

BAB V

KESIMPULAN

Pengendapan elektrolitik perak dengan komposisi elektrolit $\text{AgCl-NH}_4\text{OH-EDTA(aq)}$ dengan variasi kuat arus terbukti mentaati hukum Faraday. Semakin tinggi kuat arus maka semakin banyak endapan perak yang dihasilkan. Berat endapan perak (W_{obs}) berfungsi linear terhadap kuat arus (i). Elektrolisis juga menghasilkan endapan perak dengan kenampakan fisik mengkilap, namun masih dimungkinkan terbentuk endapan perak hidroksida, AgOH .

