

**STABILITAS FISIKA DAN pH SEDIAAN KRIM ANTI JERAWAT  
DENGAN MENGGUNAKAN *STEARYL ALCOHOL* DAN *CETYL  
ALCOHOL* SEBAGAI BASIS KRIM**

Lusi Senja, Ariyaningtyas, 2014  
Pembimbing : Ni Luh Dewi Ariyani

**ABSTRAK**

Hasil penelitian terhadap stabilitas fisika dan pH sediaan krim anti jerawat yang mengandung asam salisilat 2% sebagai Formula I, asam salisilat 2% dan *tea tree oil* 3% sebagai Formula II, asam salisilat 2% dan *alpha hydroxy acid* yaitu asam glikolat 5% sebagai Formula III dengan kombinasi *stearyl alcohol* dan *cetyl alcohol* sebagai basis krim yang disimpan dalam alat *climatic chamber* pada suhu  $40^{\circ}\text{C} \pm 2^{\circ}\text{C}$  / RH  $75\% \pm 5\%$  selama 31 hari. Pengamatan stabilitas fisika dilakukan pada hari ke-0, 5, 15 dan 31. Data hasil pengamatan stabilitas fisika sediaan krim selama waktu penyimpanan yang meliputi organoleptis, viskositas, sifat alir, tipe emulsi, berat jenis, ukuran droplet dan pH dianalisis dengan metode *one-way* ANOVA ( $\alpha = 0,05$ ). Hasil penelitian menunjukkan bahwa sediaan krim Formula I dan Formula III tidak stabil secara fisika pada parameter organoleptis, berat jenis, ukuran droplet dan pH. Hasil penelitian Formula II menunjukkan bahwa sediaan tidak stabil secara fisika pada parameter organoleptis, viskositas, berat jenis, ukuran droplet dan pH. Sehingga dapat dikatakan ketiga formula tidak stabil secara fisika dan pH.

**Kata kunci** : stabilitas fisika dan pH, krim anti jerawat, asam salisilat, *tea tree oil*, asam glikolat