

Potamogeton Morloti (Siehe Seite 51, in einer frühern Versammlung in Wien, durch Herrn v. Morlot mitgetheilt.

2. Versamml. am 3. Dec. Mit dem Vorzeigen von darauf bezüglichen Sammlungen verknüpfte Herr v. Morlot Mittheilungen über die geologischen Verhältnisse des südlich von der Drau gelegenen Theiles von Steiermark. Man hat daselbst nebst dem schon von Anker besprochenen Urgebirge des Bachers, wo sowohl Granit als Glimmerschiefer in bedeutender Ausdehnung auftreten und nebst dem mehr untergeordneten Vorkommen von Uebergangsschiefern am Bacher wie auch südlich von Gilly, wesentlich folgende Formationen: Alpenkalk, wie gewöhnlich leer an Versteinerungen, nur Herrn Weineck in Gonobitz ist es gelungen, Spuren von Hippuriten darin zu finden: das Gestein ist bald reiner Kalk, bald Dolomit und alsdann nicht selten Bleiglanz führend. Sogenanntes Alpenkohlengebirge, ein Schiefergebilde mit backenden Kohlen, auf dem Kalk liegend und häufig mit diesem gehoben und steil aufgerichtet. Professor Unger schliesst aus den schönen Pflanzenabdrücken, welche Herr Wodiczka in Gilly und Herr Rak in Misling darin gefunden haben, auf eine Uebereinstimmung mit Häring und die bei Oberburg zahlreich vorkommenden Versteinerungen erweisen vollkommen das Gebilde als eocen. Wunderbar sind die grünen, bald mehr tuffartigen, bald ganz porphyränlichen Varietäten dieser Schiefer: die auf einen metamorphischen Prozess deuten, der mit der Dolomitisation durch Mineralwassereruptionen zusammenhängen dürfte: es knüpfen sich dann auch wahrscheinlich daran die Bildung des Bleiglanzes und des Bohnerzes im Alpenkalk, der sonderbaren Eisenerze, auf die Herr von Bonazza im eocenen Schiefer baut und die Erscheinung der bis auf den heutigen Tag fliessenden Mineralquellen. Die miocene Tertiärformation in horizontalen Schichten das niedere Hügelland bildend, zeigt den gewöhnlichen allgemeinen Charakter, nur dass seine Braunkohlenlager hier ganz vorzüglich mächtig auftreten. Das ältere Diluvium ist sehr normal entwickelt.

3. Versamml. am 10. Dec. Herr Dr. K. L. SchmarDA über *Teredo navalis*. Der äussere und innere Bau des Pfahlwurms wurde beschrieben, so wie seine Lebensweise und Verbreitung. Dazu Notizen über den Schaden, den er verur-

sacht, und die bis jetzt angeordneten Mittel, den Zerstörungen Schranken zu setzen. Die vorgezeigten, in Weingeist aufbewahrten Exemplare hatte Herr Dr. Schmar da in Fiume selbst gesammelt und durch Abbildungen erläutert.

Herr v. Fridau theilte die Resultate einer Mineralanalyse mit, welche er schon vor einiger Zeit im Laboratorium des Herrn Prof. Gottlieb ausgeführt hatte. Er bemerkte, dass er sie nur in so fern vorzulegen wage, als ihr Gegenstand ein Mineral sei, dessen Stellung im Systeme noch keineswegs bestimmt und nur durch vielfältige Untersuchungen entschieden werden könne — nämlich ein Ankerit (*paratomes Kalkhaloid*. M.) von Admont in Obersteier. Die an Kohlensäure CO_2 gebundenen Basen desselben sind Kalkerde CaO , Eisenoxydul FeO , Talkerde MgO und Manganoxydul MnO . Die angewendeten Trennungsmethoden waren die gewöhnlichen. Das Eisen wurde vom Mangan durch bernsteinsaures Ammoniak geschieden, die Kohlensäure durch den Verlust bestimmt.

Zur Analyse angewandt wurden 1·6222 Gran. Sie gaben :

	Hygroskopisches Wasser . . .	0·0024	
	Gangart . . .	0·0230	
Eisenoxyd	($\text{Fe}_2 \text{O}_3$) . . .	0·3888	} entsprechen
Schwefelsaurer Kalk	(CaO, SO_3) . . .	1·0520	
Phosphorsaure Talkerde	($2\text{MgO}, \text{PO}_3$) . . .	0·2894	
Manganoxyduloxyd	($\text{Mn}_2 \text{O}_3$) . . .	0·0214	
	{ $\text{FeO} = 8·3499$	} entsprechen	{ $\text{FeO}, \text{CO}_2 = 0·5638$
	{ $\text{CaO} = 0·4322$		{ $\text{CaO}, \text{CO}_2 = 0·7736$
	{ $\text{MgO} = 0·1060$		{ $\text{MgO}, \text{CO}_2 = 0·2191$
	{ $\text{MnO} = 0·0214$		{ $\text{MnO}, \text{CO}_2 = 0·0346$

Daraus ergibt sich die Menge der $\text{CO}_2 = 0·6806$.

Auf 100 Theile gerechnet :

Wasser =	0·15
Gangart =	1·47
FeO — =	21·57
CaO — =	26·70
MgO — =	6·54
MnO =	1·32
CO_2 =	41·95
	<hr/>
	99·70

Auf reines trockenes Metall reducirt :

$\text{FeO} = 21·93$	} entsprechen	{ $\text{FeO}, \text{CO}_2 = 35·33$	
$\text{CaO} = 27·14$			{ $\text{CaO}, \text{CO}_2 = 48·47$
$\text{MgO} = 6·64$			{ $\text{MgO}, \text{CO}_2 = 13·73$
$\text{MnO} = 1·34$			{ $\text{MnO}, \text{CO}_2 = 2·17$
$\text{CO}_2 = 42·65$		<hr/>	
		99·70	