

| | | |
|------------------------------|-------|----------|
| Protoxide de fer | 0,560 | } 0,998, |
| Acide phosphorique | 0,273 | |
| Eau | 0,165 | |

composition représentée par la formule $f^4 P^5 + 4Aq$.

Le phosphate d'Anglar ne diffère du phosphate d'Alleyras que par la proportion de l'eau de cristallisation : le dernier en renferme trois fois autant que le premier.

43. *Analyse d'une nouvelle espèce de PHOSPHATE DE FER du département de la Haute-Vienne*; par M. Vauquelin. (An. de ch., t. 30, p. 202.)

Le minéral dont il s'agit ici, m'a été remis par M. Alluau. Il a une couleur brune, et une cristallisation en forme d'aiguilles rayonnées; on y remarque quelques points bleus. Sa poussière a une couleur vert olive : il fond au chalumeau en verre noir. Il est soluble dans l'acide muriatique concentré.

Pour l'analyser, je l'ai dissous dans cet acide; j'ai précipité les oxides de fer et de manganèse par la potasse caustique en excès, qui a retenu l'acide phosphorique, et j'ai séparé ensuite le fer du manganèse par le moyen des carbonates alcalins; j'ai eu pour résultat:

| | |
|-------------------------------|-------------------------|
| Peroxide de fer | 0,5620 |
| Perox. de manganèse | 0,0676 |
| Acide phosphorique | 0,2785 (par différence) |
| Eau | 0,0929 |

1,0000;

mais d'après d'autres expériences, je crois que la

proportion de l'acide phosphorique s'éloigne peu de 0,30.

Quant à l'état où se trouvent le fer et le manganèse dans le minéral, comme sa dissolution muriatique ne précipite pas par les sels d'or, je pense que le fer y est saturé d'oxigène, et qu'au contraire le manganèse y est au minimum d'oxidation.

44. *Analyse de l'HÉTÉPOSITE*; par M. Vauquelin. (An. de ch., t. 30, p. 294.)

L'hétéposite a été trouvée aux Hureaux, commune de Saint-Sylvestre (Haute-Vienne), par M. Alluau. Ce minéral est tantôt dur et grisâtre ou jaunâtre, et tantôt tendre et d'un brun violet d'évêque. Sa pesanteur spécifique est de 3,0; il fond au chalumeau en globule noir. Sa variété violette donne du chlore avec l'acide muriatique.

L'analyse de l'hétéposite a donné environ :

| | | |
|---------------------------------|-------|----------|
| Peroxide de fer | 0,350 | } 1,070. |
| Peroxide de manganèse | 0,165 | |
| Acide phosphorique | 0,500 | |
| Eau | 0,050 | |
| Matières terreuses | 0,025 | |

L'augmentation de poids provient en partie de la suroxidation du manganèse; cependant je crois que le fer se trouve dans le minéral à l'état de peroxide.

45. *Analyse de l'HURAILITE*; par M. Vauquelin. (An. de ch., t. 30, p. 302.)

Ce minéral a été trouvé aux Hureaux, commune de Saint-Sylvestre (Haute-Vienne), par M. Alluau.

Il est d'un blanc rose, offrant quelques rudi-