

Pengujian pH sediaan sabun padat dilakukan untuk mengetahui derajat keasaman atau kebasaan sediaan. Menurut standar SNI (1994) rentang pH sabun yang baik adalah 9 – 11. Nilai pH dibawah 4 akan dapat mengiritasi kulit. Sedangkan nilai pH diatas 10 akan menyebabkan kulit bersisik. Hasil uji pH yang diperoleh dari ketiga formula berkisar antara 9,6 – 10,1 yang masih berada pada rentang yang telah ditetapkan SNI, sehingga dapat dinyatakan sediaan baik dan aman untuk digunakan. Hasil analisis data uji pH menggunakan metode Shapiro – Wilk yaitu signifikansi 0,002 ($p \text{ value} < 0,05$) menunjukkan bahwa ada pengaruh variasi konsentrasi NaOH terhadap pH sediaan sabun padat. Data yang diperoleh menunjukkan semakin tinggi konsentrasi NaOH sabun padat, maka akan diperoleh nilai pH yang tinggi pula. Hal ini disebabkan karena semakin banyak atau tingginya konsentrasi NaOH, maka ion-ion OH⁻ yang dihasilkan dari proses ionisasi NaOH akan semakin banyak dan menambah sifat basa dari sabun