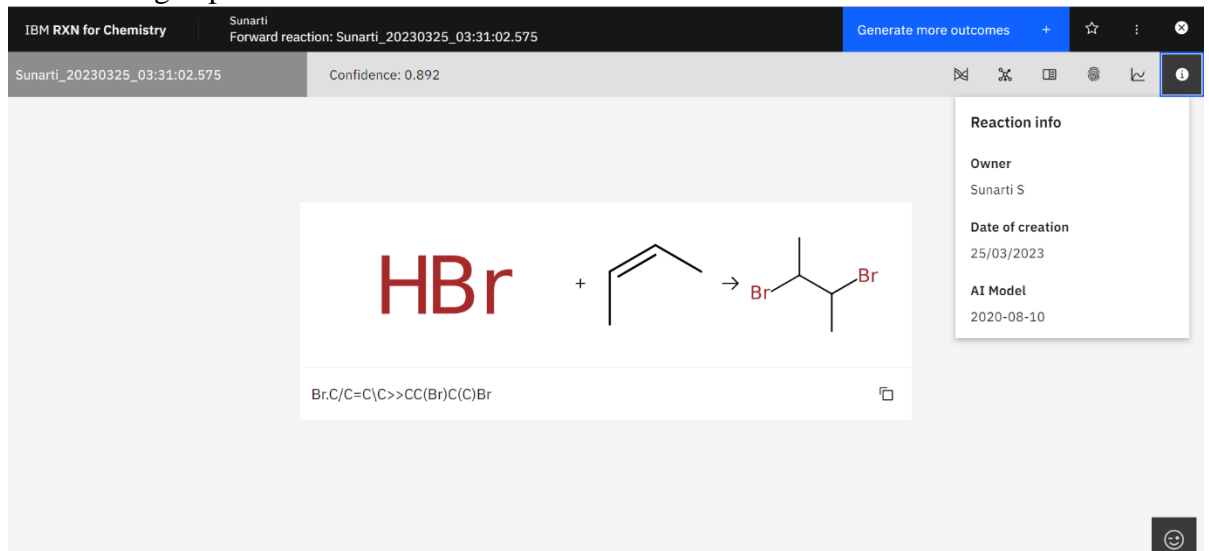


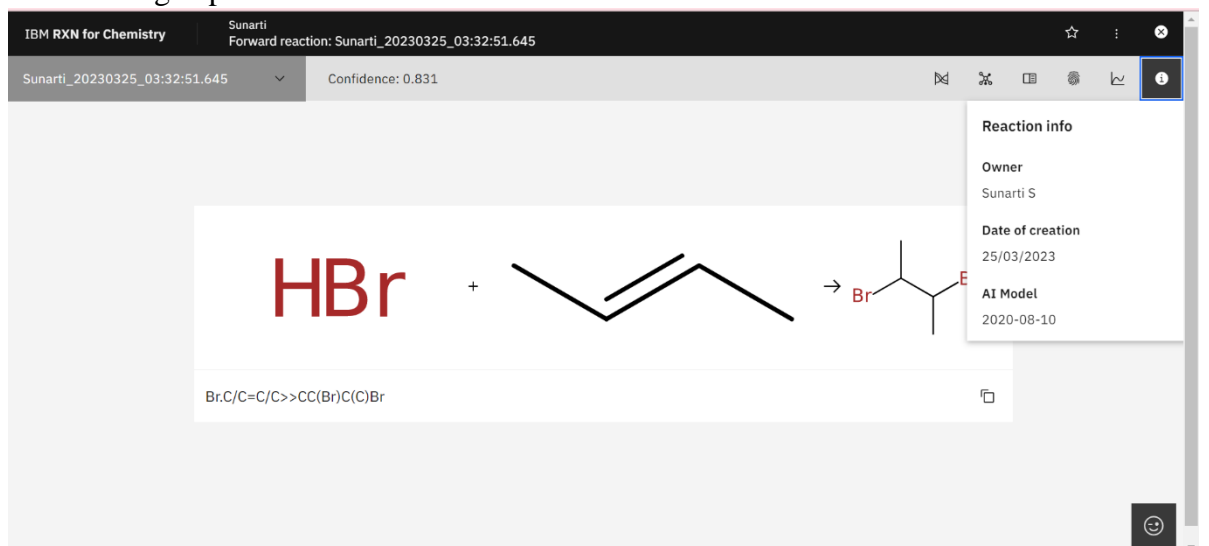
Nama : Sunarti
NPM : A 211 120
Kelas : 4 Reguler Pagi C

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

a. Alkena dengan posisi cis



b. Alkena dengan posisi trans



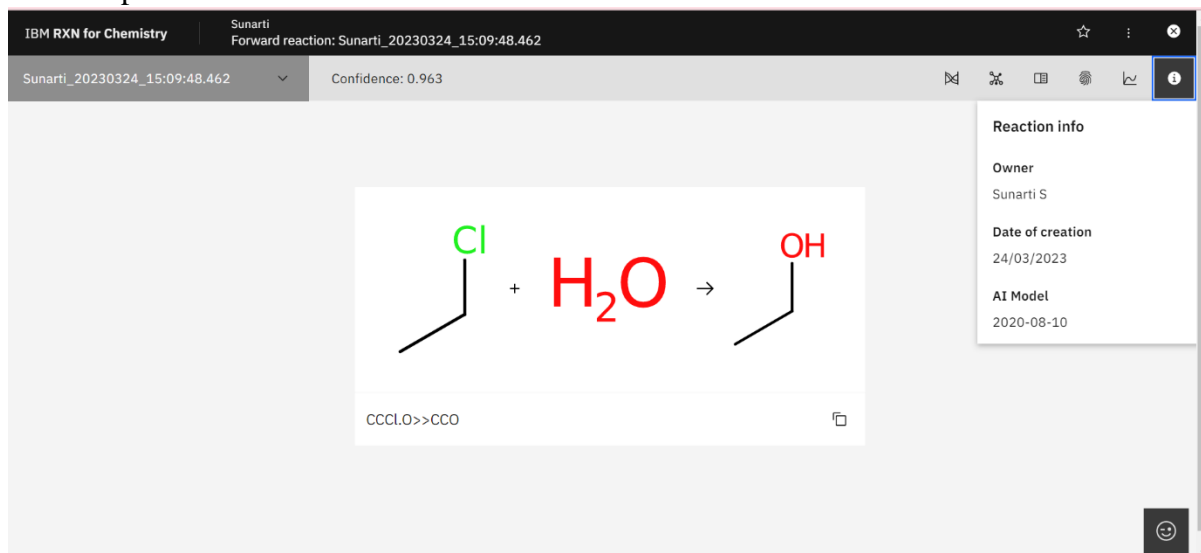
Jenis reaksi yang dipakai pada reaksi diatas adalah berdasarkan aturan markovnikov. Aturan markovnikov yaitu bahwa atom hidrogen (H) dari asam bromhidrat (HBr) akan ditambahkan ke atom karbon pada gugus alkena yang memiliki jumlah atom hidrogen yang lebih banyak.

Pada reaksi diatas, atom hidrogen dari HBr ditambahkan ke atom karbon yang memiliki lebih banyak atom hidrogen.

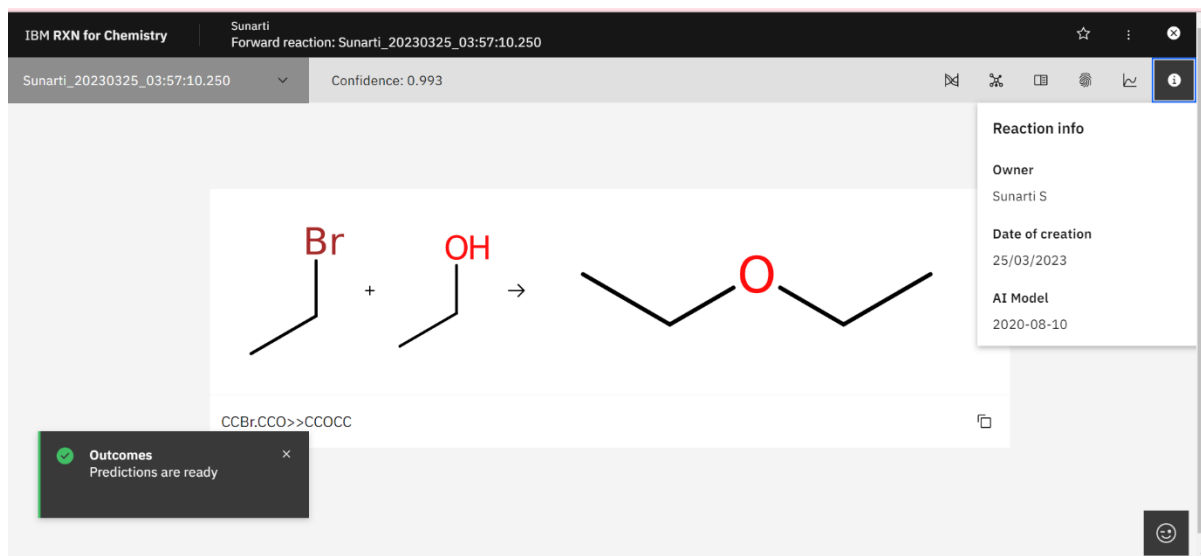
Hbr yang direaksikan akan menambahkan atom Br pada dua titik carbon pada gugus alkena sehingga hasilnya menjadi 2,3-dibromo Butena.

2. Buatlah contoh reaksi substitusi nukleofilik untuk sintesis senyawa:

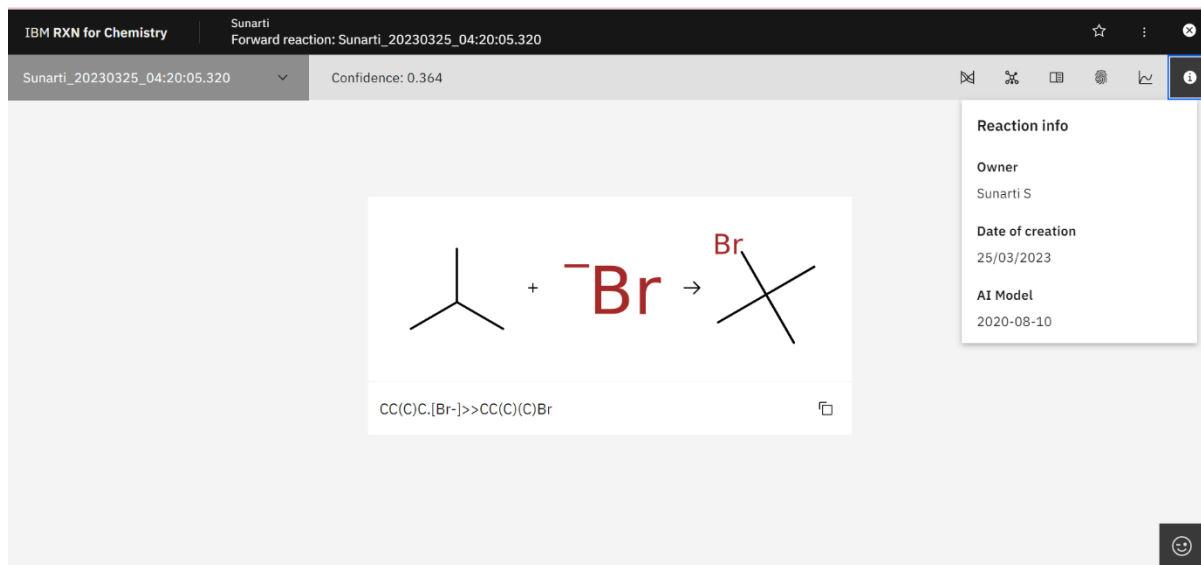
a. Alkohol primer



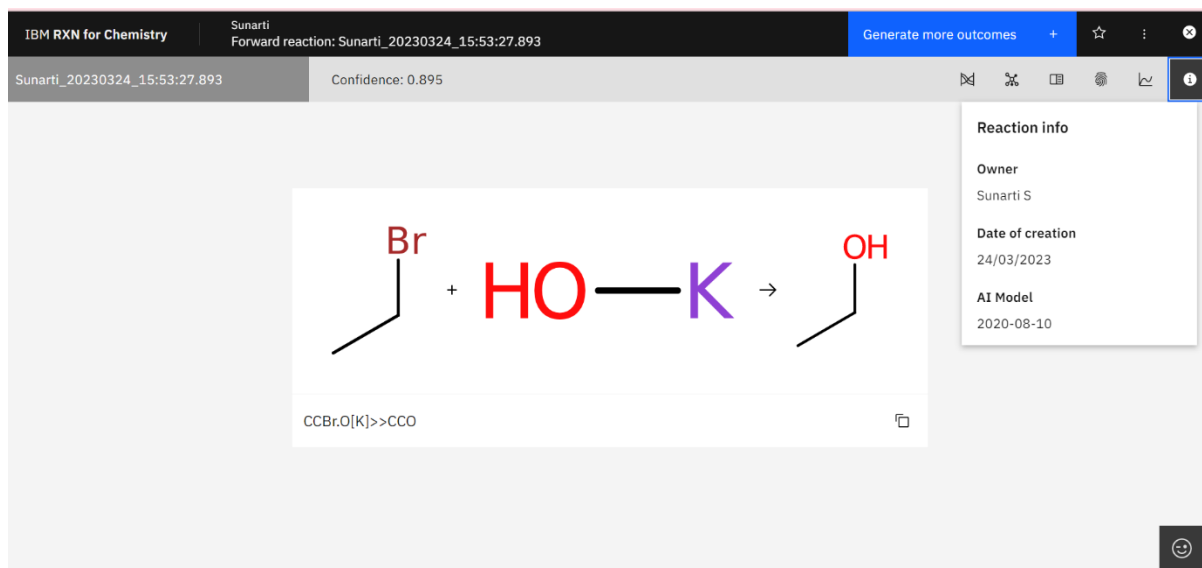
b. Alkohol sekunder



c. Alkohol tersier

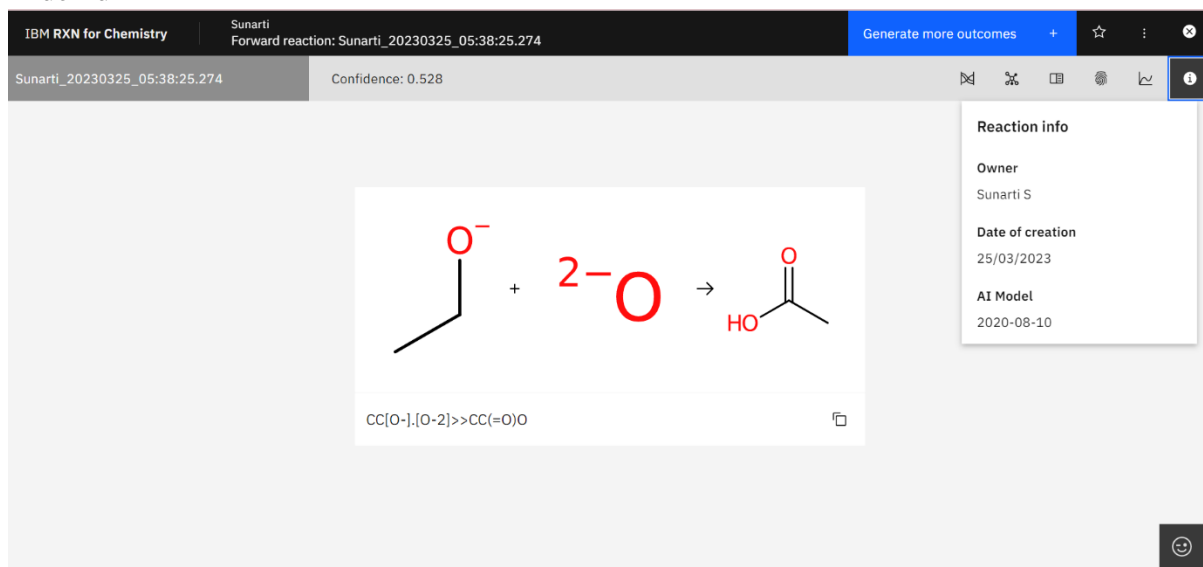


3. Buatlah contoh reaksi eliminasi untuk pembentukan senyawa alkena dari senyawa awal alkil halide

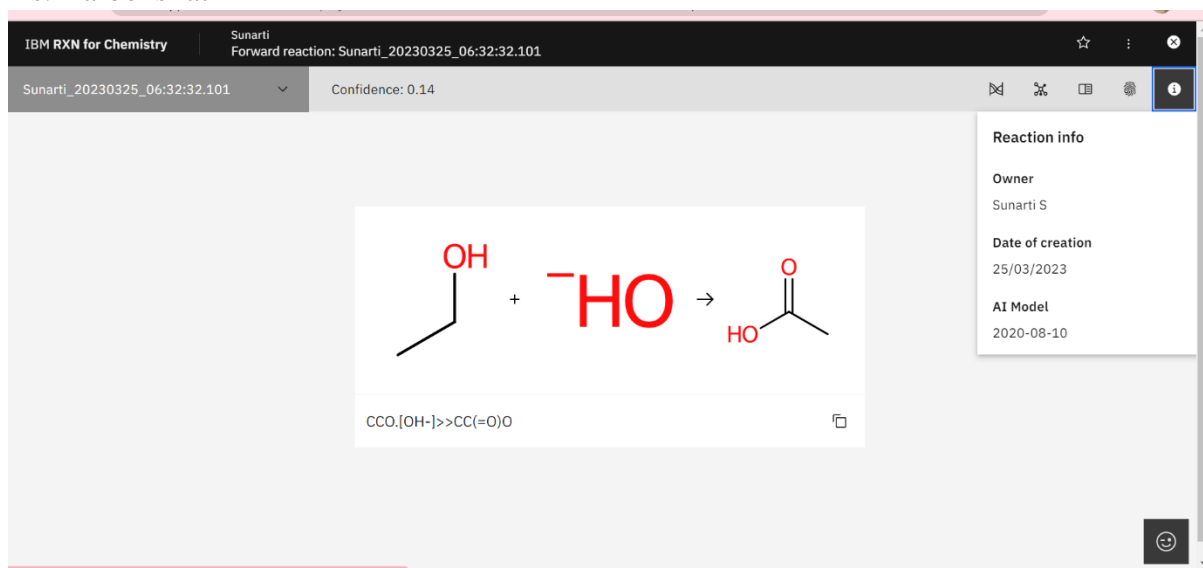


4. Buatlah contoh reaksi oksidasi dari senyawa alcohol untuk senyawa target:

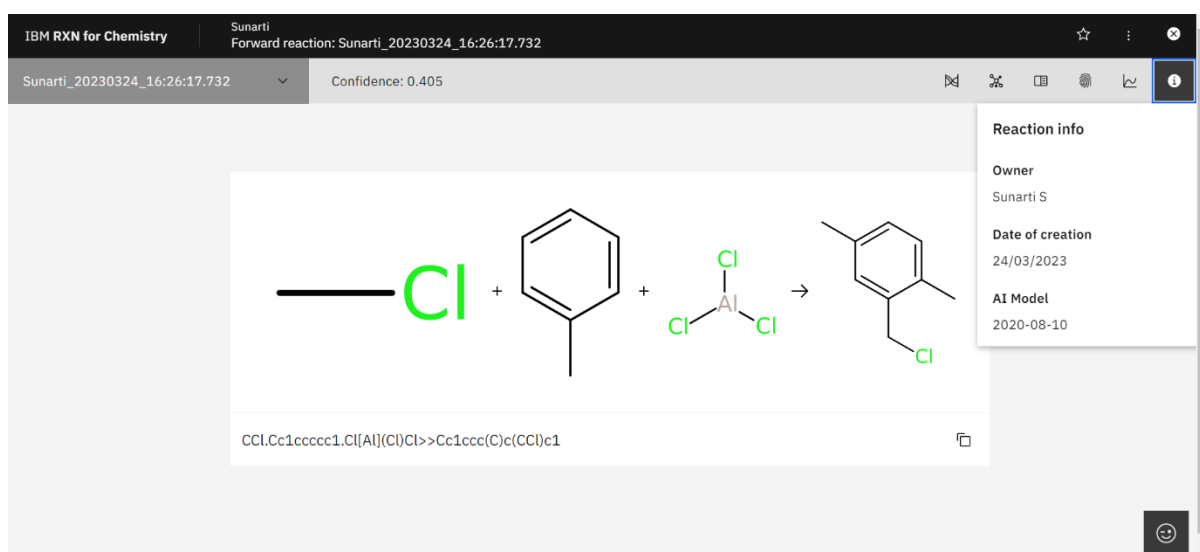
a. Aldehid



b. As. Karboksilat



5. Jawab :



6. Jawab :

