TUGAS MATA KULIAH DASAR-DASAR SINTESIS OBAT

Minggu ke - 6

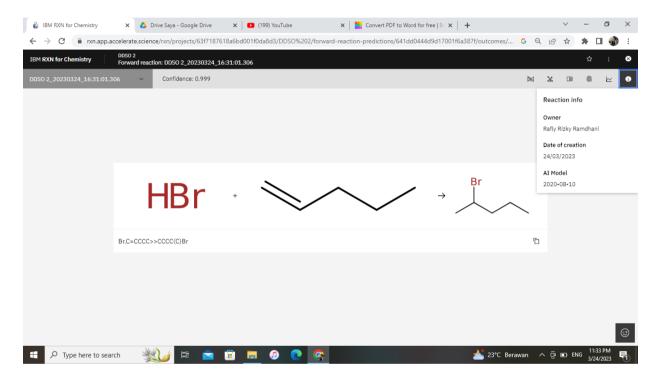
Rafly Rizky Ramdhani

A 211 110

Regular Pagi C

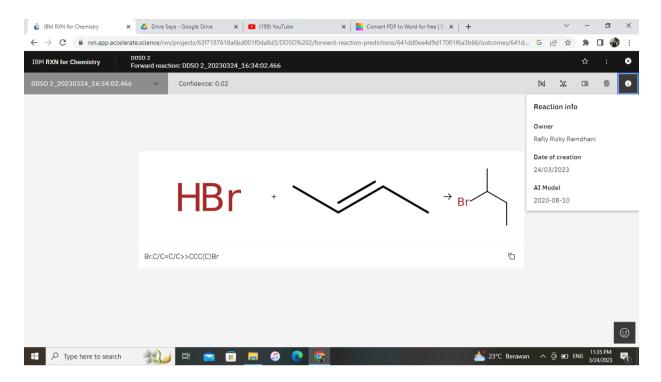
Tugas:

- 1. Buatkan contoh reaksi adisi antara alkena dengan dengan bromida, dengan senyawa awal :
 - a. Alkena dengan posisi cis



Dalam reaksi ini, ion Hidrogen dari HBr menyerang ikatan rangkap dua pada posisi cis pada etena, membentuk karbokation sementara yang kemudian ditangkap oleh ion bromida, sehingga membentuk senyawa 1-bromoetana

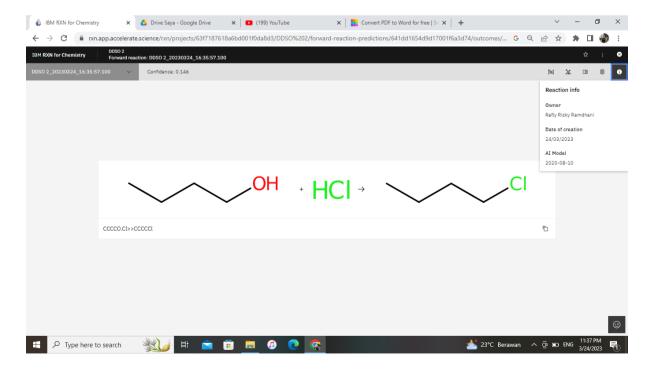
b. Alkena dengan posisi trans



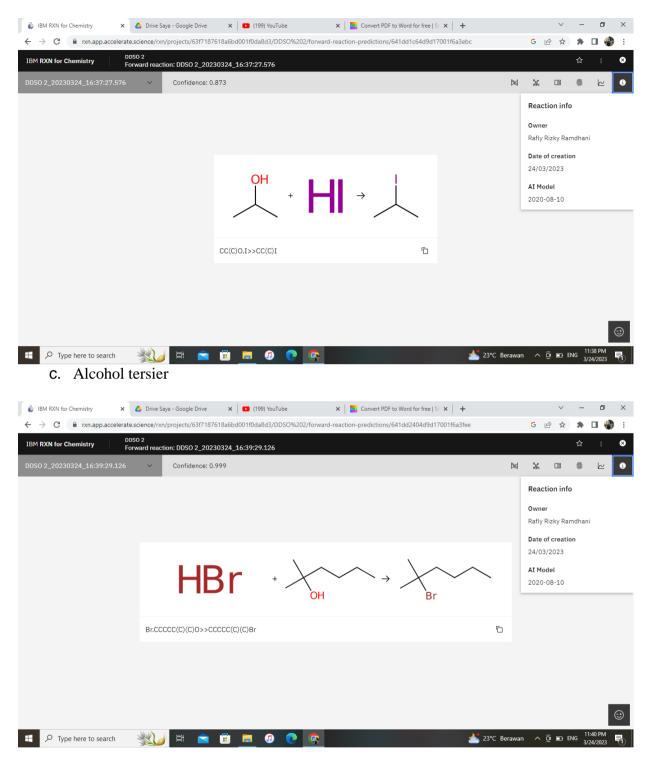
Pada reaksi ini dua atom Hidrogen dari HBr bereaksi dengan membuka ikatan rangkap dua pada posisi trans pada 1,2-butadiena sehingga membentuk senyawa 2,3-dibromobutana dengan dua atom brom pada posisi yang berlawanan pada sisi yang berbeda dari ikatan rangkap dua pada butadiena

2. Buatkan contoh reaksi substitusi nukleofilik untuk sintesis senyawa:

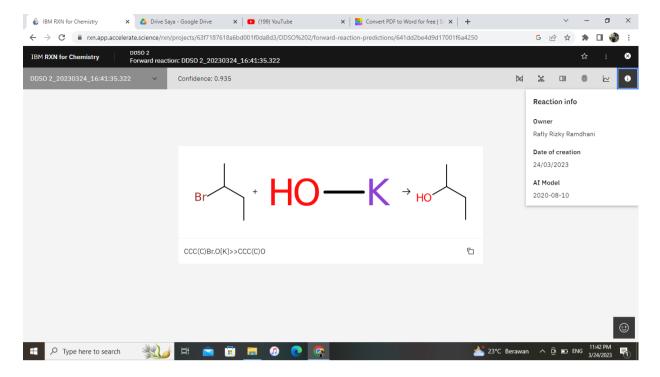
a. Alkohol primer



b. Alcohol sekunder

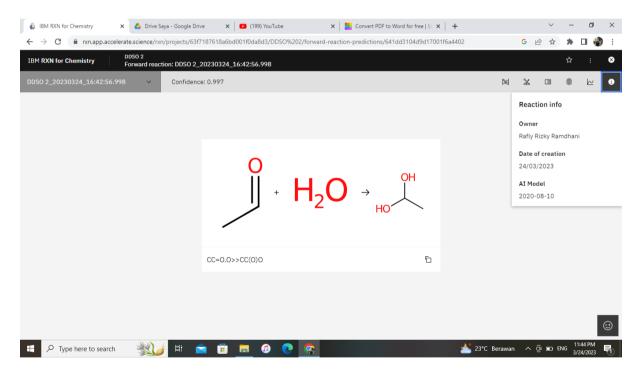


3. Buatkan contoh reaksi eliminasi untuk pembentukan senyawa alkena dari senyawa awal alkil halide

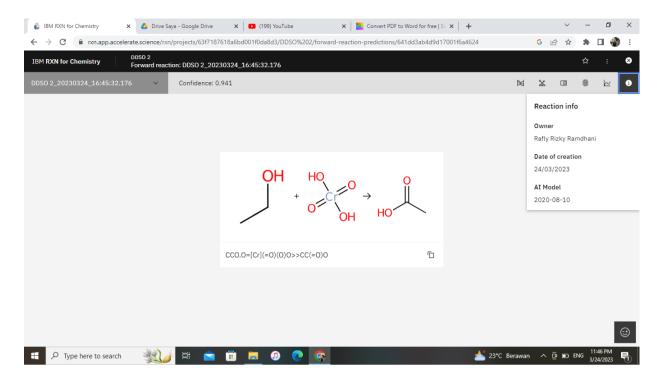


4. Buatkan contoh reaksi oksidasi dari senyawa alcohol untuk senyawa target :

a. Aldehid

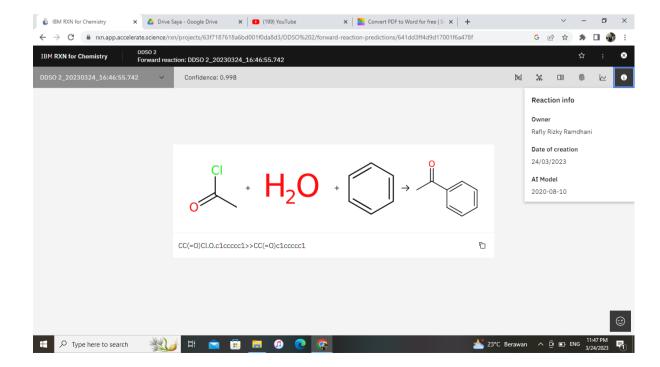


b. Asam karboksilat



5. Tetapkan reaksi sintesis senyawa berikut :

Reaksi dimulai dari benzen melalui mekanisme substitusi elektrofilik, dilanjutkan reaksi substitusi kedua untuk memasukkan subtituen kedua.



6. Tetapkan reaksi sintesis senyawa berikut :

$$H_3C$$
 O CH_3

Reaksi diawali dengan senyawa propanol. Prosedur melewati dua jalur reaksi.

