

50. *Sur une espèce particulière de combinaison*; par M. F. Wöhler. (Ann. der phis. Poggen-dorf.)

Si l'on mêle deux dissolutions concentrées de nitrate d'argent et de cyanure de mercure, on obtient, au bout de quelque temps, un dépôt de cristaux blancs, transparens, semblables à du salpêtre, très-solubles dans l'eau, dans l'alcool et dans l'acide nitrique, facilement fusibles en un liquide transparent et décomposables à une température plus élevée; ces cristaux sont composés de nitrate d'argent et de cyanure de mercure comme il suit :

	Expériences.		Calcul.
Nitrate d'argent	0,5796 . 1 at.		0,3865
Cyanure de mercure	0,5374 . 2 at.		0,5356
Eau	0,0760 . 8 at.		0,0779.

Le nitrate d'argent paraît jouer le rôle d'acide à l'égard du cyanure de mercure.

Si l'on fait bouillir du cyanure d'argent avec du nitrate d'argent, il se forme une combinaison cristalline analogue à la précédente et composée atomiquement de la même manière.

Les cyanures de nickel et de zinc produisent du cyanure d'argent avec le nitrate d'argent.

Le bleu de Prusse arrosé avec du nitrate d'argent devient aussitôt blanc, et le liquide ferrugineux jaune. Si l'on chauffe, il se dégage du gaz nitreux : la dissolution contient du nitrate de fer, et le résidu est un mélange de cyanure d'argent et d'oxide de fer.

Le cyanure de plomb est aussi changé en cyanure d'argent par le nitrate d'argent.

Le cyanure jaune de cuivre, que l'on obtient en précipitant par un acide le cyanure de cuivre

et de potassium, étant arrosé avec du nitrate d'argent, donne à l'instant de l'argent métallique en paillettes brillantes; le fluide surnageant devient vert et contient du cyanure d'argent.

Le cyanure de palladium n'éprouve aucun changement de la part du nitrate d'argent.

51. *CARBURE DE PALLADIUM*; par M. Wöhler. (Compte rendu par M. Berzelius, 1825.)

Quand on place du palladium dans la flamme d'une lampe à alcool, près de la mèche, il se recouvre d'une suie noire qui augmente continuellement; si l'on brûle cette suie, elle laisse un résidu métallique: une lame mince de palladium, chauffée de cette manière, devient promptement cassante. Il paraît que le platine partage avec le palladium cette propriété d'être attaqué par le charbon; car on remarque que quand on chauffe les creusets à la lampe, ils se recouvrent d'une poussière noire, qui laisse un résidu de platine quand on la chauffe au rouge avec le contact de l'air.

52. *ALLIAGE imitant L'OR*; par M. Hermbstädt. (Rev. encyclop., 1825, p. 900.)

On fond ensemble 16 parties de platine vierge, 7 de cuivre et une de zinc, en ayant soin de recouvrir le mélange de charbon. On obtient un alliage homogène qui a la même couleur et la même densité que l'or, et qui est aussi ductile.