

BAB V

PENUTUP

5.1 Kesimpulan

1. Setelah dilakukan proses elektrolisis pada limbah pemurnian logam mulia emas didapatkan logam mulia berupa perak.
2. Hasil dari proses elektrolisis mengurangi kadar asam pada larutan dan kandungan logam pada larutan berkurang sehingga larutan menjadi lebih aman terhadap lingkungan.
3. Rata-rata laju elektrolisis larutan elektrolit 10% hampir 4 kali lebih cepat dari pada rata-rata laju elektrolisis larutan elektrolit 5%, yaitu larutan elektrolit 5% adalah 0.255 gram/menit dan larutan elektrolit 10% adalah 0.83 gram/menit.
4. Larutan elektrolit yang mempunyai kadar 10% akan terelektrolisis lebih cepat dari pada yang 5%, yaitu pada larutan elektrolit 10% selama 40 menit dan pada larutan elektrolit 5% selama 75 menit.
5. Pada larutan elektrolit 5% hasil elektrolisis mengandung banyak logam tembaga selain logam perak dibandingkan larutan elektrolit 10%.

5.2 Saran

1. Disarankan untuk melakukan percobaan berikutnya melakukan variasi yang lain karena masih banyak variasi yang bisa dilakukan.
2. Disarankan saat melakukan percobaan dilengkapi dengan alat *safety* yang cukup seperti sarung tangan dan kaca mata karena larutan punya zat asam yang dapat merusak kulit dan mata.
3. Disarankan berhati-hati saat merangkai *power supply* dan jangan memegang