

## BAB V

### KESIMPULAN

Kesimpulan yang dapat diperoleh dari uraian di atas adalah bahwa:

1. Perak ionik(I) dapat diendapkan menjadi perak metalik melalui elektrolisis larutan perak diamina,  $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$ . Elektrolisis dengan sistem  $\text{AgCl}-\text{NH}_4\text{OH}(\text{aq})$  mentaati hukum Faraday  $W = e i t$ . Berat endapan perak hasil elektrolisis merupakan fungsi linear dari kuat arus.
2. Endapan perak,  $\text{Ag}(\text{s})$ , yang diperoleh berwarna putih mengkilap seperti yang diharapkan. Efisiensi elektrolisis dapat mencapai 99,38 % pada kuat arus 2 mA dengan voltase 1,3 V. Meskipun demikian, endapan perak hidroksida  $\text{AgOH}(\text{s})$  masih mungkin terbentuk.

