

PLAGIAT MERUPAKAN TINDAKAN TIDAK TERPUJI

INTISARI

Hidrokuinon merupakan salah satu zat aktif yang digunakan secara luas pada produk pencerah kulit. Penggunaan hidrokuinon harus dibatasi kadarnya karena penggunaannya dalam jumlah yang berlebihan akan menimbulkan efek samping yang berbahaya. Untuk melindungi kenyamanan dan keamanan bagi konsumen, hal itu sangat diperlukan kontrol kualitas produk larutan pencerah untuk mengetahui mutu produk yang dihasilkan sehingga kandungan hidrokuinonnya dapat diketahui dan hasilnya dapat dipertanggungjawabkan. Tujuan penelitian ini adalah untuk mengetahui kadar hidrokuinon dalam larutan pencerah merek “A” yang beredar di pasaran dengan metode spektrofotometri visibel.

Penelitian ini merupakan penelitian non eksperimental deskriptif menggunakan metode spektrofotometri visibel dengan pereaksi *o*-fenantrolina. Pemilihan metode ini didasarkan atas pembentukan kompleks warna antara Fe^{2+} dan *o*-fenantrolina dengan adanya hidrokuinon sebagai agen pereduksi yang baik.

Berdasarkan analisis hasil, diperoleh kadar rata-rata hidrokuinon yang terkandung dalam sampel adalah $3,583 \pm 0,085$ % b/v. Dari data ini dapat disimpulkan bahwa sampel lebih besar dari persyaratan yang telah ditentukan oleh BPOM.

Kata kunci: hidrokuinon, larutan pencerah, spektrofotometer visibel.

PLAGIAT MERUPAKAN TINDAKAN TIDAK TERPUJI

ABSTRACT

Hydroquinone is one of active agent that can be used widely at product of bleaching skin. The uses of hydroquinone must be limited because abundant usage in a big concentrations can cause dangerous adverse effect. For protect consument confortabel and safety, so that quality control product is very needed to know quality of product is produced so that the hydroquinone content is knowable and the result can be guaranteed. Purpose of this research was know hydroquinone concentration of bleaching solution merek”A” was revolved in market with visible spectrophotometry method.

This study was a non experimental descriptive which was using visible spectrophotometry method with *o*-phenanthroline reagent. The choice the methods based on form a coloured complex ion from that amount of Fe^{2+} and *o*-phenanthroline with hydroquinone as a good reducing agent.

Based on the result analysis, it was found that the average concentration of hydroquinone in the sample with the trade mark was $3,583 \pm 0,085$ % b/v. Based on the data, it can be concluded that sample was not conditional fulfilled in BPOM.

Keywords: hydroquinone, bleaching solution, visible spectrophotometry.