

renferme se trouve masquée par le gaz acide carbonique. Mise en bouteille depuis quelque temps, cette eau subit très-peu d'altération : elle abandonne seulement, comme la plupart des eaux ferrugineuses, quelques flocons d'hydrate de sesquioxyde de fer.

» Un fait très-remarquable que présente la composition de cette eau, c'est la présence d'une quantité très-notable de potasse. Nous avons en effet, été surpris de la proportion de potasse que renfermait l'eau de la source nouvelle, comparativement à la proportion de soude, et surtout comparativement aux autres sources de même nature. Son analyse quantitative nous a fourni les résultats consignés dans le tableau suivant :

| | Gram. | Litre. |
|--|----------------|----------|
| Acide carbonique libre et combiné..... | 2,2027 | ou 1,693 |
| — chlorhydrique..... | 0,0547 | |
| — iodhydrique..... | indices | |
| — sulfurique..... | 0,0274 | |
| — silicique..... | 0,0410 | |
| — arsénique..... | impondérable | |
| Potasse..... | 0,1570 | |
| Soude..... | 0,8526 | |
| Chaux..... | 0,1696 | |
| Magnésie..... | 0,1074 | |
| Lithine..... | } impondérable | |
| Alumine..... | | |
| Oxide de fer..... | 0,0082 | |
| — de manganèse..... | indices | |
| Matière organique..... | indices | |
| | 3,6206 | |
| Résidu salin à 180°..... | 2,312 | |

» Tous ces éléments constitutifs, convertis par la théorie