

BAB V

KESIMPULAN DAN SARAN

5.1 Kesimpulan

Dari hasil penelitian yang telah dilakukan dapat disimpulkan bahwa produk air kangen water ini pH nya melebihi dengan yang diinginkan dan arus yang dipakai pada setiap proses anoda (H^+) pH 7-pH 9 akan mengalami penurunan sedangkan arus listrik yang dipakai pada proses katoda (OH^-) dari pH 7- pH 9 akan mengalami peningkatan karena pada proses ini pH yang diinginkan semakin basa maka jika produk air alkali yang diinginkan pH nya lebih tinggi maka proses yang terjadi pun akan semakin tinggi. Maka dapat diketahui bahwa penambahan arus listrik di proses katoda akan berbanding lurus dengan peningkatan nilai pH produk untuk mencapai $pH \geq 9$. Dari percobaan yang telah dilakukan, didapat variasi pH yang lebih baik ialah pH 8.5 karena pada produk yang terjadi pH didapatkan sekitar 8.7 yang mana itu tidak kurang dan tidak naik terlalu jauh dari nilai pH yang diinginkan. Sedangkan pada saat yang diinginkan nilai pH 9, nilai dari pH produk yang dihasilkan ternyata kurang dari 9 yaitu 8.8.

5.2 Saran

Berdasarkan hasil percobaan, penulis menyarankan untuk melakukan penelitian menggunakan sampel yang bervariasi dan pH yang bervariasi lebih banyak sehingga dapat menjadikan perbandingan antara macam-maca sampel dan macam-macam pH dan arus listrik yang terjadi .