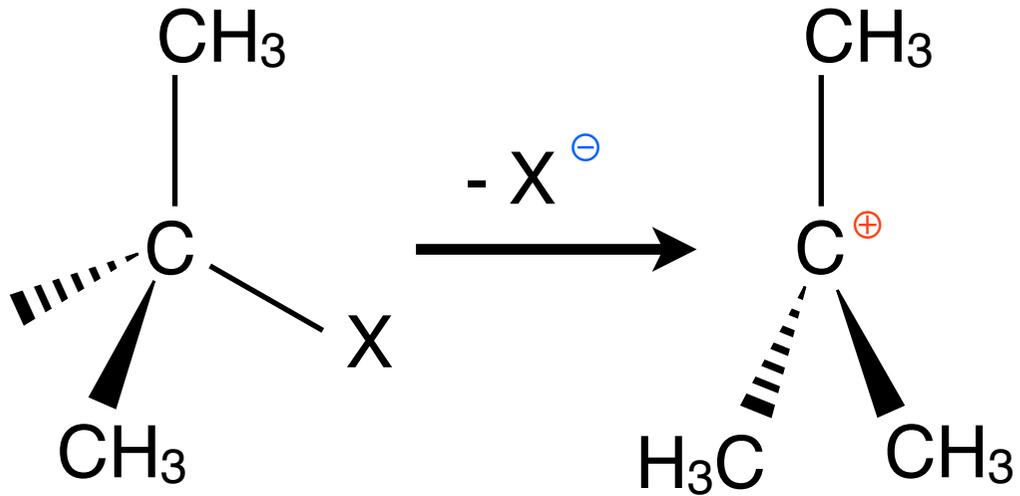


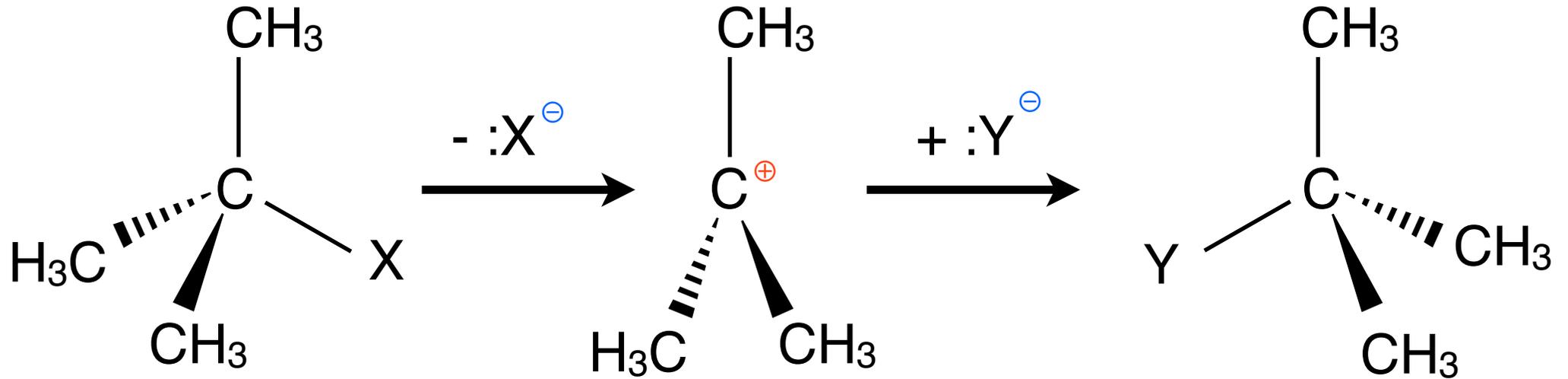
Eliminierung

S_N1 vs. E1

Zwei Reaktionen in Konkurrenz

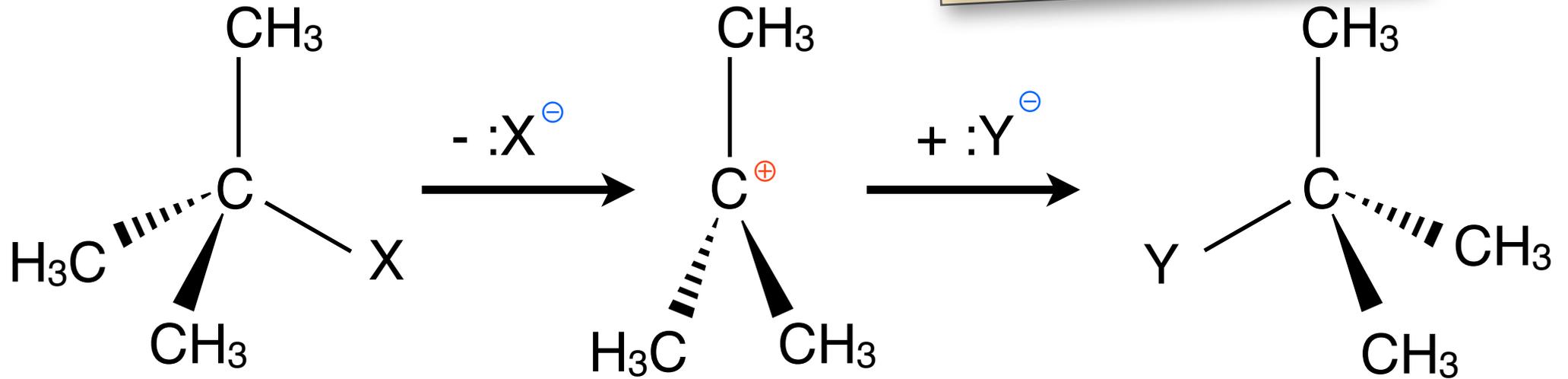


Zwei Reaktionen in Konkurrenz



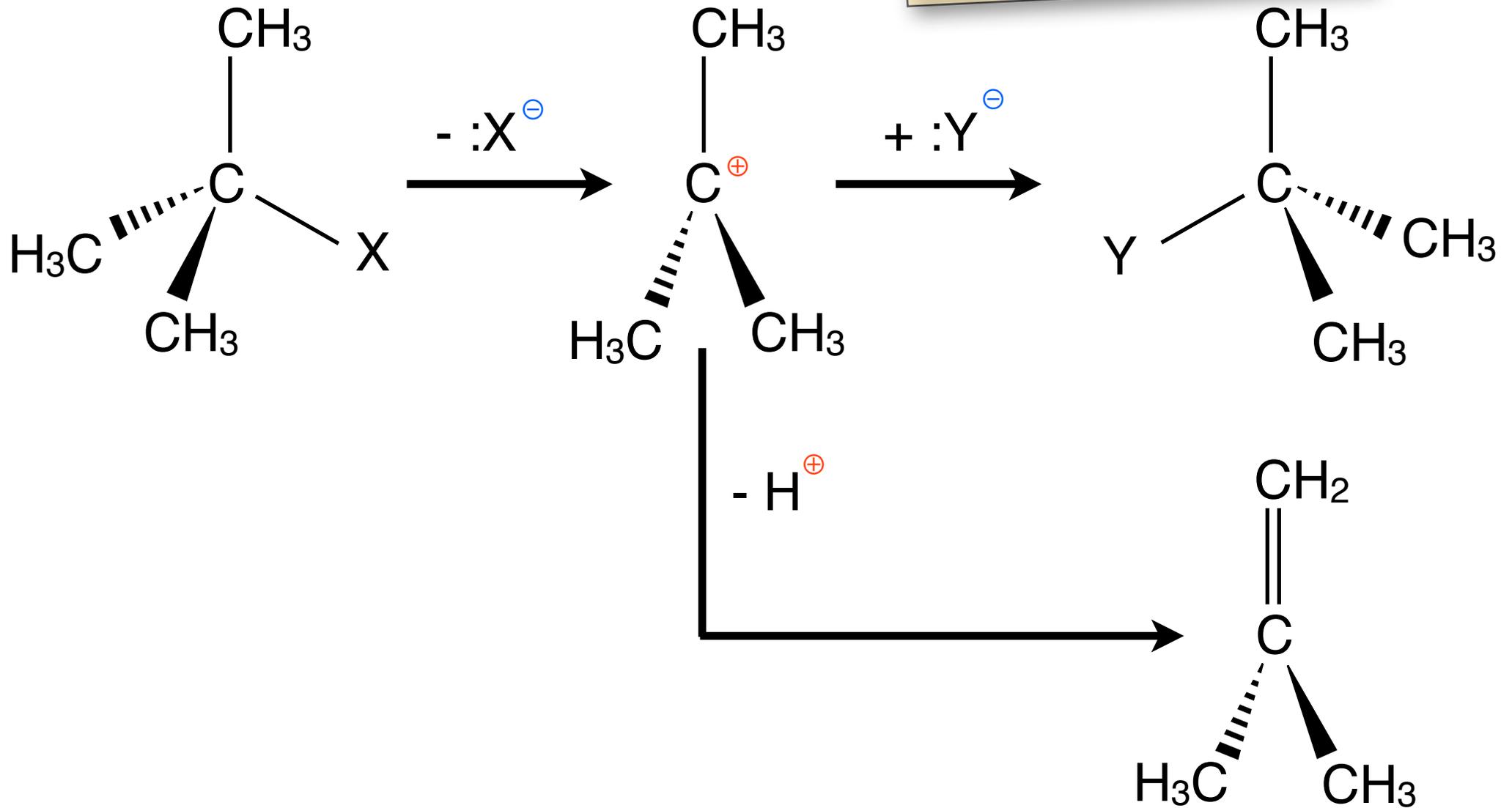
Zwei Reaktionen in Konkurrenz

Die S_N1-Reaktion



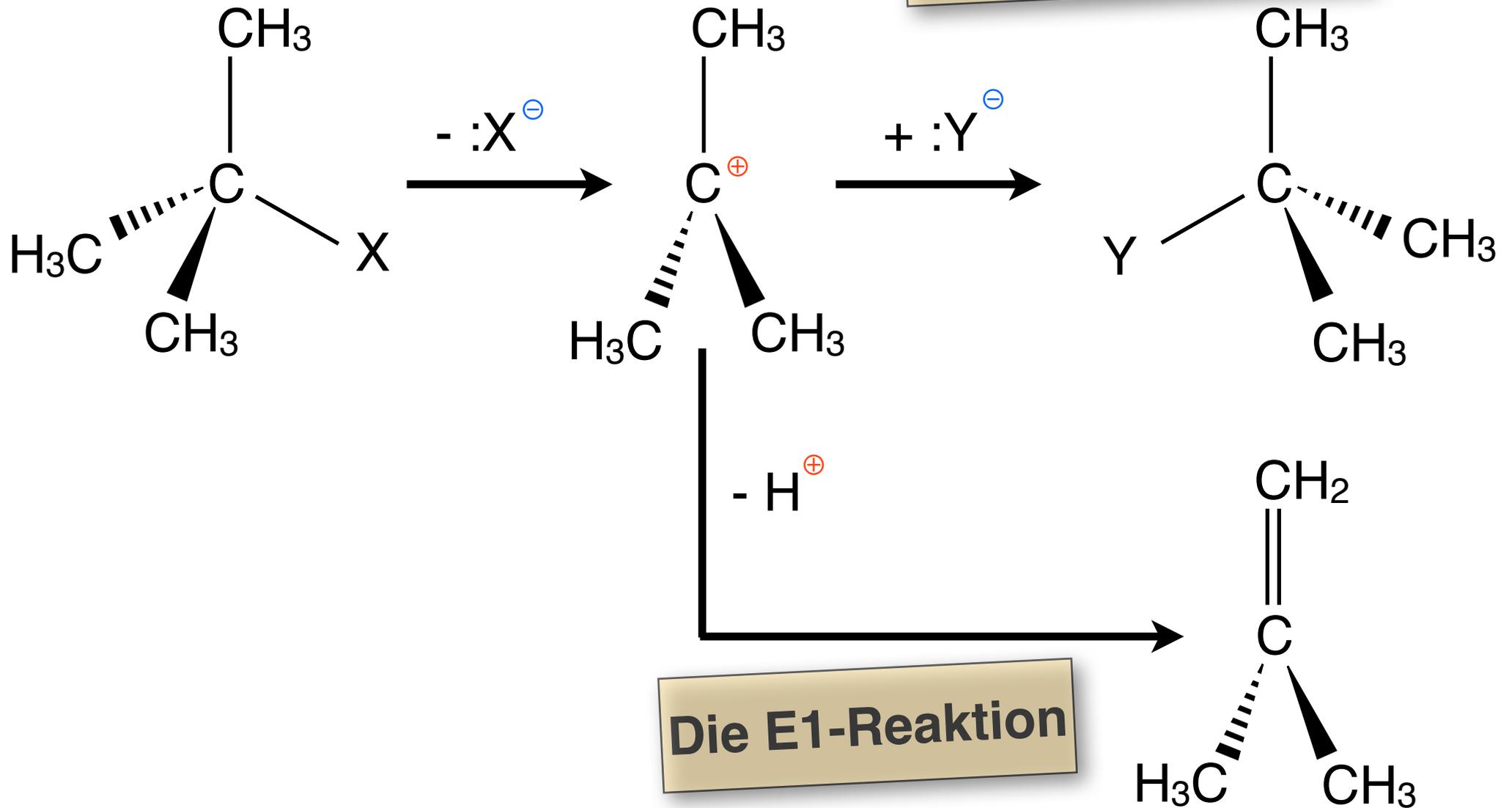
Zwei Reaktionen in Konkurrenz

Die S_N1-Reaktion



Zwei Reaktionen in Konkurrenz

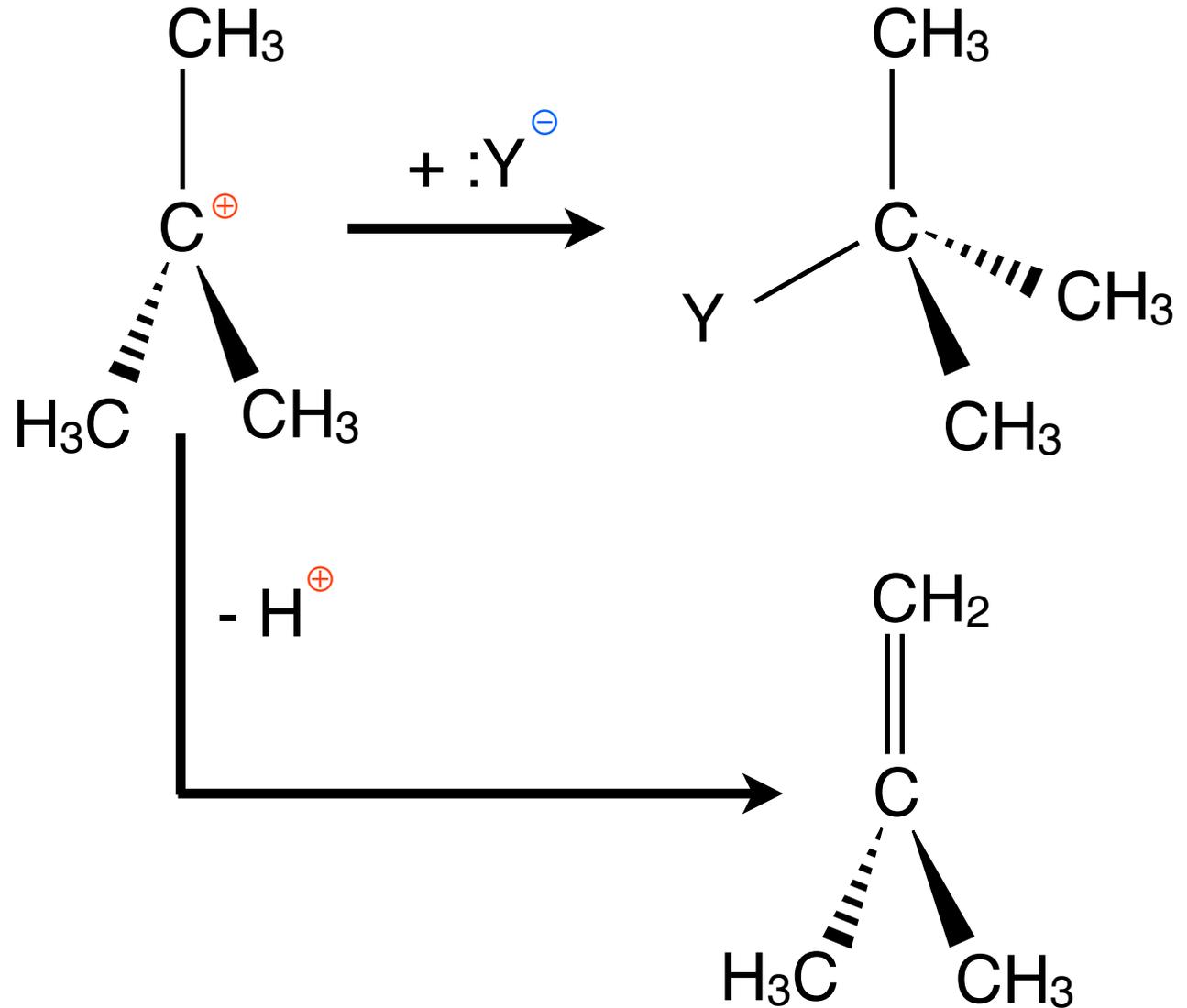
Die S_N1-Reaktion



Zwei Reaktionen in Konkurrenz

Carbenium-Ionen haben zwei Reaktionsmöglichkeiten:

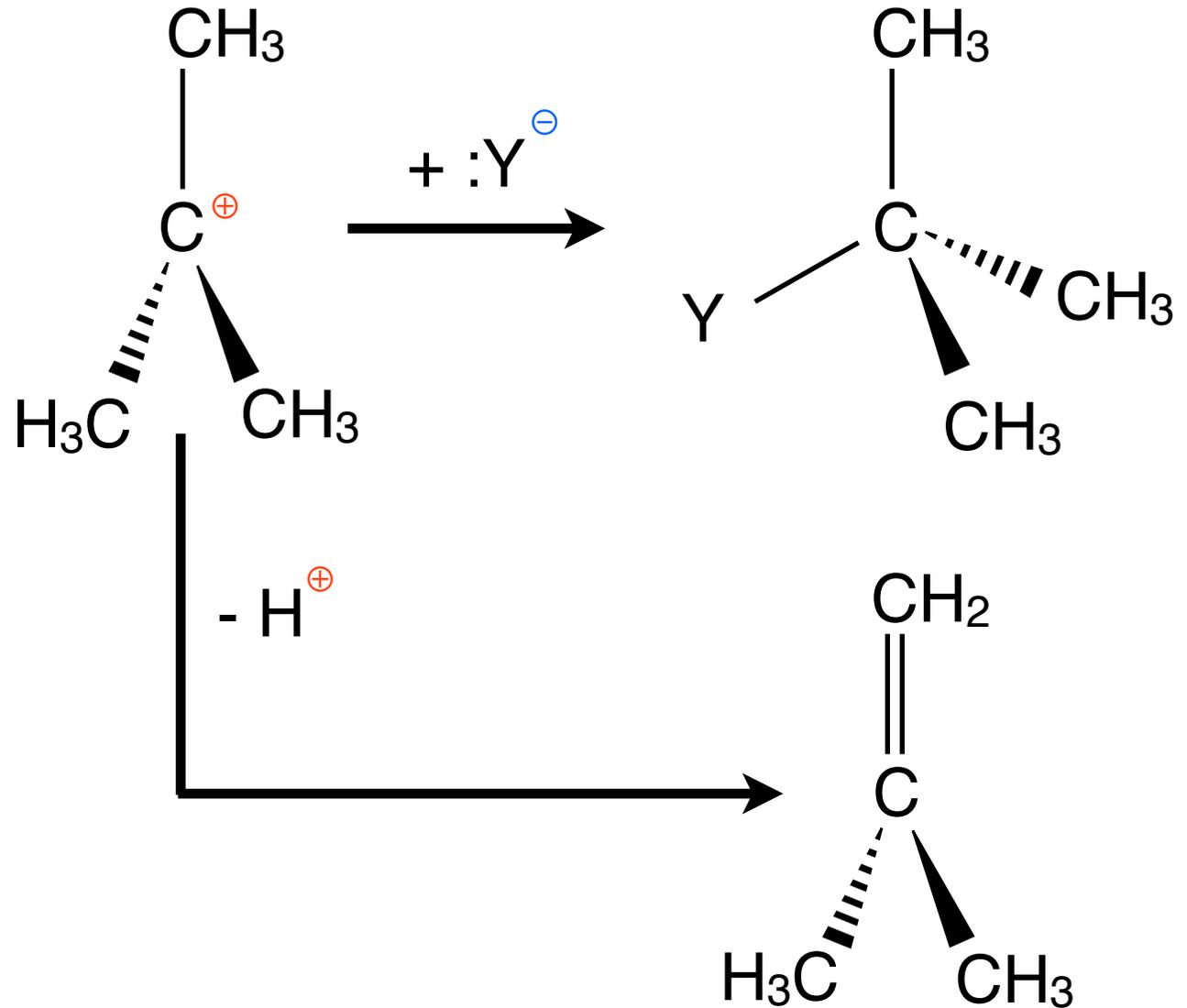
1. Anlagerung eines Nucleophils $:Y$ oder $:Y^-$
2. Abspaltung eines Protons H^+



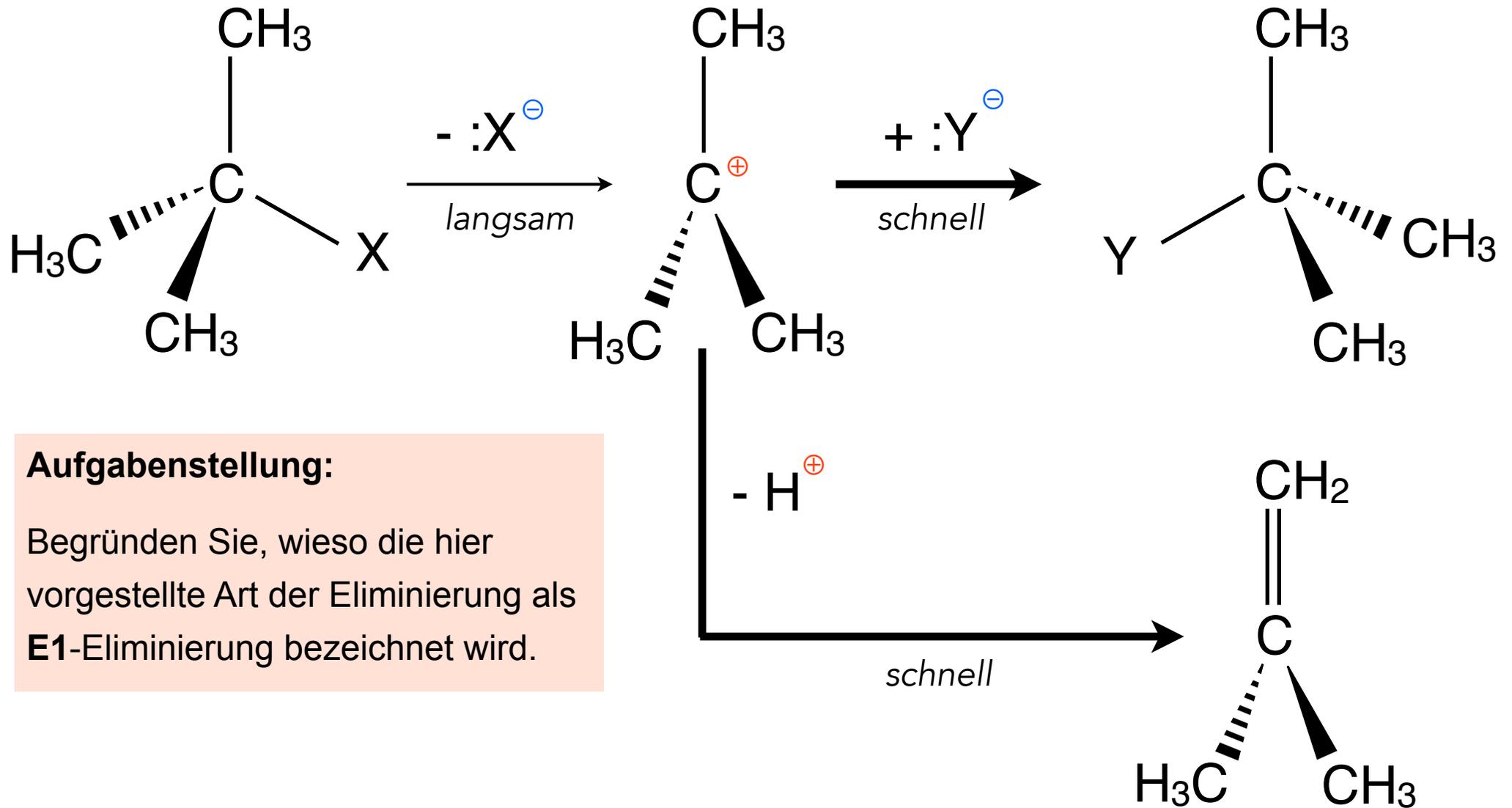
Zwei Reaktionen in Konkurrenz

Carbenium-Ionen haben zwei Reaktionsmöglichkeiten:

1. Anlagerung eines Nucleophils $:Y$ oder $:Y^-$
2. Abspaltung eines Protons H^+
3. Das Carbenium-Ion kann auch selbst als Elektrophil wirken und sich an eine C=C-Doppelbindung oder einen Benzolring anlagern.



Die E1-Eliminierung



Aufgabenstellung:

Begründen Sie, wieso die hier vorgestellte Art der Eliminierung als **E1**-Eliminierung bezeichnet wird.