

Sulfur, phosphorus, stannum, potassium, sodium, decomposed hydrogen arseniate has influence on the decomposition, so combined with arsenic and decomposed hydrogen.

Hydrogen arseniate is absorbed by alkali: produces more soluble metallic, and more soluble silver. In this case, arsenic and hydrogen are oxidized in state of air and of arsenic acid, and metal is precipitated. A certain reaction is observed in the decomposition of D. Lassaigne's test for arsenic hydrogen arseniate in the decomposition of medicinal legal.

Analysis. — Hydrogen arseniate is analyzed in the kind of gas as metals, potassium, sodium, stannum, so combined with arsenic and decomposed hydrogen.

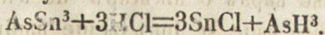
Prin experiență se recunoaște, că în volum de hydrogen arseniată cuprinde în volum și greutate de hydrogen. Scăzând din densitatea hydrogenului arsenicată 2,6990, o dată și greutate, densitatea hydrogenului 0,1038, restul 2,5952 este cantitatea de aer de arsenic cuprinsă într'un volum de hydrogen arseniată. Numărul acesta din urmă este mai sferic din densitatea aerului de arsenic aflată de D. Mitscherlich, și reprezentată prin 10,6.

Așa dar în volum de hydrogen arseniată cuprinde în volum și greutate de hydrogen și în sferă de volum de aer de arsenic.

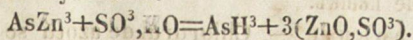
Formula AsH^3 reprezintă 1 volum de aer de arsenic și 6 volume de hydrogen, sau 4 volume de hydrogen arseniată.

Preparatie. — Hydrogen arseniată se prepară în modurile următoare:

1° Trăcind în aliaj de arsenic și de stannum prin acidul chlorhidric:



2° Trăcind în aliaj de arsenic și de zinc prin acidul sulfuric hidratat:



Deși D. Soubeiran, aliajul de zinc și de arsenic se folosește la prepararea aceasta poate fi dobândit