

du soluble. Si nous soustrayons cette pesée du résidu fixe total, nous obtenons le poids du résidu insoluble. Dans le résidu soluble nous pourrions rechercher plus tard les sels alcalins, les sels de magnésium et le sulfate de calcium. Ce dernier sel est regardé comme presque insoluble, mais surtout en présence du carbonate de calcium il passe avec une très grande facilité dans ce résidu. Le carbonate de calcium, le peroxyde de fer, la silice et des traces d'alumine ou de phosphate d'alumine se retrouvent dans le résidu insoluble.

Exemple d'analyse. — 1000 c. c., de l'eau de Montréal dont l'échantillon a été prélevé le 21 mars 1899, ont donné:

1	Capsule et résidu à 105° C.....	64 gr.	100
	Capsule vide.....	64 gr.	012
		<hr/>	
	Résidu total.....	0 gr.	088
2	Capsule et résidu porté au rouge.....	64 gr.	047
	Capsule vide.....	64 gr.	012
		<hr/>	
	Résidu fixe.....	0 gr.	035
3	Résidu à 105° C.....	0 gr.	088
	Résidu fixe.....	0 gr.	035
		<hr/>	
	Résidu volatil.....	0 gr.	053
4	Capsule et résidu fixe soluble.....	64 gr.	026
	Capsule vide.....	64 gr.	012
		<hr/>	
	Résidu fixe soluble.....	0 gr.	014
5	Résidu fixe.....	0 gr.	035
	Résidu fixe soluble.....	0 gr.	014
		<hr/>	
	Résidu fixe insoluble.....	0 gr.	021

Dans ce litre d'eau, il y avait 88 milligrammes de matières solides, dont 35 mil., de résidu fixe, 53 mil., de résidu volatil, 14 mil., de résidu fixe soluble et 21 mil., de résidu insoluble. Tout en faisant le dosage des résidus, il faudra noter leur apparence au fond de la capsule surtout lors de la calcination au