

LAMPIRAN I

Perhitungan Hasil Penelitian

Penentuan nilai pungut balik asam askorbat (100 mg/L) secara Spektrofotometri

Serapan Atom Nyala tidak langsung.

- Contoh perhitungan nilai pungut balik asam askorbat

Konsentrasi Cu(II) yang bereaksi

$$= \text{Konsentrasi Cu(II) awal} - \text{konsentrasi Cu(II) sisa}$$

Dari persamaan reaksi 9 dapat dilihat bahwa 2 molekul Cu(II) bereaksi dengan 1 molekul asam askorbat

Jadi konsentrasi asam askorbat yang terukur

$$= \frac{1}{2} \text{ dari konsentrasi Cu(II) yang bereaksi}$$

Nilai pungut balik asam askorbat

$$= \frac{\text{konsentrasi asam askorbat yang terukur}}{\text{konsentrasi asam askorbat yang diukur}} \times 100\%$$

Konsentrasi Cu(II) yang bereaksi

$$= 100 \text{ mg/L} - 16,67 \text{ mg/L}$$

$$= 83,33 \text{ mg/L}$$

Konsentrasi asam askorbat yang terukur

$$= \frac{1}{2} \times 83,33 \text{ mg/L}$$

$$= 41,66 \text{ mg/L}$$

Nilai pungut balik asam askorbat

$$= \frac{41,66 \text{ mg/L}}{100 \text{ mg/L}} \times 100\%$$

$$= 41,66\%$$

LAMPIRAN II

Hasil Analisis Konsentrasi Cu(II) Sisa dengan AAS Pada Penentuan Asam Askorbat dengan Variasi Konsentrasi Cu(II)

No	Cu(II) awal (mg/L)	Cu(II) sisa (mg/L)
1	100	16,67
2	200	27,78
3	300	49,49
4	400	69,71
5	500	119,40



LAMPIRAN III

Hasil Analisis Konsentrasi Cu(II) Sisa dengan AAS Pada Penentuan Asam Askorbat dengan Variasi pH Larutan

No	pH larutan	Cu(II) sisa (mg/L)
1	5	38,13
2	7	27,14
3	9	28,29
4	11	27,78
5	13	30,72

