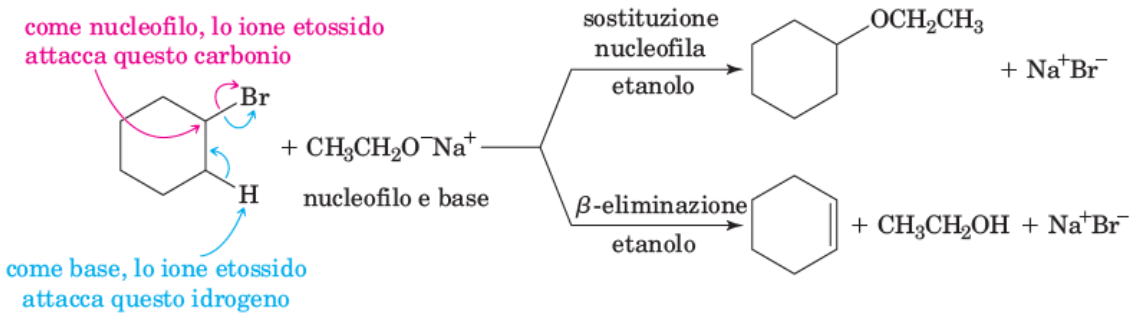
TABELLA 16.1 Alcune reazioni di sostituzione nucleofila

Reazione: $Nu^- + CH_3X \longrightarrow CH_3Nu + X^-$

Nucleofilo	Prodotto	Classe di composti formati
HO^-	CH_3OH	Alcol
RO^-	CH_3OR	Etere
HS^-	CH_3SH	Tiolo (mercaptano)
RS^-	CH_3SR	Solfuro (tioetere)
I^-	CH_3I	Ioduro alchilico
NH_3	$CH_3NH_3^+$	Ione alchilammonio
HOH	$CH_3\overset{+}{O}(H)H$	Alcol (dopo il trasferimento di un protone)
CH_3OH	$CH_3\overset{+}{O}(H)CH_3$	Etere (dopo il trasferimento di un protone)

l'etossicicloesano (etere cicloesil etilico) e come base (percorso mostrato in blu) dando cicloesene ed etanolo.



In questo capitolo, noi studieremo entrambe queste reazioni organiche. Attraverso di esse, possiamo trasformare gli alogenoalcani in composti con altri gruppi funzionali, come alcoli, eteri, tioli, solfuri, ammine, nitrili, alcheni e alchini. La comprensione delle reazioni di sostituzione nucleofila e β-eliminazione apre, così, aree completamente nuove della chimica organica.