \text{PbS} = 2\text{Pb} + 2\text{SO}_2$;

4° Oxidul de plumb se reduce prin sulfurul de plumb: $\text{PbS} + 2\text{PbO} = 3\text{Pb} + \text{SO}_2$;

5° Sulfurul de plumb cu prisos, înclzit cu sulfatul de plumb, formează un sub-sulfur de plumb care, înclzit la o temperatură moderată, se transformă în plumb metalic și în protosulfur de plumb;

6. Sulfurul de plumb, descompus prin fier la o temperatură înălțată, de sulfură de fier și plumb metalic;

7° Oxidul de plumb se reduce prin cărbune și de plumb metalic.

Se vede că se poate scoate plumbul din galenă, 1° arzând-o pe grătar și făcând să rețreze sulfatul și oxidul de plumb asupra sulfurului; 2° reducând prin cărbune oxidul de plumb ce provine din arderea pe grătar; 3° descompunând sulfurul de plumb prin fier; diferitele metode de tratament ale minierelor de plumb se pot reduce la trei clase ce sânt întocmai întemeiate asupra acestor trei reacții.

Tratamentele galenei prin ardere pe grătar și reducție a oxidului prin cărbune, în fornală cu minșș. — Adesea se reduce galena în fornală cu minșș; dar atunci miniera trezește mai întâi să se fi ars pe grătar kî se va putea de complex; fornală cu minșș, producând o temperatură mai înălțată de kît căptoră cu reverberiș, permite a se trata și miniere care sînt mai puțin bogate în plumb; fiind că topirea este mai repede, miniera arsă pe grătar ce se hotărăște pentru fornală cu coadă trezește a fi puțin bogată în sulfat.

Tot în fornală cu coadă se trece tot d'azna și rătă-