

ABSTRAK

Dalam penelitian reaksi brominasi eugenol (4-alil-2-metoksi fenol), reaksi dilakukan pada suhu $\pm 5^{\circ}\text{C}$ dengan pereaksi Br_2 tanpa pelarut dan pelarut yang digunakan untuk melarutkan eugenol adalah CCl_4 yang tidak mengandung air. Dalam struktur eugenol terdapat gugus $-\text{OH}$, gugus $-\text{OCH}_3$ dan gugus alil yang terikat langsung pada sebuah inti aromatis. Gugus-gugus ini memiliki sifat aktivasi inti aromatis dan pengarah orto-para.

Reaksi yang terjadi adalah reaksi adisi pada ikatan rangkap gugus alil dan reaksi substitusi elektrofilik pada inti aromatis dari eugenol. Jumlah gugus $-\text{Br}$ yang terikat pada eugenol sebanyak tiga buah. Dua buah gugus $-\text{Br}$ terikat pada eugenol melalui reaksi adisi dan sebuah gugus $-\text{Br}$ terikat pada eugenol melalui reaksi substitusi elektrofilik pada inti aromatis. Hal ini dibuktikan dengan hasil pemeriksaan kromatografi lapis tipis, spektra NMR, infra merah, ultra violet dan massa. Senyawa yang dihasilkan dari reaksi brominasi eugenol tersebut adalah 2-metoksi-4-(2,3-dibromo) propil-6-bromo fenol.

