(5). Dans différentes parties de Montréal, il y a différentes eaux salines dont les sels ont probablement pris naissance lors de l'éruption volcanique du Mont Royal. Les principaux sels dans ces eaux sont: (a) sulfate de calcium; (b) chlorure de calcium; (c) sulfate et chlorure de sodium.

(6). Les eaux à carbonate de calcium dérivent partiellement du mélange des types ci-dessus et elles ont particulière-

ment une origine locale.

(7). Les types d'eaux ci-dessus se mélangent et donnent lieu aux eaux actuelles de Montréal.

(8). Une eau souterraine peut devenir plus ou moins concentrée sans changer sa composition relative.

(9). Durant le procédé de mélange de ces différentes eaux dans 'n calcaire, il y a départ de certains éléments solubles.

(10). La proportion du magnésium par rapport au calcium augmente à mesure que la proportion du sodium décroît dans l'eau.

(11). Nous décrivons et illustrons plusieu. 3 nouvelles

méthodes graphiques pour représenter les analyses.

(12). Nous adoptons une méthode de classification nouvelle

et naturelle pour les eaux de Montréal.

(13). On a trouvé un dyke de roche vésiculaire à une profondeur de 1,000 pieds.