

Nama : Apriliani Tri Ambarwati

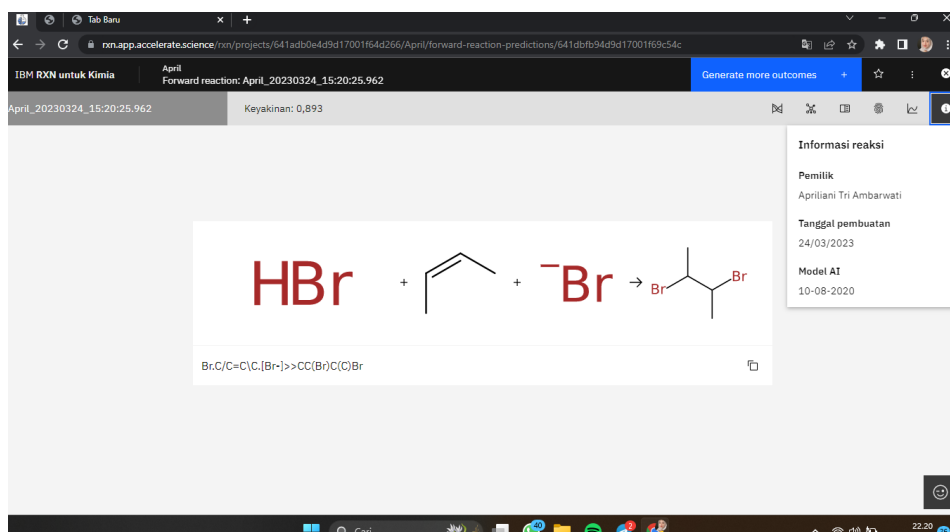
NPM : A 211 084

Kelas : Regular Pagi 4C

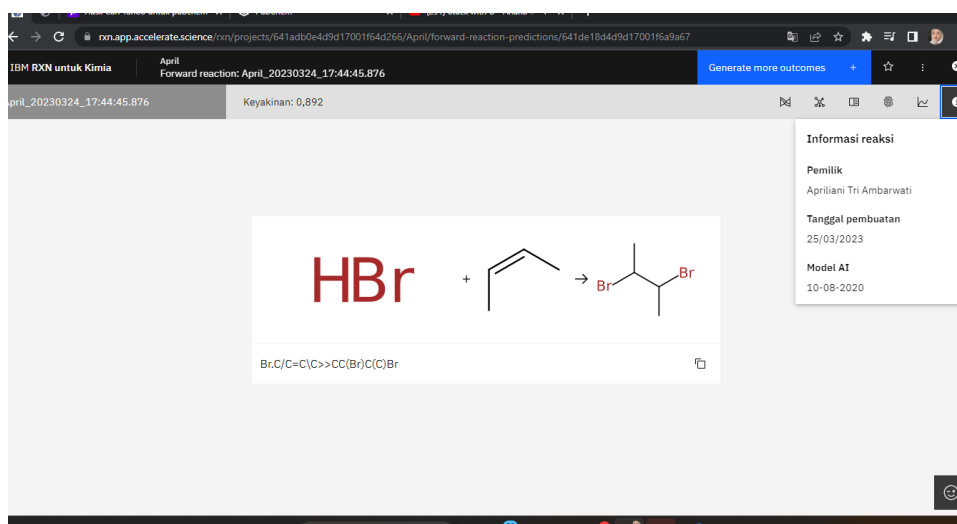
## TUGAS DDSO

1. Buatlah contoh reaksi adisi antara alkena dengan dengan bromida, dengan senyawa awal:

- a) Alkena dengan posisi cis



- b) Alkena dengan posisi trans

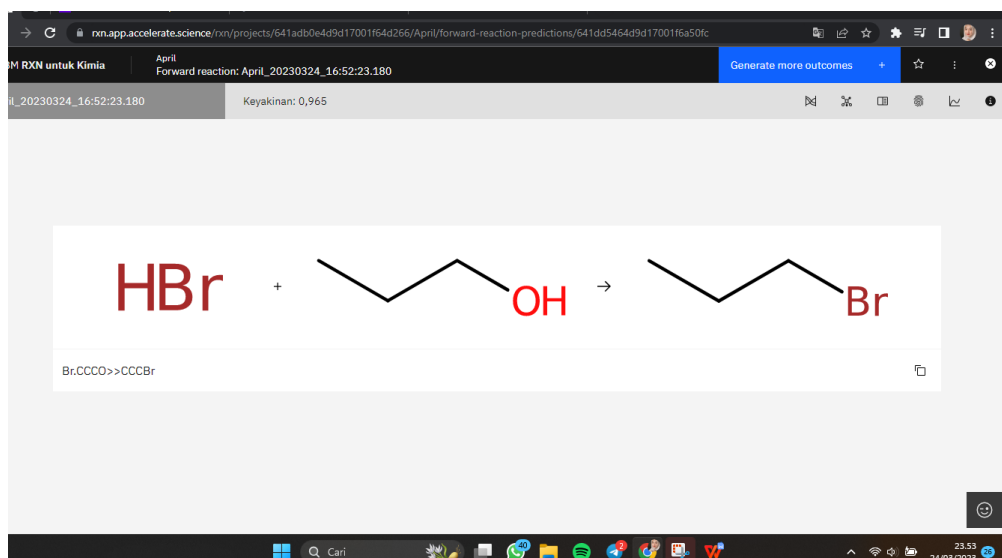
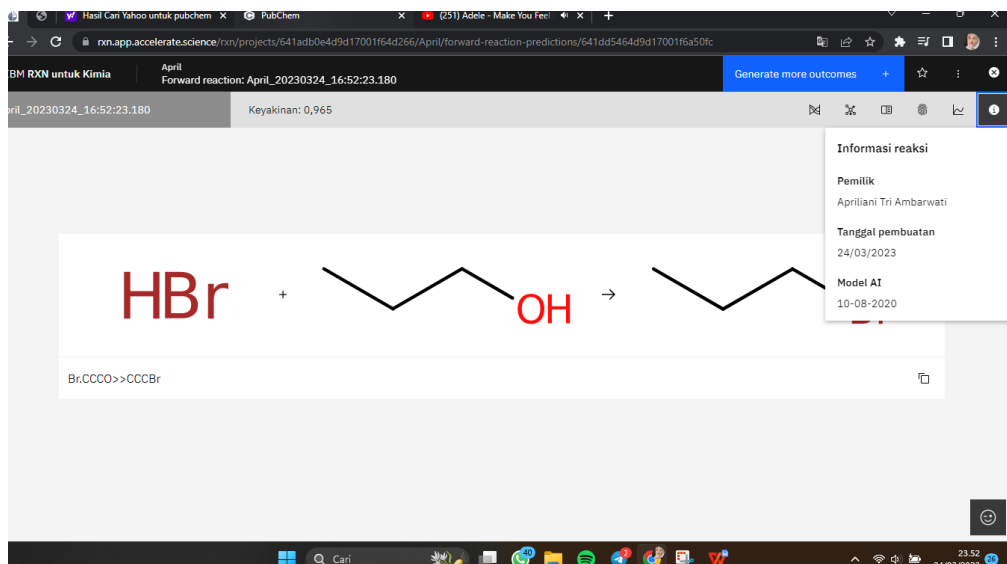


Berdasarkan reaksi markovnikov yaitu ketika terjadi reaksi penambahan gugus halogen seperti bromide dimana H terikat ke atom karbon yang lebih sedikit

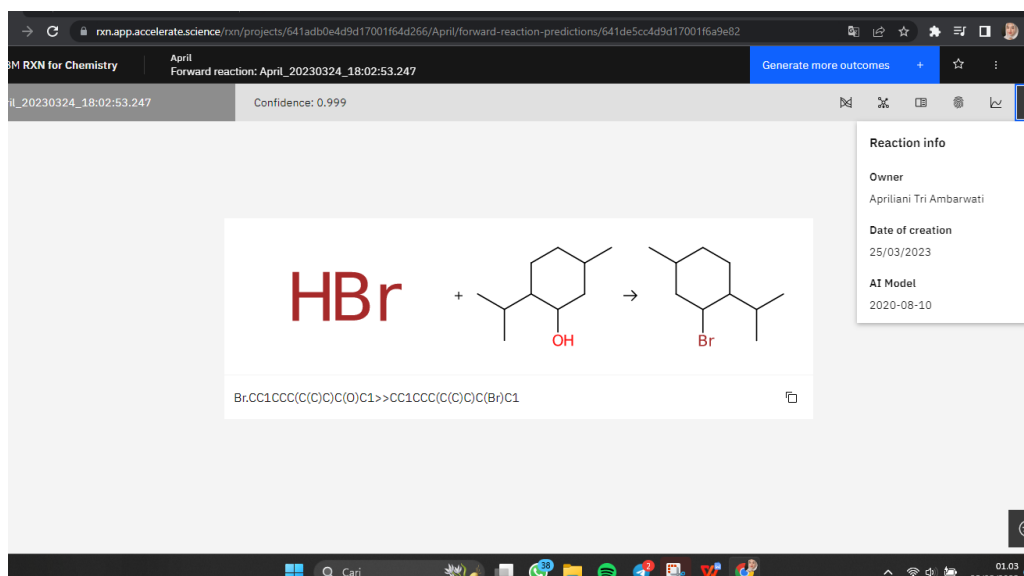
tersubstitusi dari ikatan rangkap, sedangkan ikatan X ke atom karbon terikat rangkap lainnya melalui mekanisme ionik. Karena itu, aturan ini sering diartikan sebagai 'yang kaya semakin kaya'.

## 2. Reaksi substitusi nukleofilik

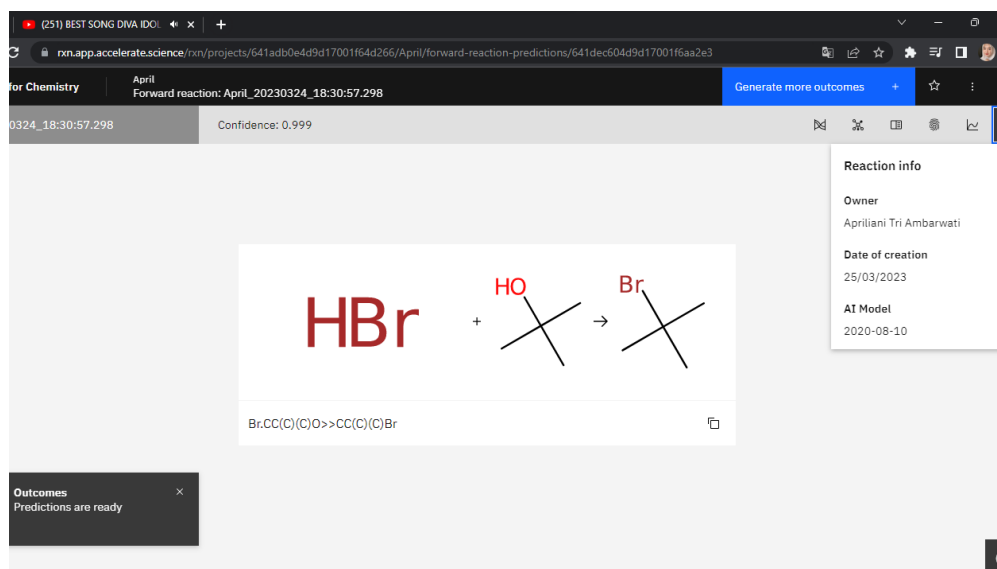
### a) Alkohol Primer



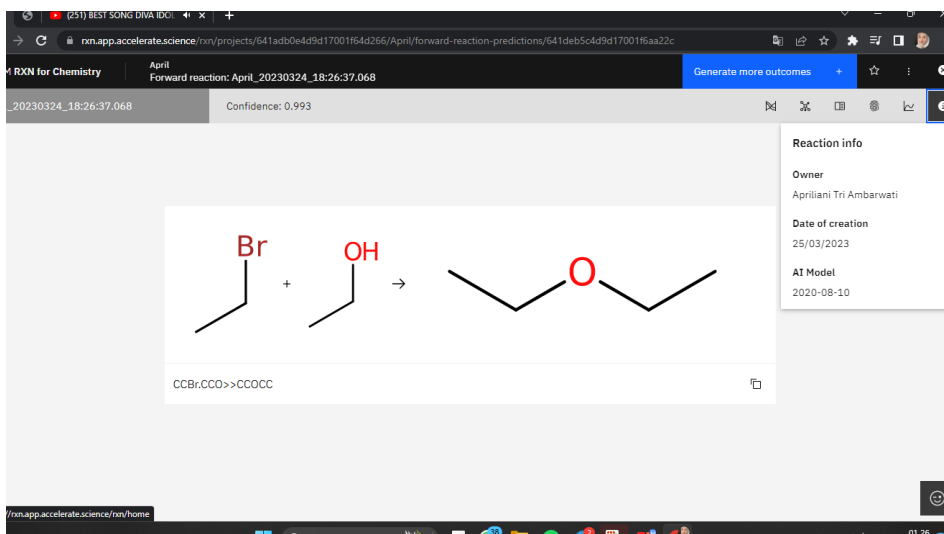
## b) Alkohol Sekunder



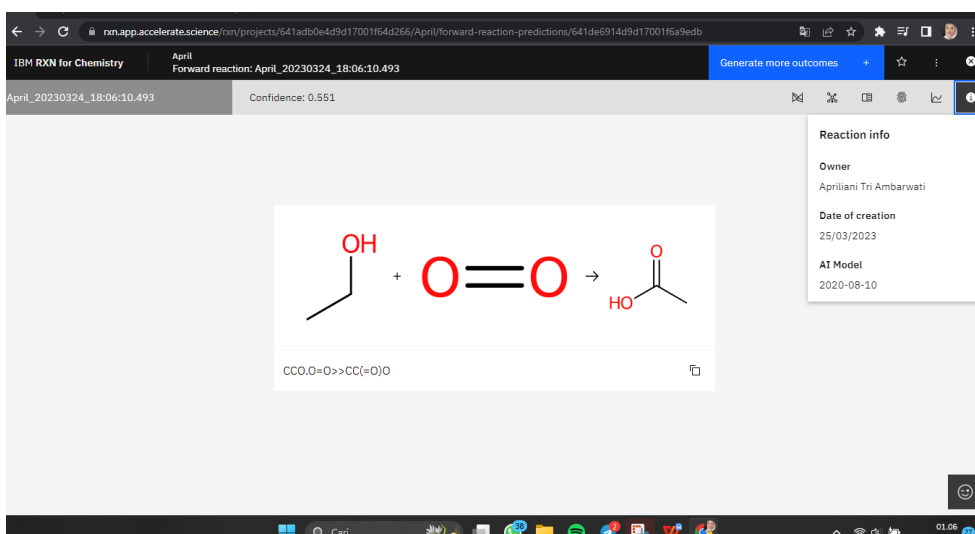
## c) Alkohol Tersier



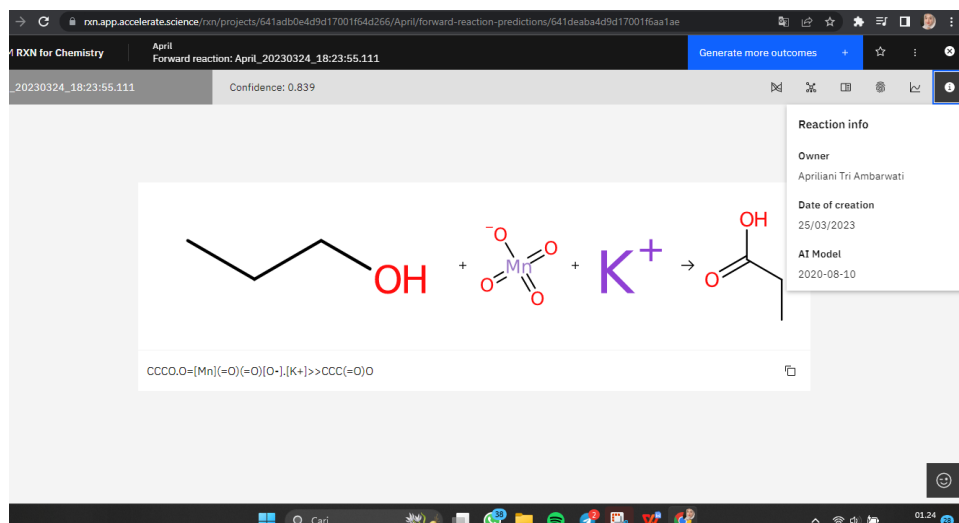
3. Reaksi eliminasi untuk pembentukan senyawa alkena dari senyawa awal alkil halida  
Reaksi eliminasi antara etilbromida dengan etanol menghasilkan etena

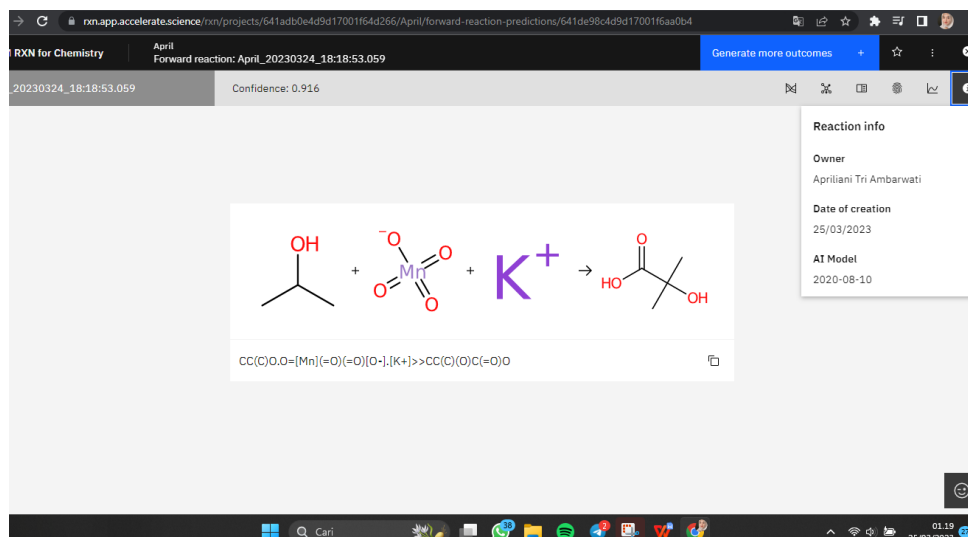


4. Buatlah contoh reaksi oksidasi dari senyawa alcohol untuk senyawa target:  
a) Aldehid

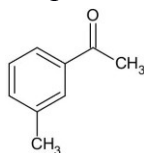


## b) Asam karboksilat

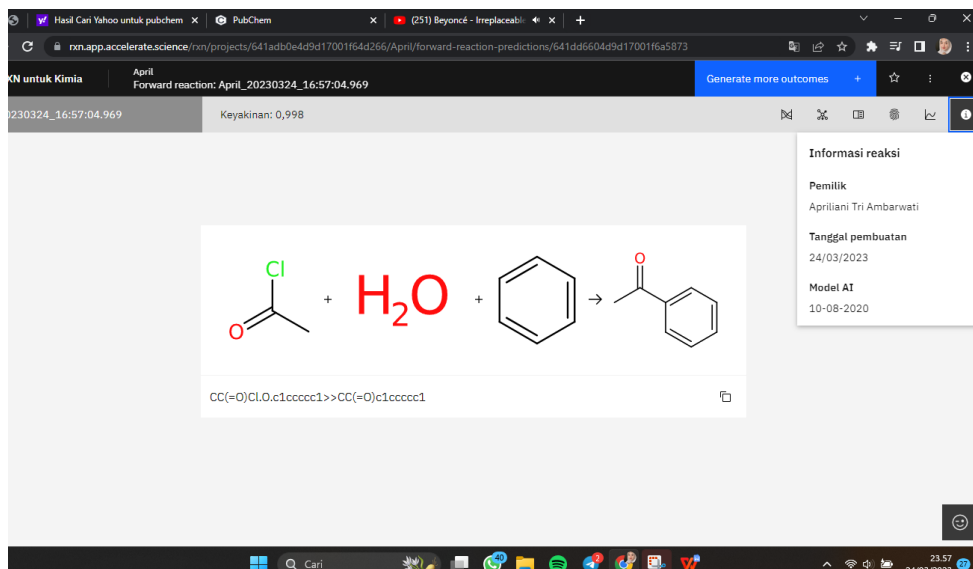




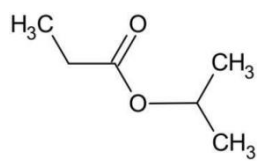
5. Tetapkan reaksi sintesis senyawa berikut :



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



6. Tetapkan reaksi sintesis senyawa berikut:



Reaksi diawali dengan senyawa propanol. Prosedur melewati dua jalur reaksi

