

constante du manganèse, quoique en petite quantité. Le minéral n'est pas attaqué par les acides. Une analyse qualitative pour le chlore et la fluorine donna des résultats négatifs.

Plusieurs analyses furent faites des cristaux lilas, avec les résultats suivants:

*Analyses de cristaux lilas d'idocrase.*

	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	MnO	MgO
1	36.67	20.35	1.01	37.35	0.18	2.49
2	36.74	19.95	0.60	—	—	—
3	36.94	19.95	0.87	—	0.21	—
4	36.72	20.07	0.82	37.50	—	—
5	37.31	19.83	0.97	37.90	0.29	1.85
Moyenne	36.88	20.03	0.85	37.61	0.23	2.17

Dans chaque cas la totalité du fer présent a été calculé comme Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; aucune détermination spéciale ne fut faite du protoxyde de fer. La quantité d'eau fut évaluée indirectement par la perte de poids après chauffage: à 105 degrés C., cette perte était de 0.03 pour cent, et un nouvel abaissement de 3.06 pour cent après une ignition prolongée. Une seconde détermination sur un autre échantillon de choix donna une perte totale en poids de 3.33 pour cent. La moyenne des analyses précédentes est donnée dans la colonne 2 du tableau suivant. Le poids spécifique des cristaux lilas est 3.32.

Une seule analyse des cristaux pâles vert jaunâtre du «Montreal Chrome Pit» donna le résultat indiqué dans la colonne 3; comme on le remarquera il y a une concordance étroite dans la composition des deux variétés, la seule différence essentielle vient de ce que dans les cristaux vert jaunâtre, environ le 4 pour cent de Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> a été remplacé par son équivalent Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.

*Analyses d'idocrase.*

	Calculé pour la formule de Clark.	Cristaux lilas.	Cristaux vert jaunâtre.
SiO <sub>2</sub>	36.96	36.88	36.62
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	20.94	20.03	15.96
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	—	0.85	4.30
FeO	—	—	0.54
CaO	40.25	37.61	38.66
MnO	—	0.23	trace
MgO	—	2.17	1.25
H <sub>2</sub> O - 105°C	—	0.03	0.07
H <sub>2</sub> O + 105°C	1.85	3.06	3.11
	100.00	100.86	100.51

Les analyses d'idocrase n'aboutissent pas, en général, à une simple formule pour le minéral, et des spécimens provenant de différentes localités peuvent varier considérablement entre eux par leur composition. C'est en termes généraux, un silicate de calcium-aluminium, dans lequel des proportions variables de calcium peuvent être remplacées par des quantités