Nama: Anggita Noviana Zahra

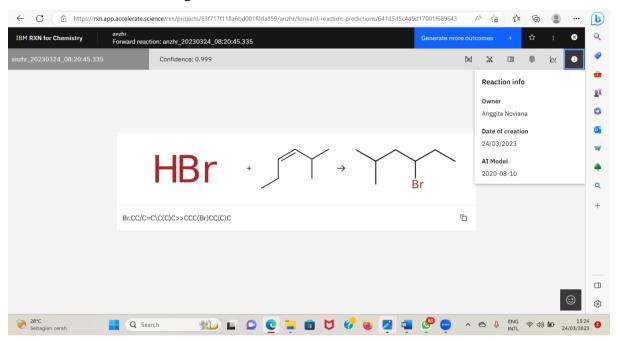
NPM: A 211 083

Kelas: Reguler Pagi 4C

Tugas Dasar-Dasar Sintesis Obat

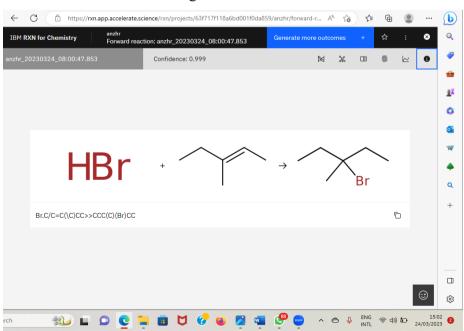
- 1. Reaksi adisi antara alkena dengan bromida
 - a. Senyawa awal: alkena dengan posisi cis

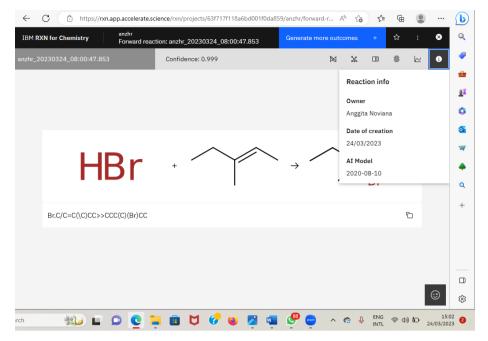
Cis-2-Metil-3-Heksena dengan Hbr



b. Senyawa awal: alkena dengan posisi trans

Trans-2-Metil-3-Pentena dengan Hbr

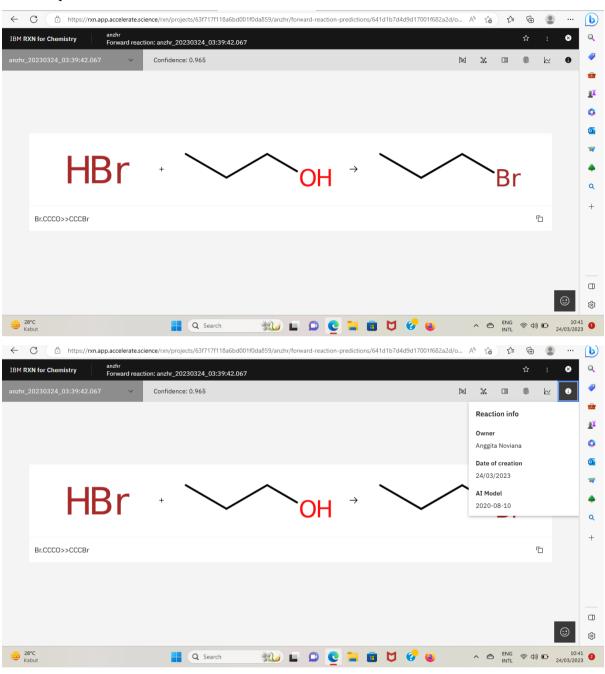




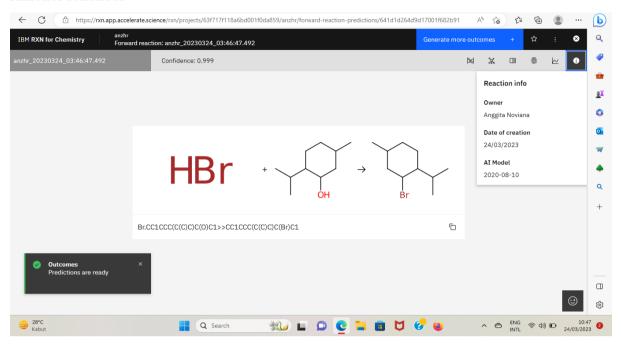
Berdasarkan reaksi markovnikov yaitu ketika terjadi reaksi penambahan gugus halogen seperti bromide dimana H terikat ke atom karbon yang lebih sedikit tersubstitusi dari ikatan rangkap, sedangkan ikatan X ke atom karbon terikat rangkap lainnya melalui mekanisme ionik. Karena itu, aturan ini sering diartikan sebagai 'yang kaya semakin kaya'. Menurut aturan Markovnikov, ketika HX ditambahkan ke alkena, produk utama memiliki atom H pada posisi yang lebih tersubstitusi sedangkan X pada posisi yang lebih tersubstitusi. Karena itu, produk ini stabil. Hal ini sesuai dengan kedua reaksi yang terjadi diatas.

2. Reaksi subtitusi nukleofilik

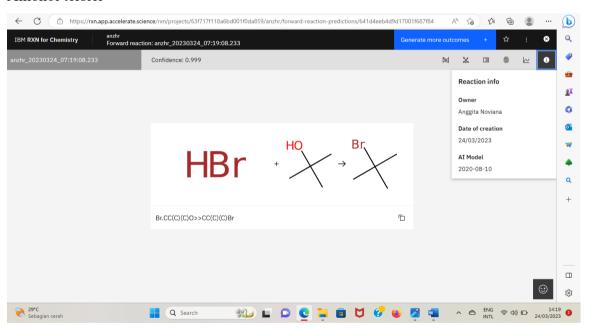
a. Alkohol primer



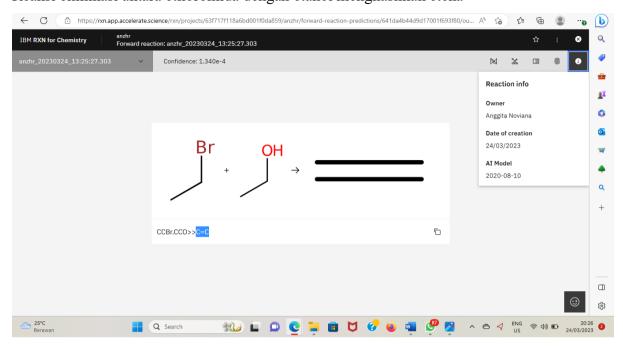
b. Alkohol sekunder



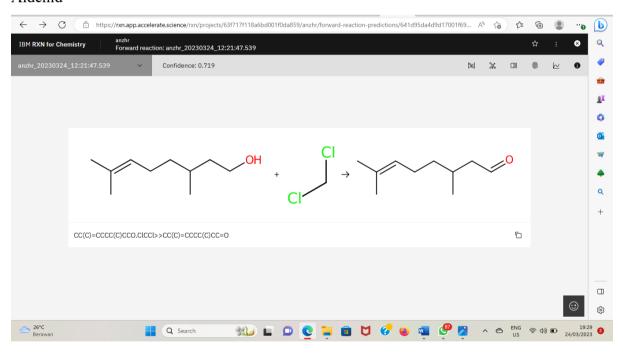
c. Alkohol tersier

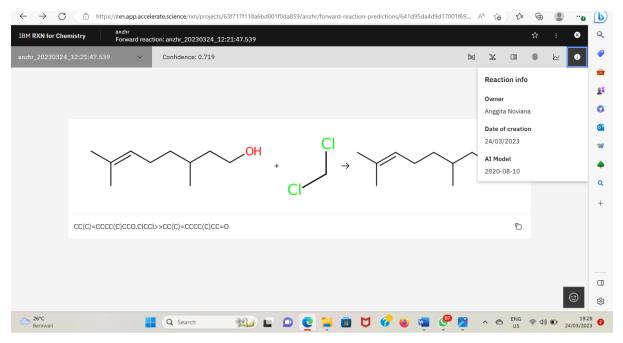


3. Reaksi eliminasi untuk pembentukan senyawa alkena dari senyawa awal alkil halida Reaksi eliminasi antara etilbromida dengan etanol menghasilkan etena

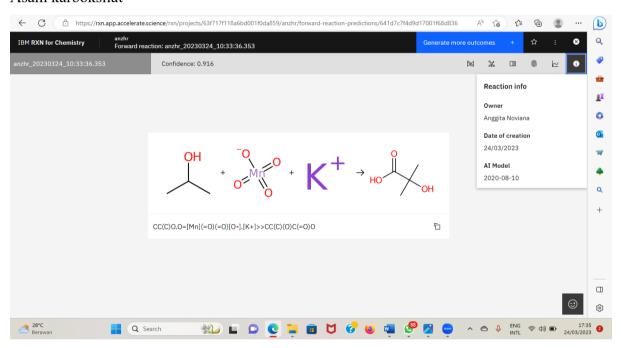


- 4. Reaksi oksidasi alkohol
 - a. Aldehid

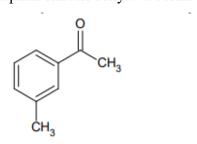


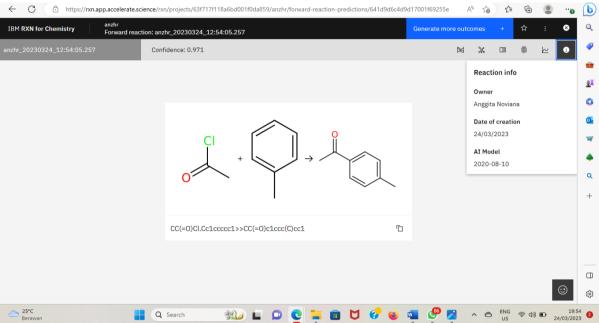


b. Asam karboksilat



5. Tetapkan sintesis senyawa berikut:





6. Tetapkan reaksi sintesis senyawa berikut:

