

RINGKASAN

Natrium hipoklorit (NaOCl) dapat digunakan untuk klorinasi air sebagai pengganti Kaporit (Ca(OCl)_2). Senyawa ini dapat dihasilkan dari reaksi antara Natrium hidroksida (NaOH) dengan gas klor (Cl_2), yang merupakan hasil dari elektrolisa larutan garam dapur (NaCl).

Sifat konduktor dari elektroda grafit ditentukan oleh kekerasannya. Pada penggunaan elektroda grafit battery ABC yang masih baru, dihasilkan kadar klor aktif terbanyak.

Konsentrasi larutan garam dapur (NaCl) yang digunakan dalam elektrolisa, menentukan kadar klor aktif hasil elektrolisa. Pada penggunaan larutan garam dapur 11%, diperoleh kadar klor aktif maksimum sebesar 7579 mg/l.



SUMMARY

Natrium hipochloride (NaOCl) can be used to chlorination of the water besides Calsium hypochloride ($\text{Ca}(\text{OCl})_2$). This compound can be produced by the reaction from Natrium hidroxide with Chlorin (Cl_2), productions of Natrium chloride (NaCl) solution electrolytic process.

The characteristic of the Graphite electrode conductors are defined the hardness.

In the using of the new ABC battery electrode can be produced the maximum hypochloride (OCl^-)

The concentration of the Natrium chloride with used in the electrolitic process, define of the hypochloride (OCl^-) production. In the using of the 11% Natrium chloride (NaCl) solution, to produce the maximum hypochloride (OCl^-) = 7579 mg/l.

