

Apa saturată de sare marină disolvă numai o cantitate mică de hidrogen sulfurat; amia s'ar putea, în lipsa mercurului, să se sălășuiască bine-va ca o soluție de sare spre a strânge acidul sulfurhidric.

Chlorul se creează la temperatura ordinară asupra hidrogenului sulfurat, și se descompune formând acidul clorhidric și un deposit de sulf: $\text{Cl} + \text{HS} = \text{HCl} + \text{S}$.

Proprietatea aceasta poate sărăci spre a combate asfiksiunile pricinuite prin absorbția acidului sulfurhidric. Dar, în acest caz, chlorul, care este înșurșă de letal, trebuie să se întrebăreze ca pază bună.

Bromul se creează tot într'acest chip asupra acidului sulfurhidric, și formează acidul bromhidric și un deposit de sulf.

Iodul se descompune asemenea hidrogenul sulfurat, producând acidul iodhidric, și un deposit de sulf: $\text{I} + \text{HS} = \text{HI} + \text{S}$. Proprietatea aceasta este folositoare pentru prepararea soluției de acidul iodhidric, și înlesnește a se calcula exact proporția de hidrogen sulfurat cuprinsă într'o apă sulfurată.

Multe metale descompun acidul sulfurhidric, ași la frig, ași s'arbă influența căldurii, formează sulfurii metalici și degază hidrogenul acestui acid. Chiar mercurul poate, ca timpă, sărăci la frig asupra hidrogenului sulfurat, și produce sulfură de mercur și hidrogen. Arșintă se îngrășă desne când se espune la emanațiile sulfuroase.

Potassiumul are o sărăci ca totă specială asupra hidrogenului sulfurat; metalul acesta, înclăzându-se ca doi echivalenți de hidrogen sulfurat, produce un echivalent de sulfură de potassium, ce se combină ca acidul sulfurhidric cel nedescompus, spre a forma sulfhidratul de sulfură de potassium: $2\text{HS} + \text{K} = \text{H} + \text{KS}, \text{HS}$; hidrogenul rămânând liber, reprezintă întocmai jumătatea volumului din acidul descompus.

Acidul sulfurhidric se descompune prin acidul sulfosă; în acest caz se produce sulf și apă: $2\text{HS} + \text{SO}^2 = \text{S}^3 + 2\text{HO}$.

Acidul sulfurhidric formează, în cele mai multe solu-