

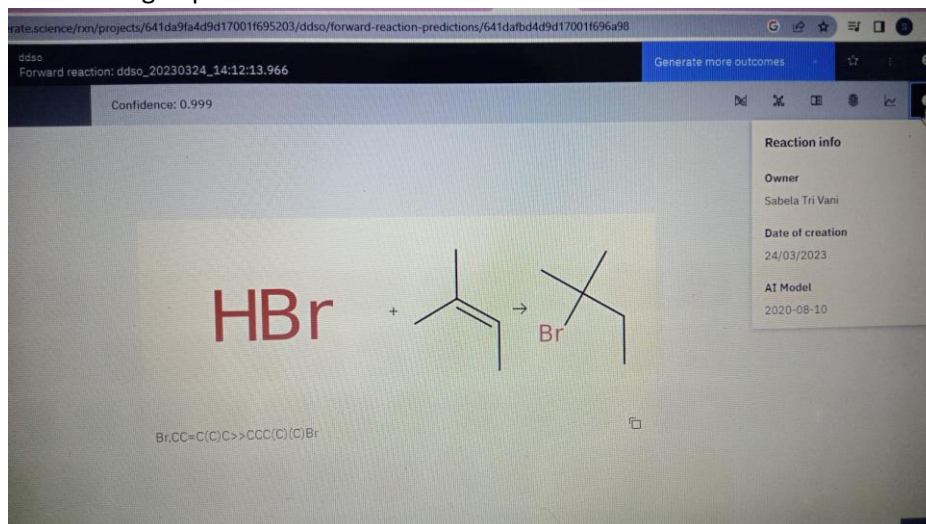
Sabela Tri Vani

A 211 115

DDSO

1. Reaksi adisi antara alkena dengan bromida

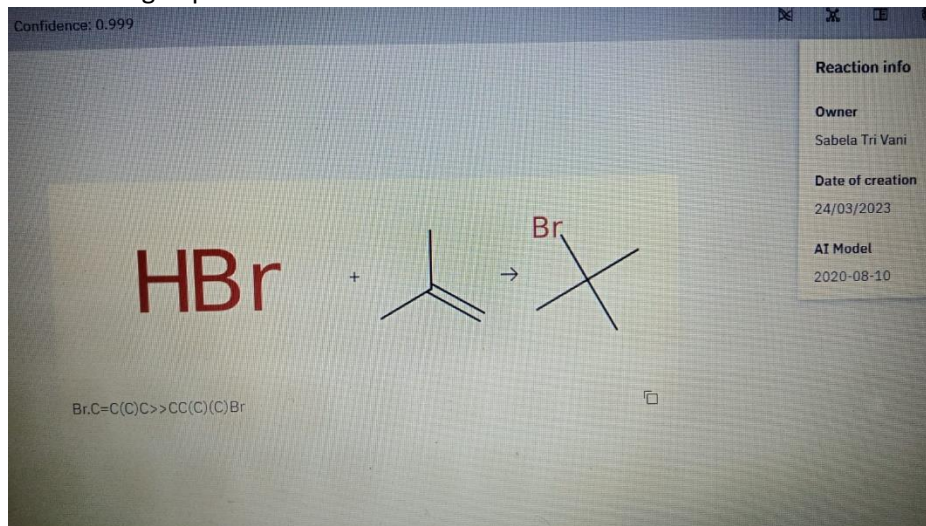
a) Alkena dengan posisi cis



Aturan Markovnikov

Pada gambar tersebut dapat dilihat H terikat pada sisi tengah yang terdapat sedikit elektronnya, sedangkan Br terikat pada sisi yang lebih banyak hidrogennya (Cis = simetris)

b) Alkena dengan posisi trans

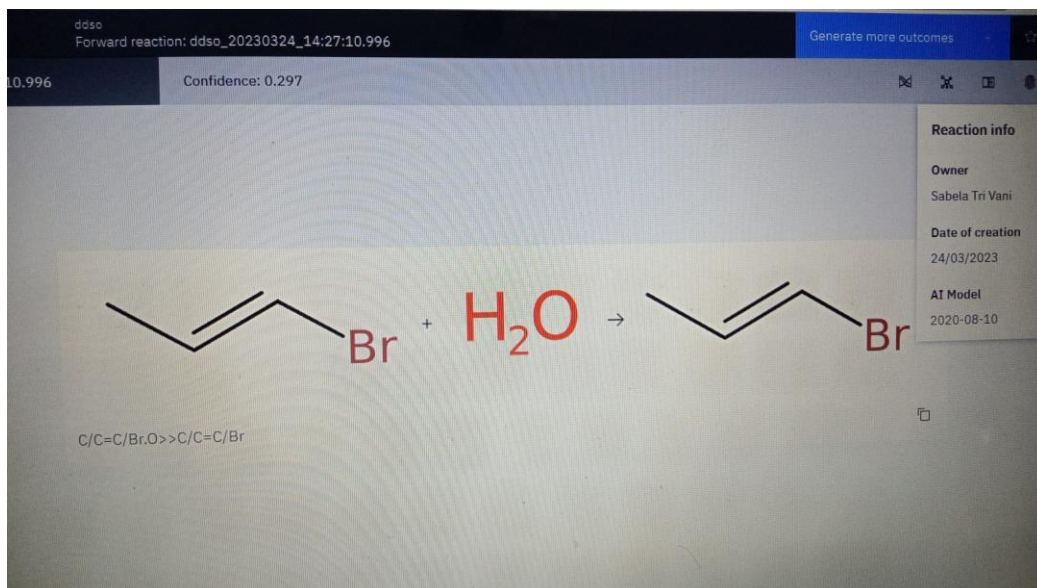


Aturan Markovnikov

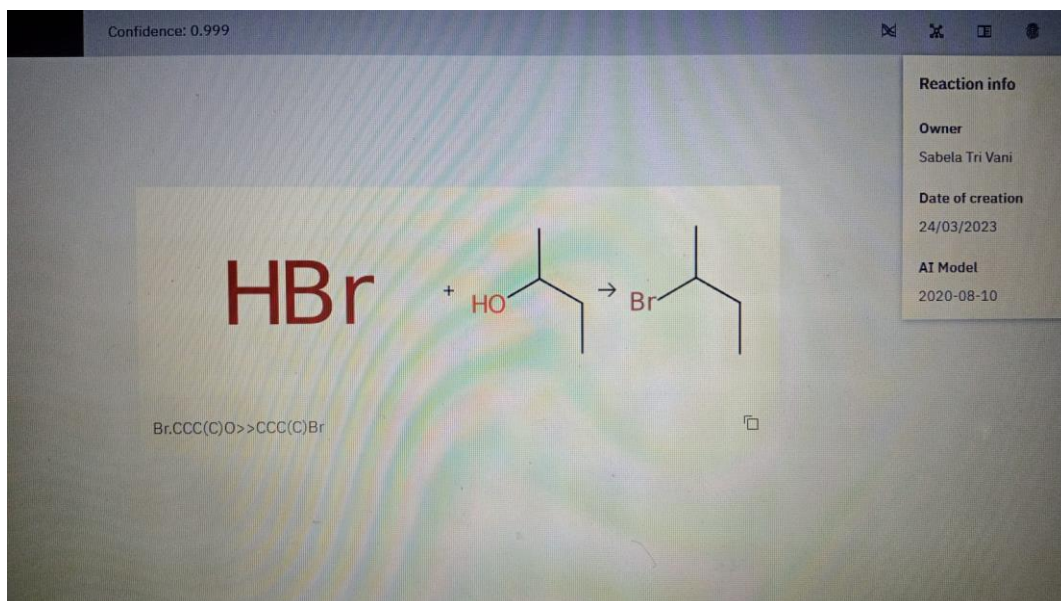
Dalam reaksi **adisi elektrofilik H – X** terhadap alkena yang tidak simetris, maka **H+** dari H – X akan teradisi ke karbon berikatan rangkap yang **lebih banyak mengikat hydrogen**.

2. Reaksi substitusi nukleofilik

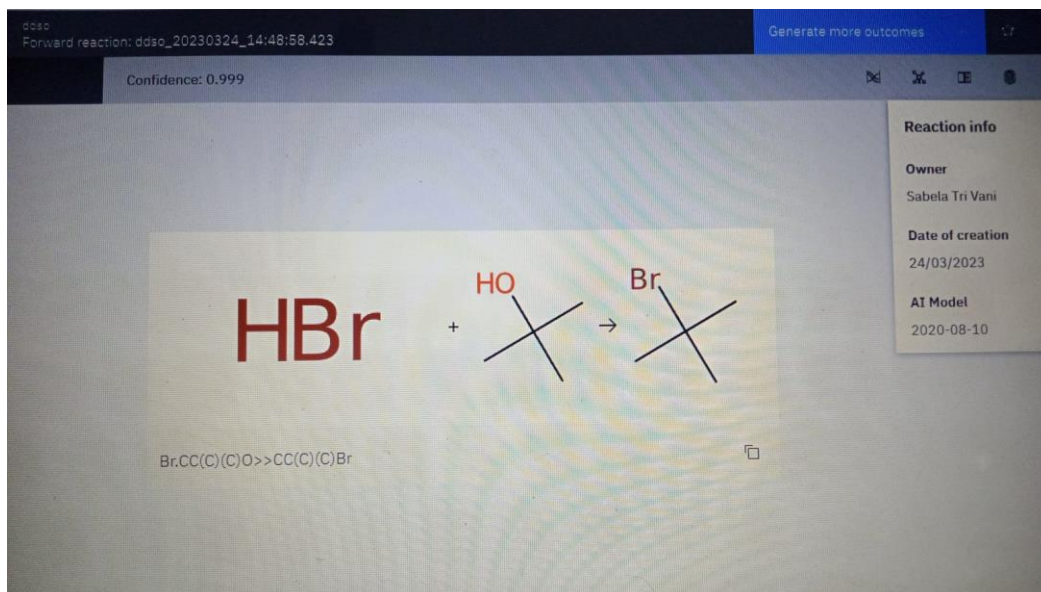
a. Alkohol primer



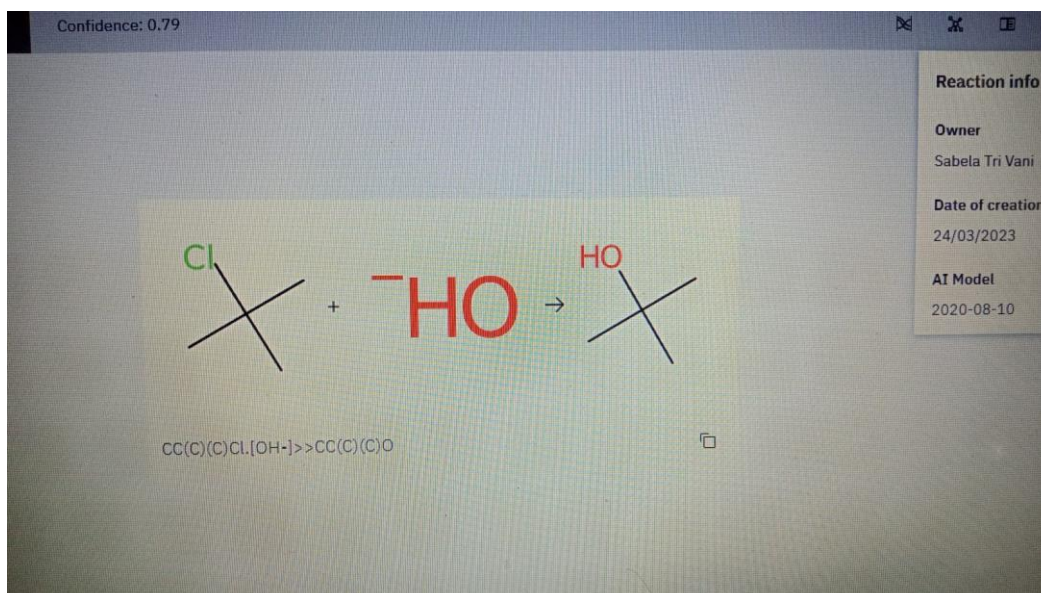
b. Alkohol sekunder



c. Alkohol tersier

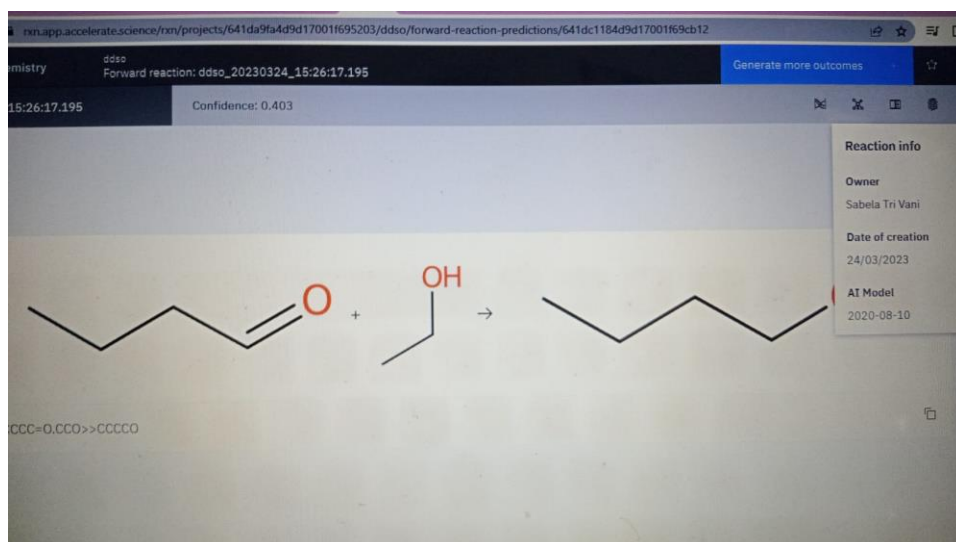


3. Reaksi eliminasi untuk pembentukan senyawa alkena dari senyawa awal alkil halide

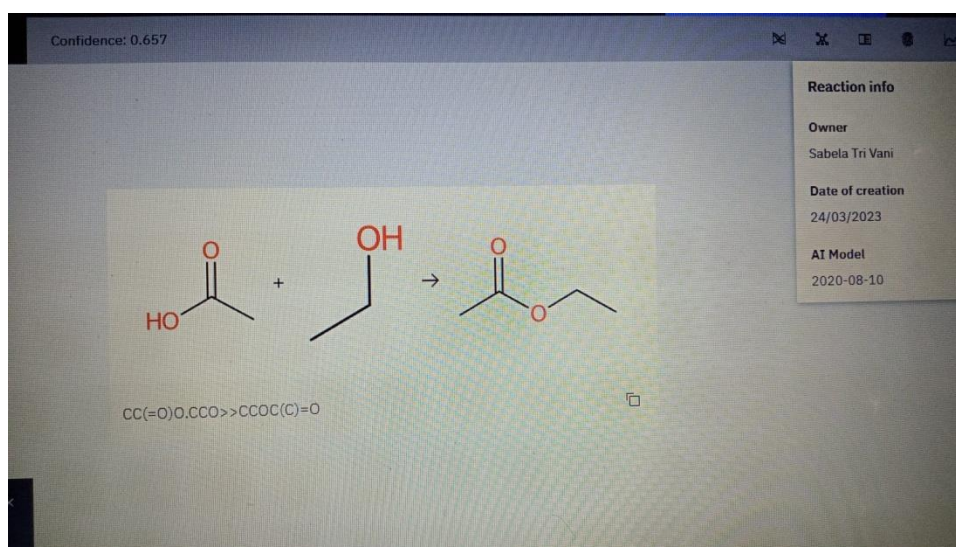


4. Reaksi oksidasi dari senyawa alcohol

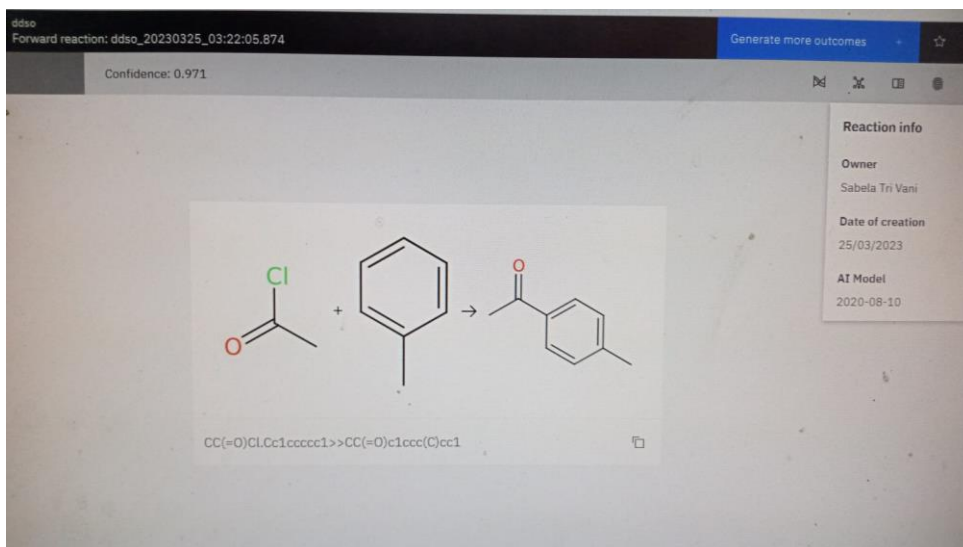
a. Aldehyd



b. AsamKarboksilat



5. Tetapkan reaksi sintesis senyawa berikut



Jalur yang dimana alkil masuk duluan ke cincin, berikutnya asil akan masuk dengan posisi para terhadap alkil.

6. Tetapkan reaksi sintesis senyawa berikut

