## Über Veränderung der fermentativen Eigenschaften, welche die Hefezellen bei der Abtötung mit Aceton erleiden.

Von

#### R. O. Herzog und O. Saladin.

(Aus dem chemischen Institut der Technischen Hochschule Karlsruhe.) (Der Redaktion zugegangen am 22. Juni 1911.)

Die Absicht war, zu untersuchen, wie sich lebende und Acetonhefe von gleicher Gärkraft gegenüber einer Zuckerart (z. B. Dextrose) in bezug auf die Umsatzgeschwindigkeit gegenüber anderen Zuckerarten verhielten.

1. Zur Anwendung gelangte untergärige Bierhefe, die uns von der Brauerei Sinner in Grünwinkel mit liebenswürdigster Bereitwilligkeit zur Verfügung gestellt wurde. Wir sprechen hierfür auch an dieser Stelle unseren besten Dank aus!

Die Hefe wurde stets gleichmäßig abgepreßt, sodaß ihr Wassergehalt annähernd konstant war. Auch in biologischer Beziehung war das Material sehr gleichmäßig, was seinen Ausdruck in der sehr konstanten Gärkraft findet. Wie die folgenden Tabellen zeigen, schwankte sie an den verschiedenen Versuchstagen nur um ein geringes, sodaß die zu verschiedenen Zeiten angestellten Versuche untereinander durchaus vergleichbar sind. Die Prüfung geschah in der Weise, daß dieselbe Gewichtsmenge Hefe mit einer konstanten Menge Traubenzucker geprüft wurde.

Auch die Abtötung erfolgte möglichst gleichmäßig. 200 g Hefe wurden mit etwa <sup>3</sup>/4 l Aceton eine Minute lang durchgerührt und die Masse auf der Nutsche scharf abgesaugt. Hierauf erfolgte dieselbe Behandlung mit Äther und dann nochmals mit Aceton. Bis zur Entfernung des Acetongeruches wurde dreimal mit Äther nachgewaschen und immer wieder ausgepreßt. Dabei hielt man stets ein möglichst gleichmäßiges Arbeitstempo ein. Am Schluß wurde an der Luft getrocknet:

Die Ausbeute an «Dauerhefe» betrug etwa 55 g aus 200 g lebender Hefe, also 27,5%. E. u. H. Buchner und M. Hahn geben in der «Zymasegärung» an: 30-32% für Acetonhefe, 29-32% bei der Abtötung mit Alkoholäther: Euler und Beth af Ugglas) erhalten bei Alkoholbehandlung zwischen 20 und 28% trockene Hefe. Die Differenzen hängen zum größten Teil natürlich davon ab, wie weit die lebende Hefe abgepreßt war.

Die Gärversuche wurden in folgender Weise ausgeführt. Eine Anzahl Erlenmeyerkölbehen wurden mit 25 ccm der Zuckerlösung und lebender (0,5 oder 1 g) oder toter (5 oder 10 g) Hefe beschickt, mit einem Watteverschluß versehen und auf einer Schüttelmaschine bewegt, was sich als wichtig für die Gleichmäßigkeit der Resultate herausstellte. Wegen der großen Anzahl von Kölbehen wurde auf Anwendung eines Wasserbadthermostaten verzichtet und in einem Raume gearbeitet, der gestattete, die Temperatur zwischen 23-24° C. konstant zu erhalten. In diesem Intervall sind also auch die Änderungen der Geschwindigkeitskonstanten von den Temperaturausschlägen abhängig. Nach 0,5, 2, 4, und 8 Stunden wurde die Gärwirkung durch Zusatz von 5 ccm gesättigter Sublimatwirkung unterbrochen und die Hefe von der Flüssigkeit abzentrifugiert. Die Lösung wurde mittels Saccharimeter polarisiert. Zur Bestimmung der ursprünglichen Drehung wurde eine Zuckerlösung + 5 ccm Sublimat untersucht, die mit Hefe versetzt wurde, um den Einfluß der Hefeextraktstoffe auszugleichen. Es zeigte sich, daß bei Anwendung lebender Hefe keine merkbaren Mengen optisch aktiver Substanzen in die Lösung abgegeben wurden. Dagegen zeigte eine Reihe von Versuchen, daß bei Anwendung von Acetonhefe eine Veränderung der Drehung auftrat, welche betrug:

<sup>1)</sup> Diese Zeitschrift, Bd. 70. S. 279 (1911).

Für Stunden 
$$0.5$$
 2 4 8
Bei Anwendung von  $5$  g Acetonhefe  $-0.2^{\circ}$   $-0.4^{\circ}$   $-0.8^{\circ}$   $-1.6^{\circ}$ 
 $0.5$   $0.4^{\circ}$   $0.8^{\circ}$   $-1.6^{\circ}$   $-$ 

Diese Drehungsänderungen werden daher stets bei den Versuchen berücksichtigt.

Zum Verständnis der Tabellen sei vorausgeschickt, daß jeder neue in anderer Weise numerierte Versuch mit einer anderen Hefe durchgeführt ist. Zu Anfang der Arbeit wurden stets nur Ein-Versuche in größerer Zahl gemacht, um den Unterschied in der Wirkungskraft der lebenden und der getöteten Hefe von verschiedenen Tagen und den der Wirkung der Abtötung kennen zu lernen. Später wurde jeder Versuch doppelt angestellt und neben anderen Monosen immer noch Dextrose vergoren zum direkten Vergleich der Reaktionsgeschwindigkeiten.

Die in der Tabelle verwandten Zeichen haben folgende Bedeutung:

t ist die Zeit in Stunden, nach welchen die Gärung aufgehoben wurde.

ci ist der an dem Saccharimeter abgelesene Winkel, welcher der Konzentration des Gärsubstrates nach der Gärung von t Stunden entspricht und somit ohne weiteres der unvergorenen Zuckermenge proportional ist.

k ist die Geschwindigkeitskonstante der Reaktion, berechnet nach der Formel

$$k = \frac{1}{t} \log \frac{c_0}{c_t}.$$

v ist die Geschwindigkeitskonstante berechnet nach der Formel

$$v = \frac{1}{t} \log \frac{c_0 + (c_0 - c_1)}{c_1}.$$

a)	עו	e x	U	.0	8 e	
		Vi	1			
31	ei	12	10	h.	1	

			versu	ich 1.			
	Hefemeng	e 0,5	g		Hefem	enge 1 g	
t.	Ct	k · 104	v · 104	: 1 <b>t</b>	Ct	k · 104	v · 104
0	22,0	-		0	21,5		_
0,5	21,2	322	632	0,5	19,8	714	1376
2	18,9	329	616	2	15,3	338	1289
4	16,0	345	608	4	11,0	727	1159
	Mittel:	365	618		Mitte	l: 593	1274
	*		Versi	ich 2.			
	Hefemeng	ge 0,5			Hefeme	enge 1 g	,
t	Ct	k · 104	v · 104	t	Ct	k · 104	
0	21,2		<u> </u>	0	20,8		_
0,5	20,3	376	738	0,5	19,1	742	1324
2	18,2	331	618	2	14,7	754	1312
4	14,8	380	677	4	9,6	839	1307
	Mittel:	392	6777		Mitte	1: 778	1348
			Vers	uch 3.			
	Hefemen	ge 0,5			Hefem	enge 1	g
t	Ct	k · 10*	v · 104	t	Ct	k · 104	
0	21,5	-	-	0	21,1	_	<del></del>
0,5	20,7	228	646	0,5	19,4	730	1402
2	18,6	314	589	2	15,2	712	1248
4	15,4	362	637	4	11,4	698	1119
8	10,7	369	593	8	3,5	975	1304
	Mittel:	318	616		Mitte	el: 779	1268
0	21,4	-		0	21,0		<u> </u>
0,5	20,6	330	650	0,5	19,3	732	1408
2	18,7	293	551	2	15,0	731	1276
4	15,5	352	626	4	10,8	712	1139
8	10,6	384	603	8	3,8	928	1252
0	21,4	_		0	21,0		: <u>-</u>
0,5	20,5	272	730	0,5	19,5	644	1244
2	18,5	366	596	2	15,3	688	1209
4	15,2	396	652	4	10,7	732	1165
8	10,8	371	589	8	4,0	900	1222
	Mittel:	345	625		the first of the	el: <b>758</b>	1239
		1.17		we that			

## Versuche mit getöteter Hefe.

	Versu	ich 4.			Ve	rsuch 5	).
	Hefeme	nge 5 g			Hefe	menge 5	g
t	Ct	k · 104	v · 104	t	Ct	k · 104	
0	20,6	<u> </u>		0	20,2		
0,5	2 (2003)	344	674	0,5	19,5	308	602
2	17,3	379	752	2	17,6	A Section of	601
4	14,3	396	676	4	15,2	309	543
	Mitte	al: 373	700			1: 348	582
			Ver	such 6.			
			Hefem	enge 10 g			
		t	Ci	k · 104	v · 104		
		0	22,0	_			
		0,5	20,1	784 .	1504		
		2	15,1	817	1409		
		4	9,0	970	1477		٥
			Mittel:	857	1463		
			Ver	such 7.			
	Hefem	enge 5	g		Hefem	enge 10	g
1	Ct	k · 104	v · 104	<b>t</b>	Ct	k · 104	v · 104
0	21,8	_	<del>-</del>	0	21,3	<del></del>	· ·
0,5	21,0	and the state of the state of	638	0,5	19,7		1306
2	18,1	404	744	2	• 15,2	738	1280
4	15,4	378	656	4	9,6	890	1340
8	10,4	402	630		Mitte	el: 768	1308
	Mitte	el: 327	667				
	. <b>.</b>		Ver	such 8.			
		enge 5			Hefem	enge 10	g
t	Ct	k · 10⁴	v · 10	<b>. t</b>	Ct	k · 104	v · 104
0	21,0	- <del></del>	-	0	22,6		· · · · · · · ·
0,5	20,1	380	744	0,5	18,9		1436
2		371	688	2	14,3		1372
4		402	695	4	8,9		1399
8	9,9	407	638		Mitte	el: 819	1402
	Mitte	el: 390	691		1		

## Versuch 9.

	Hefem	enge 5 g	•	Hefemenge 10 g				
t	ct	k · 104	v · 104	t	Ct	k 104	v · 104	
0	20,9	<del>-</del>		0	20,5			
0,5	20,0	382	750	0,5	18,8	752	1444	
2	17,5	385	713	2	13,8	854	1473	
4	14,5	396	687	4	8,5	956	1451	
8	9,6	422	657					
0	20,9	-	_	0	20,5		· <u></u>	
0,5	20,0	382	750	0,5	18,7	800	1530	
2	17,3	410	756	2	14,0	828	1426	
4	14,6	389	675	4	8,7	930	1424	
8	9,8	411	642		Mittel:		1458	
	Mittel	l: 397	704			-10	1100	

# Versuch 10.

Zy	Hefemenge 5 g Zymin (älteres Präparat)					Hefemenge 10 g Zymin			
1	Ct	k · 104	v · 104	t	Ct	k · 104	v · 104		
0	21,3			0	20,9				
2	18,2	341	636	2	15,0	720	1260		
4	15,4	352	617	4	10,5	742	1186		
	Mitte	1: 346	627		Mitte	l: 731	1223		

# Versuch 11.

Hefemenge 5 g  Zymin (frisches Präparat)					Hefemenge 10 g Zymin				
t	- Ct	k 104	v · 104	t	Ct	k · 104	v · 104		
0	21,6		_	0	21,2				
0,5	20,7	370	724	0,5	19,4	770	1478		
2	17,9	408	751	2	14,2	870	1489		
4	14,9	403	696	4	9,0	930	1423		
	Mitte	1: 394	724		Mittel	856	1463		

#### b) Lävulose.

#### Versuche mit lebender Hefe.

### Versuch 12.

	Hefemenge	e 0,5	g		Hefemenge 1 g			
1	Ct	k · 104	v · 101	ı ı	ct	k · 10*	v · 104	
0 .	-38,5		_	0	-38.0	1		
0,5	-37,5	230	452	0,5	-36,2	422	824	
2	<b>— 34,9</b>	213	407	2	<b>— 30,7</b>	463	845	
4	<b>— 31,1</b>	232	423	4	<b>— 23,9</b>	503	823	
8	- 25,4	205	372	8	13,7	554	822	
0	<b>— 38,5</b>	-		0	<b>— 38,0</b>	_	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
0,5	-37,6	206	406	0,5	<b>— 36.1</b>	446	890	
2	<del> 34,9</del>	213	407	2	-30,9	449	821	
4	<b>— 31,3</b>	222	411	4	-23,7	413	859	
8	25,1	232	394	8 -	<b>— 13,3</b>	569	842	
	Mittel:	219	409		Mittel:	477 .	840	

	Hefeme	nge 0,5	g	Hefemenge 1 g				
1	ct	k • 104	y · 104	t	Ct :	k · 104	v 10*	
0	21,4	<del></del>	_	0	21,0			
0,5	20,6	330	650	0,5	19,4	688	1320	
2	18,0	375	696	2	15,0	731	1276	
4	15,2	352	626	4	10,5	732	1320	
8	10,7	376	596	8	4,4	848	1192	
0	21,4			0	21,0			
0.5	20,6	330	650	0,5	19.4	688	1320	
2	18,3	339	633	2	14,7	774	1344	
4	15,2	352	626	4	10,7	732	1165	
3	20,8	371	589	8	4,2	873	1180	
	Mittel	: 353	633	•	Mittel		1264	
H	ppe-Scyler's	Zeitschrift	f. physiol. Cl	nemie. LX	XIII.		18	

## Versuch 13.

	Hefemen	ge 0,5	g		Hefemenge 1 g				
r	Ct	k • 104	v · 104	t	ct	k 104	v: 101		
0	-39,2	_	`. <u> </u>	0	-38,6		<u>.</u>		
0,5	-38,3	202	398	0,5	-36,6		900		
2 .	- 35,3	228	433	2	-31,4	448	820		
4	-31,6	234	451	4	-24.6	489	820		
8	- 26,0	233	381	8	<b>— 13,8</b>	559	827		
0	<b>—</b> 39,2		_	0	<b>— 38,6</b>	_	<u> </u>		
0,5	-38,2	224	442	0,5	-36,8	1,000	812		
2	-35,6	219	400	2	-31,2		843		
1	-31,9	224	408	4	-24,3	502	845		
8.	-25,9	225	384	8	- 14,0		818		
	Mittel:	224	412		Mittel:		835		

	Hefemenge	Hefemenge 1 g					
1	cı	k · 104	v · 104	t	Ct	k · 104	v · 10 <sup>1</sup>
0	+20,9	4		0	20,6		_
0,5	+20,2	294	582	0,5	18,9	748	1436
2	+17,7	361	670	2	14,7	733	1279
4	+14,8	377	653	4	10,1	776	1221
8	+ 10,4	379	599	8	4,0	889	1210
0	+ 20,9	<u></u>		0	20,6		_
0,5	20,1	382	710	0,5	18,9	748	1436
2	17,7	361	670	2	14,5	762	1325
4	14,9	347	641	4	10,2	763	1207
8	10,2	389	600	8	3,6	947	1271
	Mittel:	361	641		Mittel	795	1298

## Versuch 14.

	Hefemeng	e 0,5 g	g		Hefemenge 1 g			
•	C1	k · 104	v · 104	t	° ci	k · 104	v · 104	
0	-38,5		-	. 0	38,0			
0,5	-37,5	230	452	0,5	- 36,1	446	870	
2	-35,1	201	384	2	-31,0	442	809	
4	-31,2	228	416	4	- 24,2	490	826	
8	- 25,3	228	388	8	<b>— 14,0</b> .	542	807	
0	<b>— 38,5</b>	_		0	38,0	÷	<u></u>	
0,5	-37,4	252	496	0,5	-36,1	446	870	
2	<b>— 34,7</b>	219	423	2	- 31.1	435	797	
4	<b>—</b> 31,1	232	423	4	-24,2	490	826	
8	-25,4	205	372	8	-14,0	542	807 -	
	Mittel:	224	419		Mittel	479	826	

	Hefemeng	e 0,5 g		Hefemenge 1 g			
ı	. Ci	k · 104	v · 104	t	Ct .	k · 104	v · 104
0	+20,9	_	<del>-</del>	0	20,5		
0,5	20,1	338	666	0,5	18,9	706	1358
2	17,8	348	649	2	14,6	706	1286
4	14,9	367	641	4	10,2	758	1200
8	10,5	373	592	8	3,8	915	1238
0	20,9	-	_	0	20,5		<u></u>
0,5	20,0	382	740	0,5	18,9	706	1358
2	17,9	336	627	2	14.7	722	1263
4	14,5	396	687	4	10,1	768	1214
8	10,3	384	606	8	3,5	959	1287
	Mittel:	365	651		Mittel		1275

## Versuch 15.

	Hefemenge	e 0,5	g		Hefemen	ge 1	g
ı	Ct	k · 104	v · 104	t	Ct	k · 104	v · 104
0	<b>— 39,2</b>		_	0	-38,6		
0,5	<b>— 38,4</b>	180	356	0,5	-37,0	368	720
2	<b>— 35,7</b>	203	388	2	-31,5	434	796
4	<b>—</b> 32,3	210	386	4	-25,3	458	780
8	<b>— 26,5</b>	212	365	8	<b>— 15,8</b>	484	736
0	<b>— 39,2</b>		_	0	<b>— 38,6</b>		
0,5	-38,3	202	298	0,5	-37,0	368	720
2	-35,9	191	366	2	-31.9	414	761
4	<b>— 32,4</b>	207	380	4	-25,0	471	799
8	<b>— 26,2</b>	218	374	8	<b>— 15,4</b>	498	754
	Mittel:	202	376		Mittel:	436	<b>758</b>

	Hefem	enge 0,5	g	Hefemenge 1 g				
1	ct	k · 10⁴	v · 104	1	Ct '	k · 104	v · 104	
0	21,2		—	0	20,8	: <u></u> : :		
0,5	20,4	334	656	0,5	19,2	796	1416	
2	18,2	331	618	2	15,0	710	1244	
4	15,3	354	621	4	10,2	776	1220	
8	11,0	356	569	8	4,2	868	1187	
0	21,2	<u>.</u>	_   	0	20.8	_		
0,5	20,5	290	572	0,5	19,4	606	1172	
2	18.0	331	618	2	15,0	710	1244	
4	15,3	354	621	4	10.2	776	1220	
8	11,2	346	556	8	4,3	856	1172	
	Mitte	el: 337	604		Mittel	: 749	1234	

### Versuche mit getöteter Hefe.

## Versuch 16.

	Hefemeng	e 5 g			Hefemenge	e 10 g	
t .	Ct	k · 104	v · 104	t	ct	k · 104	v · 104
0	-39,5	_	_	0	<b>— 39.0</b>		
0,5	-37,9	360	704	0,5	-35.8	744	1428
2	- 32,9	397	732	2	-26,8	815	1406
4	<b>— 27,0</b>	413	711	4	<b>— 17,0</b>	901	1387
8	<b>— 16,5</b>	473	721				
0	<b>— 39,5</b>	_	_	0	- 39,0		n <u></u>
0,5	-37,8	382	748	0,5	- 35,7	768	1472
2	-32,6	417	766	2	-26,9	806	1393
4	<b>— 27,2</b>	405	699	4	<b>— 17,2</b>	889	1371
8	16,6	400	717		Mittel:	837	1410
	Mittel:	415	724				

	Heleme	nge 5 g	}		Hefeme	nge 10	g
. 1	Ct	k · 104	v · 104	$\ldots, \underline{t} =$	Ct	k · 104	v · 104
0	21,7			0	21,3		<u> </u>
0,5	20,8	368	720	0,5	19,6	722	1380
2	18,4	358	665	2	14,7	805	1391
4	15,0	401	693	4	9,7	854	1326
8	10,2	409	640			1	)
0	21,7	<u> </u>		0	21,3	_)	
0,5	20,8	368	720	0,5	19,5	768	1472
2	18,2	394	706	2	14,9	<b>(776.</b>	1346
4	15,2	384	671	4	9,4	638	1370
8	10,3	404	633		Mitte	760	1361
	Mittel	: 389	681			\	

## Versuch 17.

	Hefemeng	ge 5 g			Hefemeng	e 10 g	
1	Ct	k · 104	v · 104	t	cı	k · 104	v · 104
0	- 39,0	<u> </u>	=	0	-38,6		-
0,5	-37,5	342	670	0,5	25,3	776	1488
2	-32,6	389	719	2	<b>—</b> 26,4	825	1421
4	-26,6	415	715	4	<b>— 16,4</b>	929	1422
8	16,0	483	735				
0	- 39,0			0	<b>— 38,6</b>		
0,5	<b>— 37,4</b>	364	712	0,5	-35,3	776	1488
2	- 32,6	389	719	2	-26,8	792	1371
4	<b>— 36,3</b>	427	733	4	<b>— 16,7</b>	909	1397
8	16,0	483	735		Mittel:	834	1447
	Mittel:	411	717				

	Hefemer	nge 5 g			Hefemen	ge 10	g
	Ct	$\mathbf{k}\cdot\mathbf{10^4}$	v · 104	t	Ct	k · 104	v · 104
0	21,0	1		0	20,6		<u></u> .
0,5	20,3	294	579	0,5	18,9	748	1430
2	17,6	383	709	2	14,1	823	1419
4	14,4	409	706	4	8,7	935	1431
8	9,4	436	675				
0	21,0			0	20,6		
0,5	20,1	380	744	0,5	19,0	701	1350
2	17,5	396	731	2	14,0	839	1442
4	14,3	417	717	4	8,7	936	1431
8	9,4	436	675		Mittel:	830	1417
	Mittel:	394	692				

## Versuch 18.

	Hefemeng	e 5 g			Hefemeng	e 10 g	
t	Ct	k · 104	v · 104	. t	Ct	k · 104	v · 104
0	- 38,6	_		0	-38,1	·, <del></del> -	
0,5	-36,8	416	1024	0,5	-35,2	688	1326
2	<b>—</b> 32,3	393	727	2	-25,3	889	1518
4	-25,9	433	742	4	-15,6	969	1473
8	16,0	478	724				
0	- 38,6	_		0	<b>— 38,1</b>		_
0,5	<b>—</b> 37,0	368	720	0,5	-34,9	762	1464
2	-31,9	414	761	2	- 22,5	1143	1377
4	<b>— 26,0</b>	429	236	4	- 15,9	942	1440
8	<b>— 15,6</b>	458	712		Mittel	732	1433
	Mittel:	423	768				

	Hefeme	nge 5 g			Hefemen	ge 10	g
1	Ct	k · 104	v · 104	t	Ct-	k · 104	v · 104
0	21,4		_	0	21,0		
0,5	20,6	330	649	0,5	19,3	732	1409
2	18,0	376	696	2	14,5	804	1389
4	14,7	408	703	4	9,2	893	1380
8	10,0	413	645				
	1					1	
0	21,4	-	<u>-</u>	0	21,0		
0,5	20,5	392	720	0,5	19,5	676	1244
2	19,9	358	716	2	14,5	853	1464
4	15,0	386	669	4	9,1	981	1486
8	9,8	424	659		Mittel	823	1395
	Miţtel	: 386	687				

# Versuch 19.

	Hefemeng	e 5 g			Hefemenge	e 10 g	
1	Ct	k • 104	v · 104	t	Ct	k · 104	v • 104
0	-39,2	_		0	<b>— 38,7</b>	_	
0,5	-37,5	386	754	0,5	<b>— 35,5</b>	750	1440
2	- 33,0	374	693	2	-26,6	814	1405
4	<b>— 27,1</b>	401	713	1	-16,5	925	1582
8	- 16,3	476	726				
0	<b>— 39,2</b>	_		0	38,7	_	_
0,5	-37,6	362	710	0,5	-35,5	750	1440
2	- 32,9	381	704	2	-26,3	838	1442
4	<b>— 26,8</b>	413	732	4	<b>— 16,7</b>	912	1402
8	<b>— 16,5</b>	457	717		Mittel:	831	1451
	Mittel:	406	718				

	Hefemei	nge 5	ł .		Hefemen	ge 10	g
t	Ct	k · 104	v · 104	t	Ct	k · 104	v · 104
0	20,9		_	0	20,6	_	• =
0,5	20,1	338	666	0,5	19,0	702	1350
2	17,6	373	691	2	14,2	808	1395
4	14,5	396	649	4	9,2	875	1353
8	9,6	422	657				
0	20,9		_	0	20,6		<u> </u>
0,5	20,2	294	582	0,5	19,0	702	1350
2	17,4	398	734	2	14,2	808	1395
4	14,2	419	721	4	9,4	852	1323
8	9,5	428	664		Mittel	: 791	1361
	Mittel	: 458	670				

c) Mannose. Versuche mit lebender Hefe.

Versuch 20.

	Hefemen	ge 0,5	g		Hefem	enge 1	g
t	Ct	k · 104	v · 10+	t .	Ct	k · 104	v · 104
0	6,1	_	<del></del>	0	6,1	_	<del></del>
0,5	5,9	248	(568)	0,5	5,8	438	856
2	5,7	147	285	2	4,9	475	865
4	5,2	173	322	4	4,2	405	699
8	4,6	153	272	. 8	2,8	422	657
0	6,1	* <u>-</u>	_	0	6,1	_	<u> </u>
0,5	6,0	144	284	0,5	5,9	248	568
2	5,7	147	285	2	5,0	431	791
4	5,2	173	322	4	4,2	405	699
8	4,7	141	253	8	2,8	422	657
	Mittel:	165	289		Mittel	405	724

Parallelversuch mit Dextrose siehe Versuch 12.

## Versuch 21.

	Hefemen	ge 0,5	g		Hefem	enge 1	g
1	Ct	k · 104	v · 104	t	CŁ	k · 104	y · 104
0.,	6,0	<del></del>	<u> </u>	0	5,9	<u>.</u>	•
0,5	6,0	-		0,5	5,6	454	884
2	5,5	169	362	2	4,9	403	743
4	5,2	155	291	4	4,1	395	684
8	4,2	194	336	8	3,2	424	659
0	6,0	<del>-</del>		0	5,9		<u></u>
0,5	5,9	146	288	0,5	5,6	454	884
2	5,6	150	290	2	5,0	359	667
4	5.0	198	362	4	4,2	369	644 -
8	4,4	168	296	8	2,9	385	608
	Mittel	: 168	315		Mittel	: 405	721

Parallelversuch mit Dextrose siehe Versuch 13.

#### Versuch 22.

Hefemenge 0,5 g					Hefem	enge 1	g
t	ct	k · 104	v · 10+	1	Ct	k · 104	v · 104
0	6,1	<del>-</del>		0	6,0	<u></u>	_
0,5	5,9	248	(568)	0,5	5,8	296	580
2	5,6	185	356	2	5,1	352	656
4	5,1	166	356	4	4,1	413	712
8	4,5	187	291	8	2,6	455	725
0	6,1		_	0	6,0		_
0,5	5,9	248	(568)	0,5	5,8	296	580
2	5,6	185	356	2	4,9	441	805
4	5,2	173	323	4	4,1	413	712
8	4,7	141	253	8	2,6	455	725
	Mittel	: 191	322		Mittel	390	686

Parallelversuch mit Dextrose siehe Versuch 14.

#### Versuche mit getöteter Hefe.

#### Versuch 23.

Hefemenge 5 g				Hefemenge 10 g			
1	cı	k · 104	v · 104	t	Ct	k · 104	v · 104
0	6,2			0	6,1	<u></u>	
0,5	6,0	284	560	0,5	5,7	588	1140
2	5,4	300	563	2	4,6	612	1090
4	4,5	343	611.	4	3,1	735	1169
8	3,2	347	573				
0	6,2		-	0	6,1	-	_
0,5	6,1	142	(280)	0,5	5,8	438	856
2	5,4	300	563	2	4,7	566	1015
4	4,7	301	536	4	3,3	667	1077
8	3,4	326	523		Mittel:	601	1058
	Mitte	el: 293	559				

Parallelversuch mit Dextrose siehe Versuch 16.

+	Hefemer	nge 5 g	g		Hefeme	nge 10	g
t	Ct	k · 104	v · 104	t	Ct	k 101	v · 104
0	6,0		· ·	0	6,0		
0,5	5,8	296	580	0,5	5,6	600	1160
2	5,3	269	509	2	4,5	615	1113
4	4,6	288	518	4	3,2	682	1123
8	3,1	358	572				
0	6,0	й 	_	0	6,0		
0,5	5,8	282	580	0,5	5,6	600	1160
2	5,2	311	582	2	4,5	615	1113
4	4,4	336	593	4	3,1	717	1145
8	3.2	341	549 .		Mittel	·	1135
	Mittel	310	560		anitici.	. 000	1100

Parallelversuch mit Dextrose siehe Versuch 17.

#### Versuch 25.

	Hefeme	nge 5 g	3		Hefeme	nge 10	g
t	Ct	k · 104	v · 104	t	Ct	k · 104	v · 104
0	6,0		_	0	5,9	<del>-</del>	
0,5	5,7	446	(868)	0,5	5,5	610	1178
2	5,3	269	509	2	4,4	637	1128
4	4,5	312	555	4	3,0	734	1168
8	3,3	324	526				
0	6,0	<del></del>		0	5,9		
0,5	5,8	296	580	0,5	5,5	610	1173
2	5,3	296	509	2	4,5	588	1050
4	4,3	361	632	4	3,0	734	1163
8	3,1	333	572			: 652	1145
	Mittel	: 326	531				

Parallelversuch mit Dextrose siehe Versuch 18.

d) Galaktose.

Vers	iche mit leber	ider Hefe.	Versu	che mit get	iteter Hefe.	
	Versuch 2	Versuch 26.		Versuch 29.		
	Hefemenge	1 g	Hefemenge 10 g			
t	Ct	. Ct	t	ct	Ct	
0	34,6	34,6	0	34,2	34,2	
4	33,6	33,8	4	34,2	34,3	
7	22,6	32,1	7	34,1	34,2	
10	30,1	29,9	10	33,9	34,1	
	Versuch 2	27.	•	Versuch	30.	
	Hefemenge	1 g	l	lefemenge	10 g	
<b>t</b>	Ct .	Ct	t	Ct	· Ct	
0.	33,2	33,2	0	32,5	32,5	
4	32,7	32,1	4	32,5	32,8	
7	32,3	30,8	7	32,4	32,6	
10	28,9	28,8	10	32,3	32,5	
	Versuch 2	28.		Versuch	31.	
	Hefemenge	1 g	J	Hefemenge	10 g	
t -	Ct .	Ct	<b>t</b> .	Ct	Ct Ct	
0	32,9	32,9	0	32,2	32,2	
4	32,1	32,1	4	32,2	32,0	
7	30,5	30,5	7	32,4	32,3	
10	28,4	28,1	10	32.1	32,1	
12	27,2	27,2				

Aus den Tabellen folgt eine Bestätigung der älteren Versuche mit Dextrose; die unter v stehenden Werte liefern bessere Konstanten als die unter k (noch besser würde die Übereinstimmung sein, wenn man mit Herzog einen kleineren Koeffizienten als 1 vor das Glied (c<sub>o</sub>—c<sub>t</sub>) im Zähler wählen würde). Dasselbe Resultat liefern Lävulose und Mannose. Galaktose wird nicht vergoren; die Differenzen der Drehungswinkel sind auf die Anwesenheit von Extraktstoffen der Hefe und auf Infektion zurückzuführen.

Der Vergleich der Geschwindigkeitskoeffizienten untereinander zeigt zunächst, daß die zu verschiedenen Zeiten ausgeführten Versuche durchaus vergleichbare Werte von v liefern.

	Dextr	ose.			
Lebend		Getötet	Getötete Hefe		
0,5 g Hefe	1 g Hefe	5 g Hefe	10 g Hefe		
618	1274	700	-		
677	1348	582			
616	1268		1463		
625	1239	667	1300		
641	1298	691	1402		
760	1264	707	1458		
651	1275	627	1223		
604	1234	727	1463		
616	1253	681	1361		
677	1314	692	1417		
638	1214	687	1395		
Mittel: 647	1271	670	1361		
		699	1461		
		680	1363		
		672	1330		
		Mittel: 677	1384		
	Lävu	lose.			
Lebend	e Hefe	Getöte	te Hefe		
0,5 g Hefe	1 g Hefe	5 g Hefe	10 g Hefe		
409	840	724	1410		
412	.835	717	1447		
419	826	768	1433		
376	758	718	1451		
Mittel: 404	818	Mittel: 732	1435 .		
	Man	nose.			
Lebend	Charles and the second of the	Getöte			
	1 g Hefe		10 g Hefe		
289	724	559	1058.		
315	721	560	1135		
322	686	531	1145		
Mittel: 309	710	Mittel: 550	1173		

Der Vergleich der Mittelwerte für die zusammengehörigen Werte in bezug auf die variablen Hefemengen zeigt, daß sich sowohl beim Verhältnis von 0.5:1 bei lebender, wie bei 5:10 bei toter Hefe durchwegs auch das Geschwindigkeitsverhältnis von 1:2=0.5 ergibt; die einzige größere Abweichung zeigt der Versuch mit lebender Hefe bei Mannose (0.435). — In der folgenden Tabelle sind die Daten übersichtlich zusammengestellt.

Dextrose.	Lebende Hefe	647 1271	= 0,508
	Tote Hefe	677 1384 =	= 0,490
Lävulose.	Lebende Hefe	<del>404</del> <del>818</del> =	= 0,496
	Tote Hefe	732 1435	= 0,510
Mannose.	Lebende Hefe	<del>309</del> =	= (0,435)
	Tote Hefe	<del>550</del> =	= 0,494
		Mi	tel: 0.4996

Zu neuartigen Ergebnissen gelangt man aber, wenn man die mit lebender und toter Hefe gegenüber den verschiedenen Zuckerarten erhaltenen Geschwindigkeitskoeffizienten vergleicht.

#### Man findet für lebende Hefe

		extrose:	Lävulose:	Mannose:
Hefe: 0	,5 g	647	404	309
1	<b>*</b>	1271	814	710

Somit ist das Verhältnis der Geschwindigkeitskonstanten im Mittel: 1:0,63:0,52.

### Für tote Hefe wird erhalten:

		Dextrose	: Lävulo	se: Mannose:
Hefe:	5 g 10 »	677 1384	732	990
			1435 hwindigkeiter	1115 n im Mittel

1:1,06:0,81.

Da die Geschwindigkeitskoeffizienten für 0,5 g (bezw. 1 g) lebende und 5 g (bezw. 10 g) tote Hefe annähernd gleich sind, lassen sich die Zahlen direkt untereinander vergleichen.

Man erkennt, daß durch die Abtötung das Gärungsvermögen der Hefe gegenüber den einzelnen Zuckerarten gänzlich verschoben wird. Während die lebende Hefe Dextrose am schnellsten, Lävulose viel langsamer und Mannose nur etwa halb so schnell vergärt, wirkt die Acetonhefe am schnellsten gegenüber Lävulose, langsamer gegen Dextrose, am langsamsten bei Gegenwart von Mannose. Am übersichtlichsten werden vielleicht die Verhältnisse, wenn man die Mengen an Hefe berechnet, welche dieselbe Gärgeschwindigkeit gegenüber den verschiedenen Zuckerarten entfalten. Die folgende Tabelle gibt die Zahlen hierfür:

	Mannose: Lävulose:	Dextrose:
Lebende Hefe (in g)	: 1 0,82	0,52
Tote Hefe (in g):	6 4,6	4,8

Es wäre denkbar, daß durch die Tötung die Passierbarkeit der Zellmembran verändert worden ist, oder auch, daß
verschiedene «Zymasen» in der Hese vorhanden sind. Die einsachste Erklärung ergibt sich aber wohl auf Grund der von
Harden und Young erwiesenen Zusammengesetztheit des
Gärungssermentes. Durch die Behandlung der Hese mit AcetonÄther wird jedensalls ein Stoff geschädigt, der gerade für die
schnelle Vergärbarkeit der Dextrose wesentlich, relativ am unwesentlichsten für die Lävulosegärung ist. 1)

Die Versuche geben ein Beispiel für eine allgemein anwendbare Methode zur Prüfung auf die Einheitlichkeit eines Fermentes.

<sup>1)</sup> Vgl. hierzu H. Euler und G. Lundeqvist, Diese Zeitschrift, Bd. 72, S. 97 (1911).