

BAB V. KESIMPULAN DAN SARAN

5.1 Kesimpulan

Berdasarkan penelitian yang telah dilakukan dapat disimpulkan bahwa Sitosin 1 merupakan tautomer sitosin yang relatif paling mungkin terbentuk dengan energi total dan panas pembentukan yang paling rendah, potensial kimia yang relatif paling negatif, dan indeks elektrofilitas relatif paling besar. Interaksi tautomer sitosin dengan senyawa metabolit aktif isoflavon glisitein diol epoksida yang stabil adalah interaksi antara sitosin 4 dengan isoflavon diol epoksida dengan energi total dan panas pembentukan yang paling rendah, dan panjang ikatan yang paling pendek, sedangkan untuk interaksi tautomer sitosin dengan isoflavon diketon yang stabil adalah interaksi isoflavon diketon dengan sitosin 5 yang memiliki energi total dan panas pembentukan yang paling rendah, dan panjang ikatan yang paling pendek. Dan dilihat dari transfer elektron menunjukkan bahwa tautomer sitosin bertindak sebagai donor elektron terhadap isoflavon diol epoksida dan diketon dengan nilai transfer muatan bernilai positif.

5.2 Saran

Untuk peneliti selanjutnya disarankan untuk dapat menganalisa pembentukan senyawa kompleks isoflavon dengan basa nitrogen lainnya dari DNA dan menggunakan metoda yang berbeda.