

solution d'amidon et quelques gouttes d'acide sulfurique.

Cette eau-mère rougit légèrement le tournesol ; sa pesanteur spécifique est de 1,2349 ; elle ne se trouble pas par les sels de baryte. L'analyse que j'en ai faite m'a donné :

	Eau de mer.
Eau	0,7064—0,9691
Hydrochlorate de soude	0,1527—0,0218
<i>Id.</i> de potasse	0,0002—trace.
<i>Id.</i> de magnésie	0,0450—0,0049
<i>Id.</i> de chaux	0,0930—0,0008
<i>Id.</i> de fer	0,0027—0,0000
Sulfate de soude	0,0000—0,0034
Hydriodate	trace. —0,0000
Acide hydrochlorique	trace. —0,0000
	<hr/>
	1,0000 1,0000

En comparant la composition de l'eau-mère de Guaca à celle de l'eau de la mer, on peut remarquer que la première contient à-peu-près les mêmes sels que la seconde.

14. EAUX MINÉRALES d'Uriage, près Grenoble. (Brochure, 1825.)

Les eaux minérales d'Uriage ne marquent que 18 à 19° R. Les travaux de recherches que l'on a faits prouvent qu'il n'est pas possible de les obtenir à une température plus élevée ; mais M. l'ingénieur Gaymaud est parvenu, par un procédé très-simple (*An. des Min.*, t. 9, p. 805), à les échauffer artificiellement sans leur faire perdre aucune de leurs propriétés et de manière à pouvoir les administrer en bains.

L'analyse en a été faite par M. Berthier, qui a examiné les parties salines à Paris, et par MM. Guy-

mard et Breton, qui ont déterminé la nature et la proportion des gaz à Uriage même. Le résultat a été :

	Sels anhydres.	Sels cristallisés.
Carbonate de chaux	0,000120—0,000120	
<i>Id.</i> de magnésie	0,000012—0,000012	
Sulfate de chaux	0,000710—0,000900	
<i>Id.</i> de magnésie	0,000395—0,000698	
<i>Id.</i> de soude	0,000840—0,002210	
Muriate de soude	0,003560—0,003560	
Hydrosulfate de chaux et de magnésie	0,000110—0,000110	
	<hr/>	
	0,005747	0,007610
Acide carbonique	trace.	
Azote	0,006	
Hydrogène sulfuré	0,00085	
	} en volume.	

15. Analyse de l'EAU DE MER du port de Boston ; par M. S.-W. Webster. (Boston Journ. 1824, page 96.)

Une pinte de cette eau a donné, par la méthode d'analyse de M. Murray :

	grains.
Acide sulfurique	16,10
Acide muriatique	96,80
Soude	95,00
Chaux	2,40
Magnésie	13,60
Fer	trace.
	<hr/>
	223,90.

16. Sur le Gmelinite ; par M. D. Brewster. Edimb. Journ. 1825, page 262.)

La forme du gmelinite est une prisme hexaèdre régulier, surmonté par une pyramide à six faces tronquée. L'angle d'une face du prisme et de la pyramide est de 131°,48, l'angle de deux faces de la pyramide est de 96°,24 et l'angle de