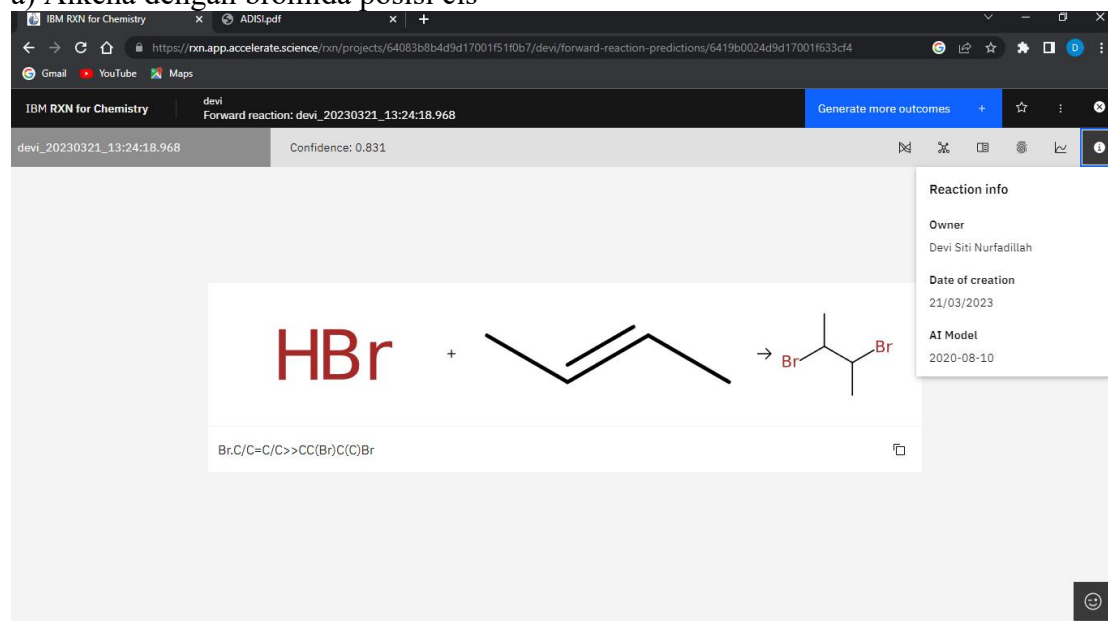
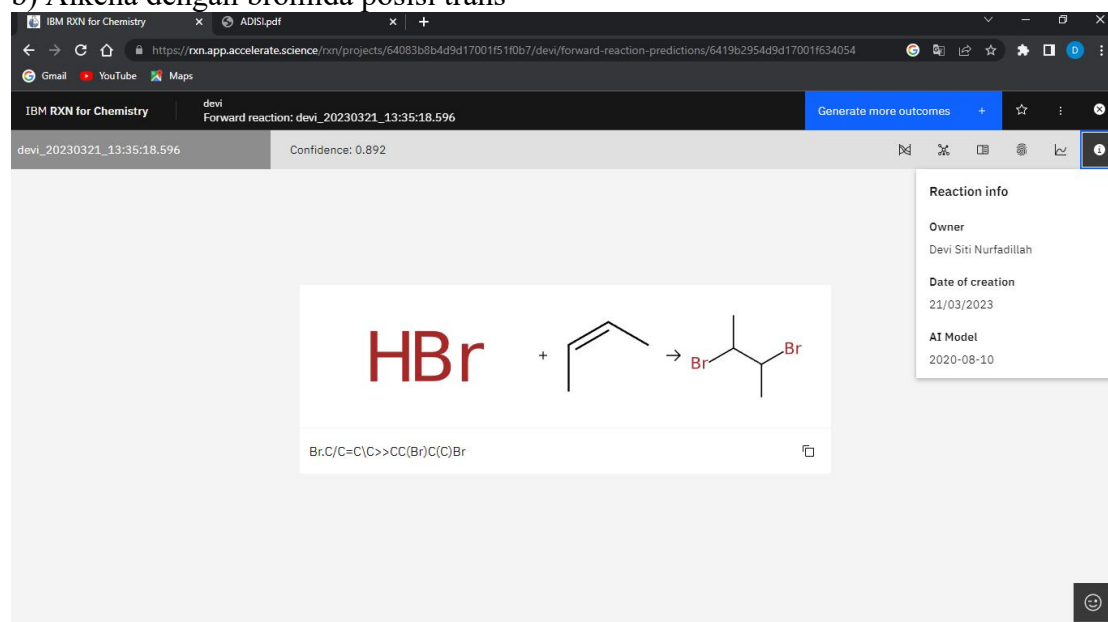


1. Buatlah contoh reaksi adisi antara alkena dengan senyawa bromida, dengan senyawa awal:

a) Alkena dengan bromida posisi cis



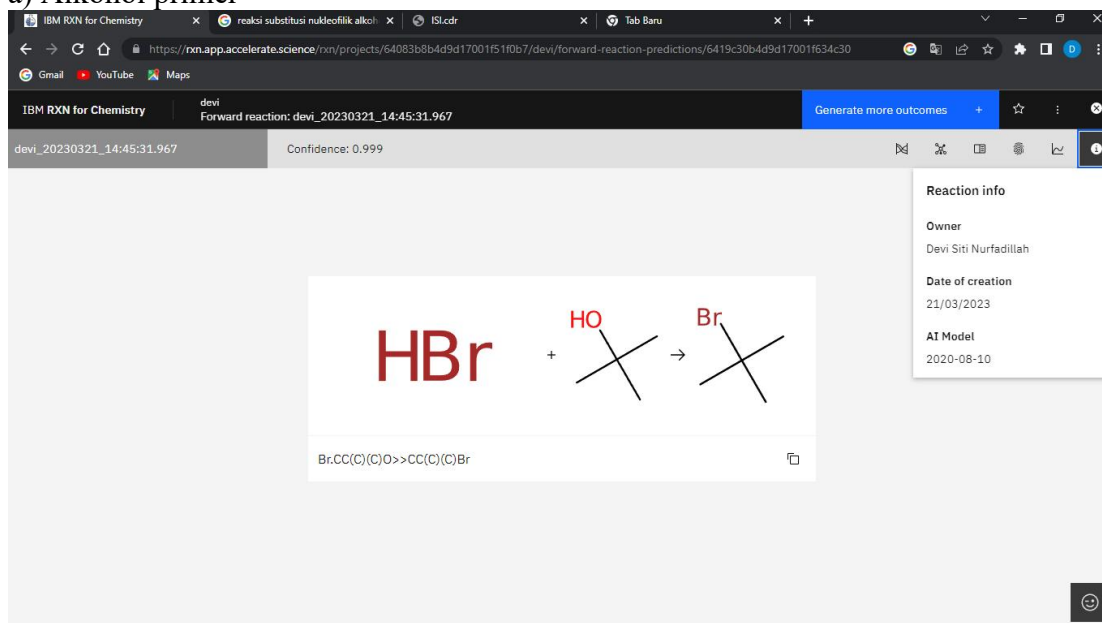
b) Alkena dengan bromida posisi trans



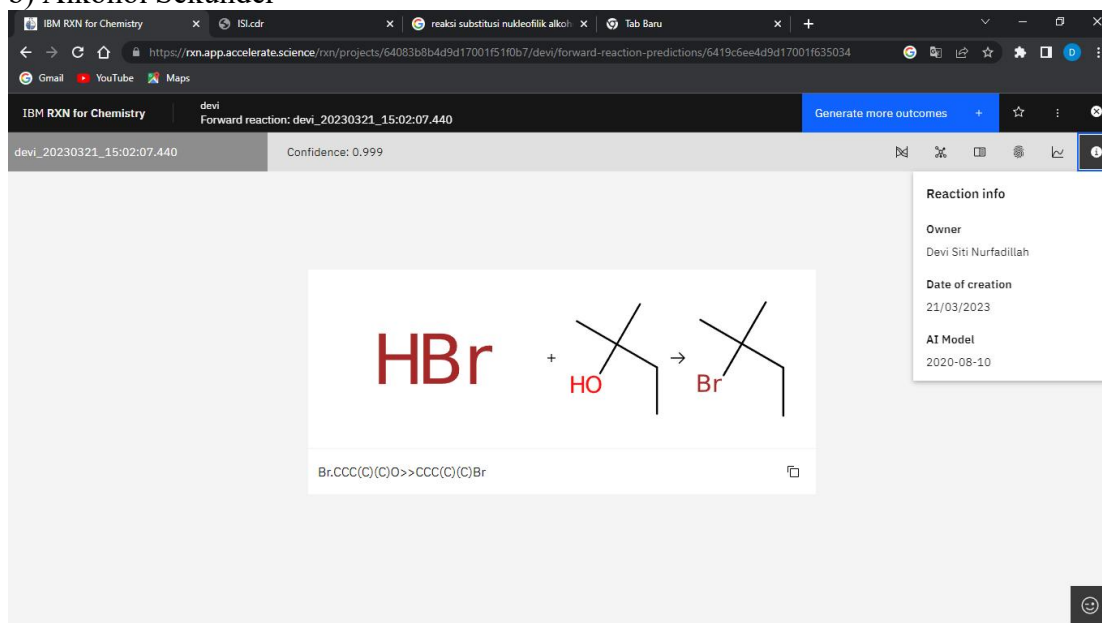
Berdasarkan aturan Markovnikov atom hidrogen akan terikat pada atom karbon yang mengandung hidrogen lebih banyak sehingga untuk reaksi ini gugus hidrogen dari asam bromida akan terikat pada atom karbon pertama yang mengandung hidrogen lebih banyak sehingga untuk reaksi ini gugus hidrogen dari asam bromida akan terikat pada atom karbon pertama yang mengandung dua hidrogen dan gugus BR akan terikat pada atom karbon kedua karena atom karbon tersebut hanya mengandung satu hidrogen sehingga reaksi ini akan menghasilkan senyawa 2-bromopropana.

2. Buatlah contoh reaksi substitusi nukleofilik untuk sintesis senyawa:

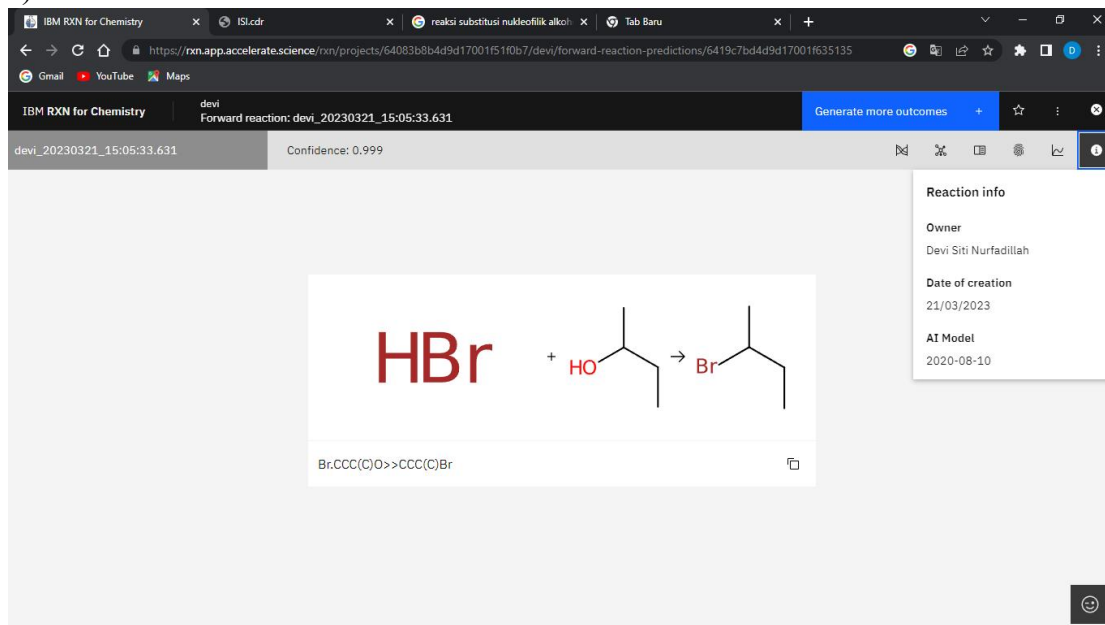
a) Alkohol primer



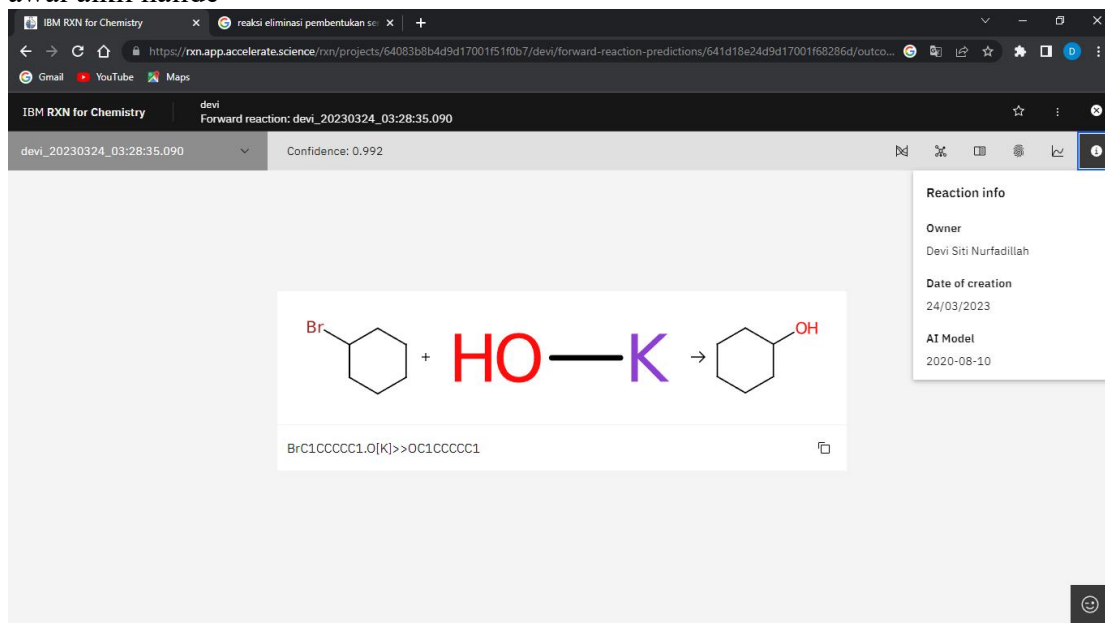
b) Alkohol Sekunder



### c) Alkohol Tersier

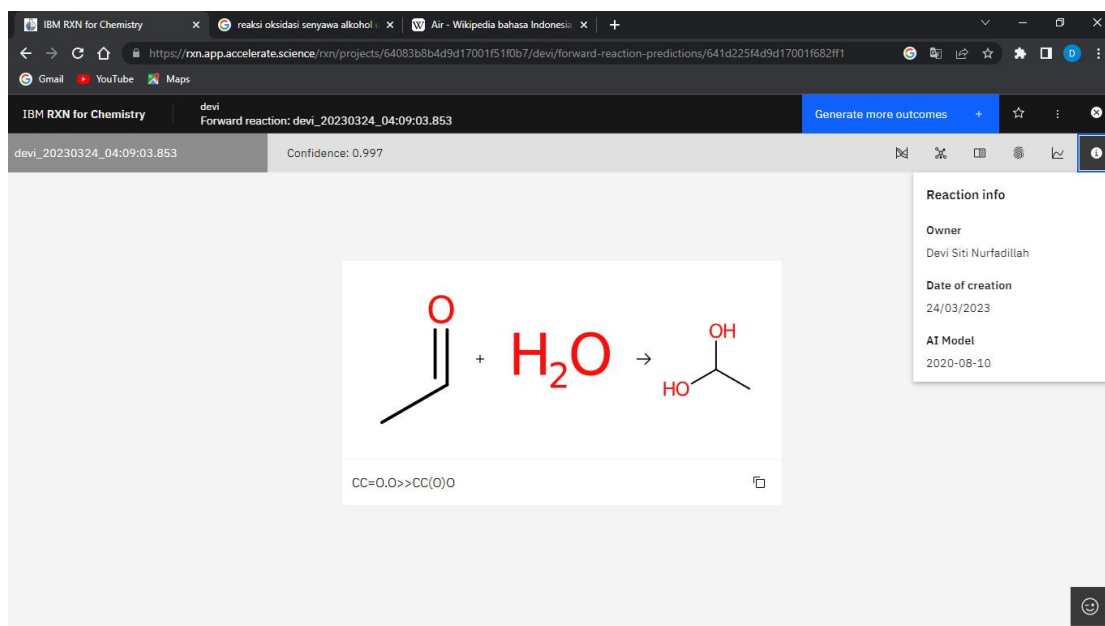


3. Buatlah contoh reaksi eliminasi untuk pembentukan senyawa alkena dari senyawa awal alkil halide

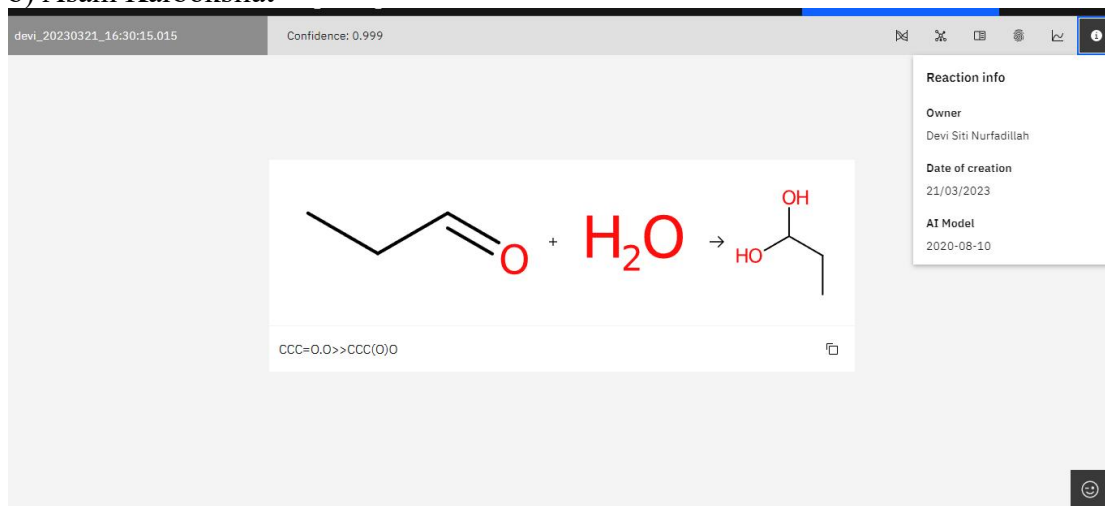


4. Buatlah contoh reaksi oksidasi dari senyawa alcohol untuk senyawa target:

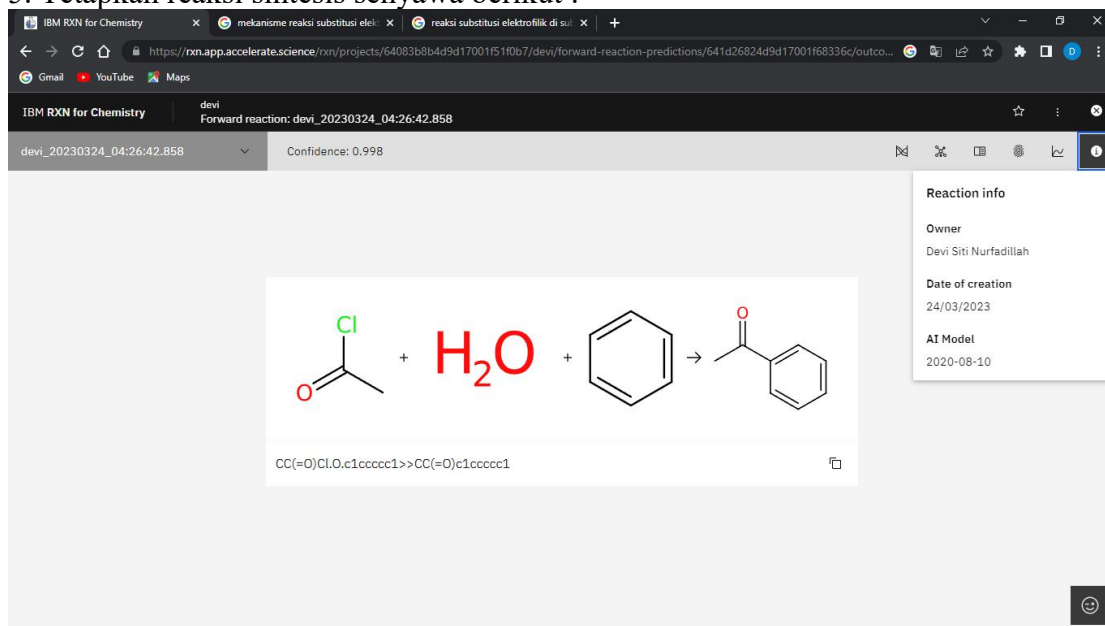
a) Aldehid



## b) Asam Karboksilat



## 5. Tetapkan reaksi sintesis senyawa berikut :



## 6. Tetapkan reaksi sintesis senyawa berikut :

