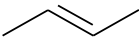
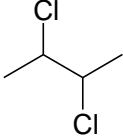
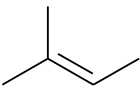
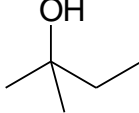
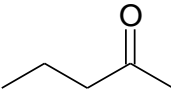
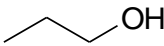
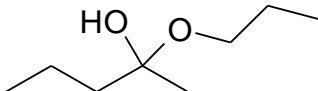
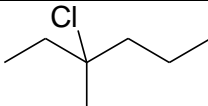
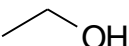


**DIE ADDITION**

- Lies den Text → *Zusammenfassung* „Kapitel 9“ Punkt 4 und 5 „Die elektrophile und die nucleophile Addition“ genau durch.
- Vervollständige folgende Tabelle:

Edukte		Produkte	Mechanismus
 + Cl <sub>2</sub>	⇌		A <sub>E</sub>
(E)2-Buten + Chlor		2,3-Dichlorbutan	
 +	⇌		
		2-Methyl-2-butanol	
 + 	⇌		A <sub>N</sub>
+ 1-Propanol		2-Propoxy-2-pentanol	
+ H-Cl	⇌		
+Chlorwasserstoff			
+ 	⇌		
Propanal + Ethanol		1-Ethoxy-1-propanol	

- Ein wichtiger Benzinzusatz wird industriell durch Addition von Methanol an 2-Methylpropen hergestellt.
  - Ist dies eine nucleophile oder eine elektrophile Addition?
  - Welche Regel greift bei dieser Reaktion?
  - Erstelle die Reaktionsgleichung a) mit Strukturformeln und b) mit Strichformeln.
  - Welche funktionelle Gruppe enthält das Produkt?
  - Versuche das Produkt systematisch zu benennen.
  - Der Handelsname dieses Produkts ist MTBE „Methyl-tertiär-butylether“. Versuche diesen (nicht systematischen) Namen zu erklären.
- Lösungsblatt in die Mappe einheften.