

L'Argile blanche de Thysville

par L. DE DORLODOT

Le Musée du Congo a reçu il y a bon nombre d'années d'un donateur inconnu un envoi d'argile blanche étiquetée comme provenant de Thysville (1).

Dans une note sur les environs de Thysville (2), M. F. Mathieu décrit dans le ravin du captage d'eau de la N'Tobo, l'affleurement d'un schiste siliceux blanc, porcelané, sous des blocs de grès divers superficiels.

Les produits d'altération de ce schiste, par élimination de la silice, donnent d'après cette note une argile blanche très pure. C'est à n'en pas douter un échantillon de cette argile qui aura été expédié au Musée.

Comme contribution au chapitre de la géo-chimie du Congo, nous croyons utile de publier ci-dessous l'analyse de cette argile blanche.

SiO ₂	52.08
Al ₂ O ₃ (avec Fe ₂ O ₃)	36.40
MgO	0.60
K ₂ O	0.19
Na ₂ O	0.91
TiO ₂	0.40
H ₂ O (perte à la calcin.)	7.60

Sous le microscope, cette argile se montre parsemée de fins grains de quartz arrondis ou à angles émoussés dont les plus gros atteignent jusque 1 dixième de mm. Il est bien évident que cette argile blanche ne provient donc pas de l'altération

(1) R. G. 6672.

(2) *Publ. relat. au C. B.*, 1912-13, fasc. III.

(3) Analyse par M. L'HEUREUX.

d'un granite mais bien du lavage du schiste blanc de la N'Tobo dont les fins graviers de quartz formaient vraisemblablement un des éléments détritiques. On n'y distingue en dehors du quartz qu'une substance floconneuse blanche et d'aspect homogène qui se résout à de forts grossissements en accumulations de petites granulations quelque peu ovales, incolores et biréfringentes.

Le calcul des résultats de cette analyse conduisant à une énorme proportion de silice, celle-ci doit correspondre en majeure partie au quartz en grains. En effet en supposant même les alcalis à l'état de feldspaths inaltérés et la magnésie comme rentrant dans un métasilicate, on obtient les résultats suivants.

Feldspaths : 16 ; métasilicate : 15 ; quartz : 625.

$5(\text{TiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O})$, 74 $(2\text{H}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2)$, 264 $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$.
C'est donc une argile très bauxitique ; elle diffère notablement des bauxites de l'Uelé dont il a été question précédemment (1) bien qu'on y trouve également la prédominance d'une combinaison monohydratée d'alumine.

Le 12-2-30.

(1) Au sujet des bauxites de l'Uelé, *P. R. au C. B.*, 1927-28.