

potasse, et si l'on traite la masse fondue par de l'eau aiguisée d'une suffisante quantité d'acide muriatique, on a une liqueur claire, dans laquelle le gaz hydrogène sulfuré fait un précipité de couleur orange, qui est le sulfure  $SbS_4$ ; car ce sulfure, décomposé par le gaz hydrogène sec, m'a donné :

Expériences.	Calcul.
Antimoine. 0,6655 . 1 at. . . . .	0,6673
Soufre. . . . . 0,3345 . 4 at. . . . .	0,3328

Quand on fait passer de l'hydrogène sulfuré dans une dissolution d'acide antimonieux qui contient de l'acide tartrique, il se passe des phénomènes très-remarquables que je ferai connaître dans un autre mémoire.

**Persulfure.** Le soufre doré des pharmaciens et le précipité que l'hydrogène sulfuré produit dans les dissolutions de perchlorure chargé d'acide tartrique, est le sulfure à 5 atomes de soufre, et qui, d'après le calcul, doit contenir :

Antimoine. . . . . 0,6159 . 1 at.
Soufre. . . . . 0,3841 . 5 at.

Il a une couleur orange qui ne change pas par la dessiccation.

Je l'ai analysé de deux manières, 1°. en le réduisant par le gaz hydrogène sec; il ne se forme pas d'eau; 2°. en le traitant par l'eau régale, ajoutant de l'acide tartrique à la liqueur, recueillant le soufre non acidifié et dosant l'acide sulfurique par le chlorure de barium. Les résultats ont concordé avec le calcul.

**Crocus.** Le protosulfure et le protoxide d'antimoine peuvent se combiner en beaucoup de proportions: on nomme les combinaisons qui en résultent *crocus* ou *oxi-sulfures*. Le kermès mi-

néral est une combinaison de ce genre en proportion définie, et contient 1 atome d'oxide et 2 atomes de sulfure.

45. *Analyse de l'ÉMÉTIQUE*; par M. R. Phillips. (An. of phil., mars 1825, p. 372.)

Toutes les analyses de l'émétique qui ont été publiées jusqu'à ce jour sont inexactes. D'après mes expériences, ce sel contient

Bitartrate de potasse. . . . .	0,4925 . 1 at.
Protoxide d'antimoine. . . . .	0,4535 . 5 at.
Eau . . . . .	0,0740 . 3 at.

1,0000

46. *Note sur l'ACÉTATE D'ARGENT et sur l'ACÉTATE DE MERCURE*; par M. Dumas. (Bullet., phil., 1825, p. 7.)

J'ai préparé l'acétate d'argent en versant une dissolution concentrée d'acétate de soude dans une dissolution saturée de nitrate d'argent, et j'ai filtré et lavé à l'eau froide les cristaux qui se sont déposés. Cet acétate, chauffé à la lampe à alcool, se décompose à une température très-basse; il prend feu et laisse pour résidu de l'argent métallique, élastique comme une éponge. Il est composé de

	Résultat calculé.
Oxide d'argent. . . . .	0,7053 . 0,6956
Acide acétique. . . . .	0,2967 . 0,3064

il est par conséquent anhydre

L'acétate de peroxide de mercure est jaunâtre, gommeux, déliquescent, incristallisable et facile à décomposer: on l'obtient en faisant digérer à froid de l'acide acétique sur l'oxide rouge de mercure.