

toïques par l'acide picrique en solution alcoolique. Les eaux mères décomposées par le carbonate de soude donnent l'aldéhyde β -naphtoïque qui, après plusieurs cristallisations dans l'alcool à 60° et dans la ligroïne légère, forme de petites aiguilles blanches fusibles à 60°.

» Ces aldéhydes ont déjà été préparées par MM. Bamberger et Lodter ⁽¹⁾ d'une part, et par MM. Battershall ⁽²⁾, Schulze ⁽³⁾, Bamberger et Böckmann ⁽⁴⁾ d'autre part ⁽⁵⁾ ».

MINÉRALOGIE. — *Sur la greenockite amorphe du Laurium.*

Note de M. CHRISTOMANOS, présentée par M. Fouqué.

« Parmi les divers produits minéraux du Laurium prédominent la smithsonite et la calamine. C'est surtout aux mines de Camariza et de Mercati que l'on rencontre des calamines basiques jaunes, contenant du cadmium, soit à l'état de carbonate, soit à l'état de sulfure.

» Un des échantillons rares, presque diaphane, d'un jaune vif de succin, a donné à l'analyse :

	Pour 100.		Pour 100.
ZnO	62,06	soit ZnCO ₃	92,57
CdO	2,70	CdCO ₃	2,62
FeO	0,592	CdS.....	0,85
CaO	0,123	ZnO	2,07
MgO.....	0,219	FeCO ₃	0,81
Al ² O ₃	0,020	Fe ² O ₃	0,08
SiO ²	0,180	CaCO ₃	0,22
S.....	0,190	MgCO ₃	0,46
CO ²	33,895	Al ² O ₃	0,02
		SiO ²	0,18
	99,979		99,88

» Sur la surface, comme dans les fissures et dans les cavités de ces échantillons, se trouve un sédiment pulvérulent, en grains très fins accumulés, d'une couleur orange très éclatante, qui ne présente aucune trace de cristallisation ou de clivage, même au microscope.

(1) *Berichte*, 1^{re} série, t. XXI, p. 259.

(2) *Annales*, 1^{re} série, t. CLXVIII, p. 116.

(3) *Berichte*, 1^{re} série, t. XVII, 1530.

(4) *Berichte*, 1^{re} série, t. XX, p. 1118.

(5) Laboratoire de M. Barbier, Faculté des Sciences de Lyon.

» Cette poudre a la composition suivante :

	Pour 100.
Cadmium.....	77,22
Soufre.....	22,47
Zinc.....	traces
Bioxyde de carbone.....	traces
	<hr/>
	99,69

» Chauffée au chalumeau, elle devient rouge grenat en décrépitant; chauffée sur le charbon seul, ou avec du carbonate de sodium, elle forme un dépôt brunâtre; chauffée avec de l'acide chlorhydrique, elle se dissout entièrement en développant du gaz sulfhydrique.

» Son poids spécifique est égal à 4,77, sa dureté est comprise entre 3 et 4.

» Toutes ces qualités indiquent que cette poudre, entièrement amorphe, est de la greenockite.

» Ce minerai, primitivement signalé en Écosse, s'y présente ordinairement cristallisé en hémimorphies hexagonales; c'est probablement au Laurium qu'il a été signalé, pour la première fois, à l'état amorphe (1). La greenockite amorphe du Laurium se trouvant déposée à la surface des calamines jaunes, cadmifères, il est probable que le sulfure de cadmium a été précipité d'une solution de bicarbonates de zinc et de cadmium par du gaz sulfhydrique, ce qui se laisse aisément répéter par l'expérience. »

PHYSIOLOGIE EXPÉRIMENTALE. — *Recherches expérimentales sur les effets des injections intraveineuses massives des solutions salines simples et composées. (Détermination de leur valeur en vue de leur application à la Thérapeutique.)* Note de MM. **BOSC** et **VEDEL**, présentée par M. Bouchard.

« Nous avons entrepris l'étude expérimentale des *injections intraveineuses massives* des solutions salées. Il ne s'agit pas du *lavage du sang*, tel que l'entendent MM. Dastre et Loye, mais de l'introduction dans les veines, en un coup, d'une grande quantité de liquide.

» Nous avons expérimenté des solutions de chlorure de sodium seul et des solutions de chlorure de sodium et de sulfate de soude, désignées ordinairement sous le nom de *sérum artificiel, solution physiologique*. Pour éviter toute équivoque, nous désignons sous le nom de *solution salée simple* la

(1) LACROIX, *Bulletin de la Soc. Min.*, t. VII, p. 463.