Dieses Wasser verdient nach Wittstein am passendsten den Namen vitriolisches Eisenwasser. (*Balneol. Ztg. Bd. 9, No. 20.*) B.

Ueber das Mergentheimer Bitterwasser.

Das von Dr. Höring in neuester Zeit so sehr empfohlene und in seinen medicinischen Eigenschaften dem Friedrichshaller Bitterwasser gleichgestellte Mergentheimer Bitterwasser enthält in 16 Unzen folgende Bestandtheile:

a) in wägbarer Menge:

Chlorkalium	1,829	Gran
Chlornatrium	88,088	"
Chlormagnium	29,422	"
Chlorlithion	0,037	"
Schwefelsaures Natron	94,796	"
Schwefelsauren Kalk.	15,480	"
Bromnatrium	0,177	"
Kohlensaure Magnesia	3,294	"
Kohlensauren Kalk..	1,819	"
Kieselsäure	1,069	"
		<hr/>
		235,011 Gran

b) in unwägbarer Menge:

Jodnatrium, borsaures Natron und phosphorsaure Thonerde.

Freie Kohlensäure bei 10° C. 4,122 C. Z.

(*Balneol. Zeitung. Bd. 9, No. 20.*)

B.

Mineralwasser von Pont-a-Mousson (Meurthe).

1 Liter Wasser der Fontaine-Rouge enthält nach der Analyse von Louis Grandeau folgende Bestandtheile:

0,4835	Grm.	Ca O, CO ²
0,0260	"	Mg O, CO ²
0,0182	"	Fe ² O ³
0,0092	"	Si O ³
1,0477	"	Ca O, SO ³
1,8317	"	Mg O, SO ³
0,0408	"	Al ² O ³
0,3892	"	Na Cl
0,0152	"	K Cl

3,8615 Grm. feste Stoffe.

10 Liter des Wassers enthalten 807,1 C. C. Gas.

Dessen procentische Zusammensetzung:

Kohlensäure	Stickgas	Sauerstoffgas
77,9	21,7	0,4 Vol. Proc.

Der Gang der Analyse war der von H. Sainte Claire Deville empfohlene.

Temperatur des Wassers constant 11° C.

Das Wasser ist klar, merklich gelblich gefärbt, geruchlos, von salzigem, styptischem, hintennach bitterem Geschmack. Gegen das Gefühl reagirt es nicht. Das Wasser entspringt dem Lias und unterem Oolith; die Liasbänke enthalten Gyps und Dolomit, aus deren Wechselwirkung das Bittersalz entstanden sein mag. (*Ann. de Chim. et de Phys.* 3. Sér. Tom. LX. pag. 479—497. December 1860.)

Dr. H. Ludwig.

Analyse der Schwefelquelle der Ponts de Martel (Canton Neuchatel).

Die Quelle entspringt mitten in einem Sumpfe, eine viertel Stunde von dem Dorfe gleichen Namens. In der Umgebung derselben bemerkt man einen Geruch nach H₂S. Das Wasser ist klar, farblos, besitzt keinen merklichen Wohlgeschmack; seine Temperatur ist 90° C.

Nach Professor Ch. Kopp enthält das Wasser in 1 Liter:

Ca O, SO ³	=	0,0911	Grm.
Ca S	=	0,0098	"
Ca Cl	=	0,0050	"
2 Ca O, PO ⁵	=	0,0044	"
Ca O, S ² O ²	=	0,0014	"
Ca O, 2 CO ²	=	0,2150	"
Mg O, 2 CO ²	=	0,1263	"
Fe O, 2 CO ²	=	0,0040	"
Al ² O ³	=	0,0010	"
Si O ³	=	0,0324	"
Organische Substanz	=	0,0096	"

0,5000 Grm.

frei an HS = 0,0060, entsprechend 4 C. C.
(*L'Echo médicale. Mars 1860.*) Kromayer.

Analyse der Eisenquelle von Brévine (Canton Neuchatel).

F. Pagenstecher von Bern analysirte das Wasser. Er beschreibt es als ein klares, durchsichtiges Wasser (an der Quelle), welches sich aber, einige Zeit in der Flasche aufbewahrt, trübt, flockiges Ansehen bekommt, nach und nach sich wieder klärt, während ein gelbrother voluminöser Niederschlag sich bildet.

Beim Erwärmen des Wassers auf 30—40° R. entwickelt es eine beträchtliche Menge von CO² und N, welchen letzteren 10 Proc. O beigemischt sind.

In 12 Unzen des Wassers sind enthalten:

CO ²	=	1,85	Cub.-Zoll (Pariser)
N	=	0,75	" "