

Beim Gebrauche zu beachten.

Die Normaltemperatur der Flüssigkeiten ist $14^{\circ} \text{R.} = 17,5^{\circ} \text{Cent.}$

Die Atomgewichte sind die sogenannten kleinen, $\text{H} = 1$; Wasser
 $= \text{HO}$.

CC. bedeutet Cubikcentimeter.

Grm. bedeutet Gramm.

1 Liter $= 1000 \text{ CC.}$

1 CC. $= 1 \text{ Grm. dest. Wasser bei } 14^{\circ} \text{R.} = 17,5^{\circ} \text{Cent.}$

Normalflüssigkeit bedeutet eine Lösung, welche 1 Atom. Substanz,
in Grammen ausgedrückt, in 1 Liter enthält.

Zehntel - Normalflüssigkeit bedeutet eine Lösung, welche $\frac{1}{10}$ Atom
Substanz, in Grammen ausgedrückt, auf 1 Liter enthält oder mit $\frac{1}{10}$ Atom
eines darin enthaltenen Körpers (z. B. Sauerstoff) wirkt.

Die Substanz wird immer im Atomgewicht des zu suchenden Kör-
pers abgewogen, und zwar für normale Flüssigkeiten zu $\frac{1}{10}$ Atom, für
zehntel-normale zu $\frac{1}{100}$ Atom.

Die Vollpipetten werden mit Anstrich ablaufen gelassen.

Atomgewichte.

Namen.	Zeichen.	Atomgewicht H = 1 (Wasser = HO)
Aluminium	Al	13,63
Antimon	Sb	122
Arsenik	As	75
Baryum	Ba	68,5
Blei	Pb	103,57
Boron	B	11,04
Brom	Br	80
Cadmium	Cd	56
Calcium	Ca	20
Cer	Ce	46
Chlor	Cl	35,46
Chrom	Cr	26,24
Eisen	Fe	28
Fluor	Fl	19
Gold	Au	196,67
Jod	J	127
Kalium	K	39,11
Kobalt	Co	29,49
Kohlenstoff	C	6
Kupfer	Cu	31,68
Lithium	Li	7
Magnesium	Mg	12
Mangan	Mn	27,57
Natrium	Na	23
Nickel	Ni	29,5
Palladium	Pd	53,24
Phosphor	P	31,36
Platin	Pt	98,94
Quecksilber	Hg	100
Sauerstoff	O	8
Schwefel	S	16
Silber	Ag	107,97
Silicium (SiO ₂)	Si	14
Stickstoff	N	14
Strontium	Sr	43,67
Uran	Ur	59,4
Wasserstoff	H	1
Wismuth	Bi	208
Zink	Zn	32,53
Zinn	Sn	59

Die
bezw
die A
zuwe
Geh
werd
laubt
als m
len a
die A
nige
Ende
Arbe
telst
sie s
mung
erhol
in ih
mehr
berü
der A
in le
jede
nehm

Resu
letzte
nur
der
gema
mehr
M