

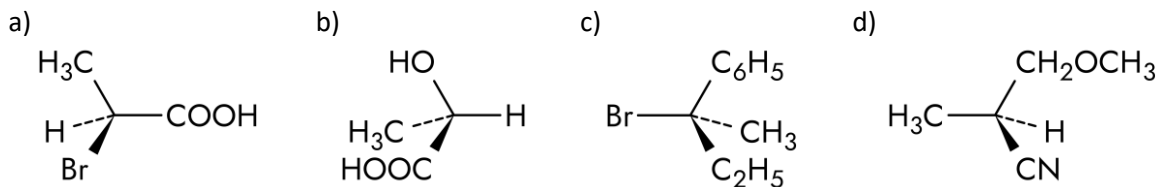
1. Uszereguj według pierwszeństwa ustalonego zgodnie z regułami Cahn, Ingolda, Preloga następujące grupy:

- $-\text{CH}_2\text{Br}$, $-\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5$, $-\text{OCH}_2\text{Br}$, $-\text{CH}(\text{OCH}_3)_2$, $-\text{C}(\text{CH}_3)_3$, $-\text{OCOCH}_3$
- $-\text{CH}_2\text{OCH}_3$, $-\text{OC}(\text{CH}_3)_3$, $-\text{C}\equiv\text{N}$, $-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$, $-\text{OCH}_2\text{OCH}_3$, $-\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$
- $-\text{COCH}_3$, $-\text{OCH}_3$, $-\text{SO}_3\text{H}$, $-\text{CONH}_2$, $-\text{NO}_2$, $-\text{NH}_2$, $-\text{C}(\text{CH}_3)_3$
- $-\text{C}\equiv\text{N}$, $-\text{C}_6\text{H}_5$, $-\text{CH}_2\text{Br}$, $-\text{NHCH}_3$, $-\text{CH}_2\text{NH}_2$, $-\text{SCH}_3$
- $-\text{COOH}$, $-\text{COCH}_3$, $-\text{CH}=\text{CH}_2$, $-\text{C}\equiv\text{CH}$, $-\text{C}(\text{CH}_3)_3$

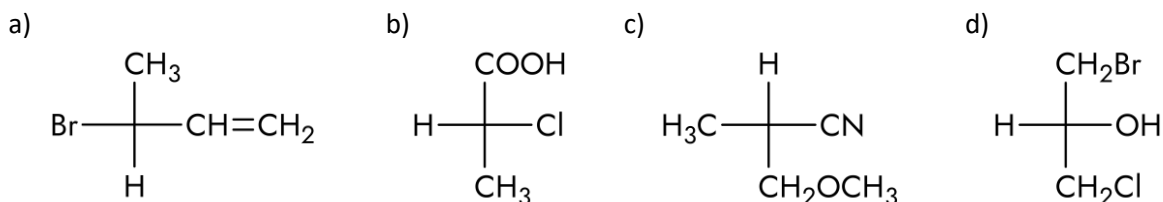
2. Narysuj wzory przestrzenne (perspektywiczne) i wzory Fischera następujących związków oraz określ pierwszeństwo podstawników w centrach chiralności.

- (2R)-butan-2-ol
- (2S)-1,2-dichlorobutan
- [(2S)-1-bromoprop-2-yl]benzen
- [(1S)-1-bromopropyl]benzen

3. Określ konfigurację absolutną (R/S) asymetrycznych atomów węgla oraz podaj nazwy następujących związków:

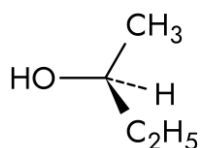


4. Określ konfigurację absolutną (R/S) centrów chiralności oraz podaj nazwy związków, których wzory Fischera podane są poniżej. Jeżeli to konieczne przekształć wzór Fischera tak aby możliwe było odczytanie konfiguracji absolutnej.

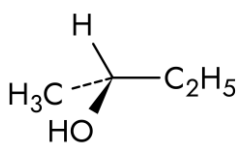


5. Przekształć podane wzory przestrzenne we wzory rzutowe Fischera oraz podaj nazwy i konfigurację absolutną tych związków.

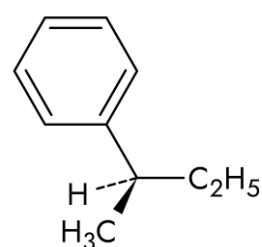
a)



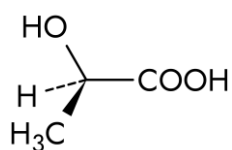
b)



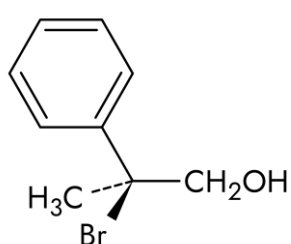
c)



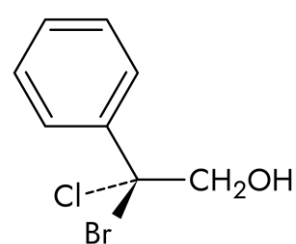
d)



e)

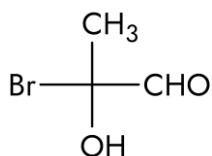


f)

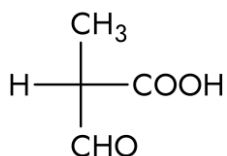


6. Przekształć podane poniżej wzory rzutowe Fischera na wzory przestrzenne (perspektywiczne) oraz podaj nazwę i konfigurację absolutną poniższych związków.

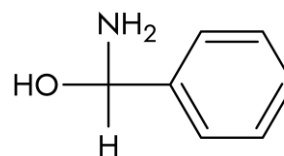
a)



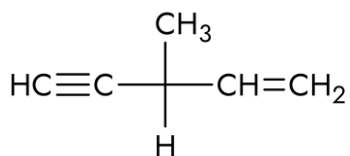
b)



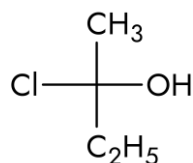
c)



d)



e)



f)

