

| NOMS DES VILLES. | BAROMÈTRE. | | Nombre des an- nées d'observ. |
|---|------------|--------|----------------------------------|
| | Po. | Lig. | |
| Epoisses | 27. | 6, 4 | 4 |
| Auxerre | | 6, 4 | 1 |
| L'Aigle | | 6, 2 | 7 |
| Nismes | | 5, 10 | 5 |
| Oléron (<i>Basses-Pyrénées</i>). | | 5, 9 | 10 |
| Besançon | | 5, 4 | 13 |
| Grenoble | | 5, 4 | 3 |
| Saint-Sever-Cap. | | 5, 3 | 3 |
| Aix | | 5, 0 | 3 |
| Vire | | 4, 11 | 4 |
| Lons-le-Sannier | | 4, 4 | 7 |
| Nancy | | 4, 2 | 8 |
| Cusset | | 4, 0 | 5 |
| Beaune | | 3, 9 | 1 |
| Dijon | | 3, 9 | 9 |
| Gray | | 3, 6 | 3 |
| Bruyères (<i>Vosges</i>). | | 3, 0 | 2 |
| Lyon | | 2, 8 | 2 |
| Bourbonne-les-Bains | | 2, 0 | 3 |
| Vabres | | 2, 0 | 1 |
| Saint-Diéz | | 0, 0 | 9 |
| Lorme | 26. | 11, 3 | 2 |
| Bedford (<i>Haut-Rhin</i>) | | 11, 3 | 2 |
| Genève | | 10, 10 | 7 |
| Clermont-Ferrand | | 9, 9 | 10 |
| Saint-Jean-de-Bruel | | 8, 9 | 4 |
| Neuchâtel (<i>Suisse</i>). | | 8, 2 | 24 |
| Manosque | | 7, 8 | 7 |
| Langres | | 6, 5 | 2 |
| Champagnole | | 5, 2 | 3 |
| Balorne (<i>Jura</i>). | | 5, 2 | 1 |
| Chambon | | 4, 6 | 1 |
| Rodéz | | 1, 2 | 6 |
| Le Puy | | 1, 1 | 3 |
| Nazeroy | 25. | 7, 8 | 4 |
| Mende | | 7, 10 | 3 |
| Pontarlier | | 6, 5 | 15 |
| Grande Chartreuse | | 0, 10 | 6 |
| Grande Combe-des-Bois (<i>Jura</i>) | 24. | 10, 10 | 7 |
| Mont-Dauphin | | 9, 1 | 3 |
| Mont-Louis | 23. | 2, 4 | 6 |
| Couvent Saint-Bernard | 20. | 10, 0 | 32 août 1787. |

EXTRAIT

D'UNE Lettre de M. GEHLEN à
M. DESCOSTILS.

Vous avez inséré dans le n^o. 130, pag. 259 du *Journal des Mines*, une note à l'occasion d'un Mémoire de M. John, dont l'objet est très-intéressant, et où votre expérience et votre exactitude sont reconnues. Je crois que vous avez raison. Néanmoins cette note contient un mal entendu qui fait paraître M. John et moi (comme rédacteurs du Journal) sous un jour très-défavorable. M. John parle de l'acide carbonique pur dissout dans l'eau, et non pas du carbonate de potasse neutre. Le procédé de M. Vauquelin, de séparer le fer du manganèse par ce dernier réactif, était bien connu de M. John, puisqu'il avait été employé par M. Klaproth et par d'autres chimistes allemands; mais vous avouerez sûrement que dans ce cas, ce n'est pas l'acide carbonique seul qui agit, et qu'il se forme un sel composé qui est ensuite détruit par l'ébullition et le dégagement de l'acide carbonique, de même que cela a lieu pour la décomposition du sulfate de magnésie par les carbonates alcalins saturés. Soyez persuadé que si M. John avait eu assez peu de jugement pour croire que les phénomènes annoncés par M. Vauquelin étaient dus à la magnésie au lieu d'être dus au manganèse, son

travail aurait difficilement mérité de paraître dans mon Journal, et qu'au cas qu'une pareille opinion n'eût été émise que par impolitesse envers M. Vauquelin, je n'aurais certainement pas permis, en qualité de rédacteur, qu'elle fût imprimée, puisque j'ai la plus haute estime pour M. Vauquelin, et que je connais très-bien son mérite et ses talents très-rares. Vous voyez, par ce que je vous marque, que ni M. John ni moi n'avons manqué aux égards dus à M. Vauquelin. Je vous prie donc de vouloir bien lever ce petit mal-entendu dans le plus prochain n^o. du *Journal des Mines*.

J'ai pensé que le meilleur moyen de répondre au désir de M. Gehlen était de publier sa Lettre. Je me bornerai seulement à remarquer que personne n'a pu voir un manque d'égard dans le procédé de M. John, puisque les chimistes dont il blâmait la méthode n'étaient pas nommés; c'est à ce silence qu'est due la méprise que j'avais commise, ne sachant pas que d'autres que M. Vauquelin eussent attribué à l'acide carbonique la propriété de dissoudre le carbonate de manganèse.

(Note de M. Descostils.)

ERRATA pour le présent numéro.

Page 303, dans le titre, avec parties bleues et rouges; supprimez et rouges.

Errata du Tome XXII.

Page 259, ligne 25, comme l'ont prouvé, lisez, comme l'ont proposé.

JOURNAL DES MINES.

N^o. 137. MAI 1808.

OBSERVATIONS GÉOLOGIQUES

Sur des Terrains de transition qui se rencontrent dans la Tarentaise et autres parties de la chaîne des Alpes.

Par A. J. M. BROCHANT, Professeur de minéralogie à l'Ecole des Mines (1).

1. LES naturalistes ont distingué depuis longtemps deux classes principales de terrains, les *primitifs* qui ne contiennent aucuns débris de corps organisés et aucune roche de transport, et les *secondaires* qui en renferment.

Ce qu'on entend par terrain de transition.

(1) Ce Mémoire, tel qu'il est ici publié, n'est pas le même que l'auteur a lu sur le même objet à la Classe des sciences de l'Institut national en mars 1807. Ce dernier, quoique renfermant les mêmes observations et les mêmes conclusions, était infiniment plus court. L'auteur s'était contenté d'y exposer les faits les plus importants, et il avait retranché des discussions particulières et beaucoup de détails de localités qui auraient été peu intéressans dans une lecture publique; mais on les a laissés subsister ici, afin de donner aux géologues qui visiteront ces contrées, et surtout aux élèves des mines qui y habitent, des indications

Volume 23.

X