

BAB V

KESIMPULAN DAN SARAN

5.1. KESIMPULAN

Dari hasil penelitian yang telah dilakukan dapat disimpulkan :

1. Rangkaian elektrolisa yang terdiri dari anoda yang terbuat dari besi bekas/sisa dan batang karbon dari baterai bekas sebagai katoda dapat digunakan untuk menurunkan kadar Cr (VI) dalam limbah.
2. Dari perhitungan efisiensi arus maka reaksi redoks dalam larutan merupakan reaksi yang dominan dalam pengubahan Cr (VI) menjadi Cr (III).
3. Arus digunakan untuk mempercepat terbentuknya Fe^{2+} dari Fe.
4. Efisiensi tereduksi sebesar 99,03% dicapai pada variabel optimum pH awal/reduksi = 2,0, pH pengendapan = 8,5 dan waktu reduksi = 60 menit untuk kadar CrO_4^{2-} awal 7,4794 ppm.

5.2. SARAN

1. Pada penelitian berikutnya agar dicoba untuk berbagai variasi kadar CrO_4^{2-} dalam sampel dengan mengacu pada kondisi yang telah didapatkan.
2. Pada penelitian berikutnya agar dicoba untuk berbagai variasi voltase dan kuat arus pada suatu kadar yang tertentu sehingga kuat arus yang digunakan dapat diperhitungkan seefektif mungkin.

3. Pada penelitian berikutnya agar dicari perbandingan antara spesi CrO_4^{2-} dan $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ dalam sampel pada berbagai pH awal dengan menggunakan spektroskopi visible.

