

TABLE 3

I (C), 2.716; H₂SO₄ (D), 19.23; H₃AsO₄ (E), 0.2835; V, 0.120

No.	Reading	μ	ϵ	$E - \epsilon$	$K_{p,10^2}$
1	0.0	0.0	0.0000	0.2835	—
2	4.72	0.75	0.02548	0.2580	—
3	15.33	4.82	0.08279	0.2007	2.68
4	23.5	8.75	0.1269	0.1566	2.71
5	29.1	12.25	0.1571	0.1264	2.70
6	34.2	16.25	0.1847	0.0988	2.69
7	39.1	22.0	0.2111	0.0724	2.69
8	45.2	34.8	0.2441	0.0394	2.40

Reading 52.5 is proportional to $\epsilon = 0.2835$

TABLE 4

I (C), 2.716; H₂SO₄ (D), 9.64; H₃AsO₄ (E), 0.2835; V, 0.120

No.	Reading	μ	ϵ	$E - \epsilon$	$K_{p,10^2}$
1	0.0	0.0	0.0000	0.2835	—
2	1.88	1.5	0.01015	0.2733	—
3	6.73	8.0	0.03925	0.2441	7.02
4	11.5	19.2	0.06210	0.2214	5.17
5	15.5	27.8	0.08370	0.1998	5.17
6	22.05	44.8	0.1101	0.1644	5.11
7	27.55	62.7	0.1487	0.1348	5.02
8	31.2	76.7	0.1685	0.1150	5.00
9	35.9	100.5	0.1938	0.0897	4.89

Reading 52.5 is proportional to $\epsilon = 0.2835$

TABLE 5

I (C), 5.43; H₂SO₄ (D), 9.64; H₃AsO₄ (E), 0.2835; V, 0.120

No.	Reading	μ	ϵ	$E - \epsilon$	$K_{p,10^2}$
1	0.0	0.0	0.0000	0.2835	—
2	3.15	0.5	0.01701	0.2665	—
3	13.9	6.83	0.07505	0.2084	1.69
4	20.8	12.0	0.1125	0.1710	1.68
5	26.8	17.8	0.1447	0.1388	1.64
6	33.6	26.5	0.1814	0.1021	1.61
7	40.7	36.3	0.2198	0.0637	1.74
8	43.4	50.0	0.2343	0.0492	1.48

Reading 52.5 is proportional to $\epsilon = 0.2835$