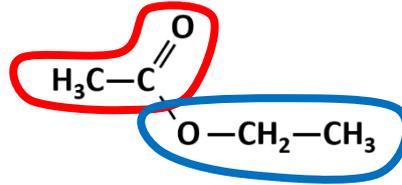


Übung zur Benennung von Estern

Zwei gängige Benennungsarten für Ester sollten beherrscht werden, die am folgenden Beispiel verdeutlicht werden.
(Achtung: Bei allen Molekülen fehlen die freien Elektronenpaare an den O-Atomen!)



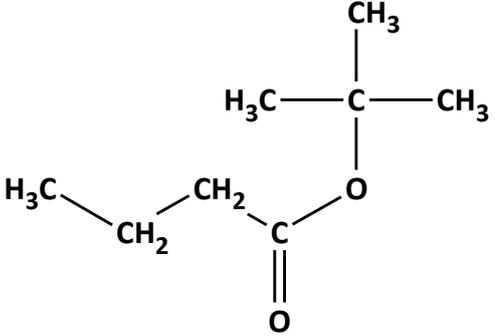
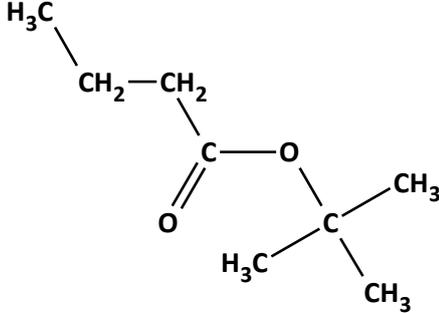
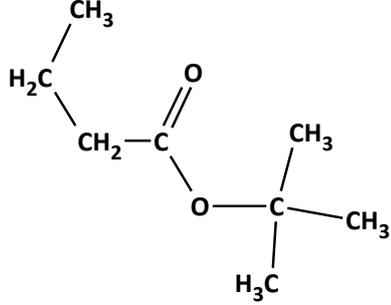
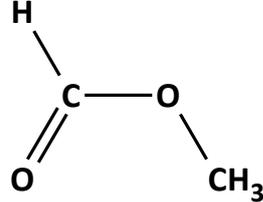
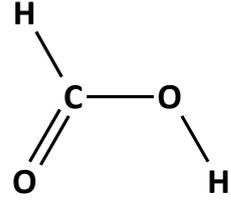
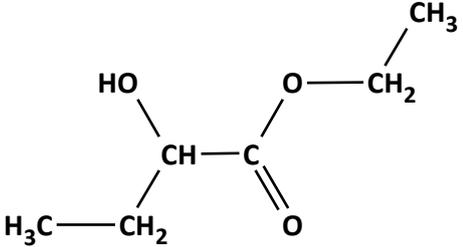
„Einfache“ Variante: **Name der urspr. Säure + Name vom Rest des Alkohols + ...ester**

Hier: **Ethansäure... ethyl ... ester** → Ethansäureethylester

Nach IUPAC: **Name vom Rest des Alkohols + Name des Säurerests**

Hier: **Ethyl... ethanoat** → Ethylethanoat

heißt „einfach“:	
nach IUPAC:	
heißt „einfach“:	
nach IUPAC:	
heißt „einfach“:	
nach IUPAC:	
heißt „einfach“:	
nach IUPAC:	
heißt „einfach“:	
nach IUPAC:	

heißt „einfach“:	
nach IUPAC:	
heißt „einfach“:	
nach IUPAC:	
heißt „einfach“:	
nach IUPAC:	
heißt „einfach“:	
nach IUPAC:	
heißt „einfach“:	
nach IUPAC:	
heißt „einfach“:	
nach IUPAC:	